α	1		1		n°	1
∕.	വ	hρ	n	2	n	- 1
L)	u	ıı	u	a	11	- 1

Δ1	unno
Δ	umo

Data

Le righe della tavola periodica sono dette	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Due isotopi hanno
□ periodi	gruppo dei non metalli	☐ lo stesso numero di protoni
gruppi	gruppo dei metalli alcalini	☐ lo stesso numero di neutroni
strati	gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ diverso numero di protoni e di neutroni
☐ gusci	☐ gruppo dei gas nobili	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	il simbolo chimico dell'elio è	Gli elementi chimici sono
☐ 88 protoni	□ E	□ una ventina
☐ 44 protoni e 44 neutroni	□ Н	☐ un centinaio
☐ 88 protoni e 88 neutroni	□ HE	☐ qualche migliaio
☐ 44 protoni	☐ He	☐ infiniti
La valenza dell'ossigeno è	il simbolo chimico del calcio è	Non è un elemento
□ 4	□ Ca	☐ il rame
□ 3	□ CA	□ il ferro
□ 2	□ C	☐ il piombo
□ 1	□ Cl	☐ il bronzo
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ l'ossigeno	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ A
☐ il cloro	☐ gruppo dei metalli alcalini	□ N
☐ l'elio	☐ gruppo dei gas nobili	□ M
□ l'idrogeno	☐ gruppo dei non metalli	□ Z
Il numero di atomico del neon è	il simbolo chimico del litio è	Il simbolo Hg rappresenta l'elemento
□ 20	□ цт	☐ mercurio
□ 2	□ Li	□ argento
□ 10	□L	□ elio
□ 5	□ LI	□ idrogeno
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	I gas nobili sono chiamati così perché
□ allineati	□ neutroni	□ sono rari
☐ tutti uguali	☐ protoni	☐ sono molto reattivi
□ separati	□ elettroni	☐ sono preziosi
☐ disposti ad angolo	ioni	non si legano con altri atomi
Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica	È un gas nobile	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
☐ è la casella n° 12	☐ l'idrogeno	□ A
\square non possiamo saperla con precisione	☐ l'ossigeno	□т
☐ è la casella n° 48	☐ l'azoto	□ Z
□ è la casella n° 24	□ il neon	□ N
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
☐ stanno sulla stessa colonna	☐ lo stesso numero di massa	☐ di protoni, elettroni e neutroni
☐ stanno sulla stessa riga	un diverso numero di massa	☐ di protoni
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	un diverso numero atomico	☐ di neutroni

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	il simbolo chimico dell'argento è	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
☐ un'ipotesi	□ A	☐ i gas nobili
☐ un modello	□ Ag	☐ i metalli
☐ un fatto	□ Au	☐ i non metalli
una teoria	□ Ar	☐ gli elementi gassosi
Il numero di atomico dell'idrogeno è	La più piccola parte di un composto è detta	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
□ 4	☐ formula chimica	☐ molti più protoni che neutroni
□ 1	□ atomo	☐ molti più neutroni che protoni
□ 3	□ elemento	☐ protoni e neutroni in ugual numero
□ 2	□ molecola	□ protoni e neutroni in quantità simile
Letteralmente la parola "particella" significa	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Hanno il guscio elettronico esterno completo
☐ piccola parte	☐ il ferro	☐ gas nobili
□ sferetta	☐ il neon	☐ non metalli
□ elemento	☐ l'uranio	□ metalli
□ atomo	□ l'idrogeno	□ ioni
La molecola di ammoniaca contiene	Le colonne della tavola periodica sono dette	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
□ cloro	□ periodi	 sono circa della stessa quantità
□ ossigeno	☐ gruppi	☐ i secondi sono molti più dei primi
□ azoto	☐ gusci	 sono esattamente della stessa quantità
□ carbonio	□ strati	☐ i primi sono molti di più dei secondi
Non è un elemento	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	H₂O è la formula
☐ l'arsenico	□ l'azoto	☐ dell'acqua
☐ l'ossigeno	☐ il ferro	\square dell'anidride carbonica
☐ il fluoro	☐ il silicio	□ dell'idrogeno
□ l'acqua	□ l'idrogeno	□ dell'ossigeno
Se un atomo ha numero atomico 40, la sua posizione nella tavola periodica	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
☐ non possiamo saperla con precisione	□ potassio	☐ 2 chilogrammi
☐ è la casella n° 20	□ zolfo	☐ 2 grammi
☐ è la casella n° 80	□ platino	☐ 100 grammi
□ è la casella n° 40	☐ fosforo	□ mezzo chilogrammo
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	La formula del cloruro di sodio è	Un esempio di legame ionico si ha
□ è vuoto	□ CoS	☐ nella molecola d'acqua
\square è parzialmente riempito di elettroni	□ SoCl	☐ nell'atomo di sodio
☐ è completo	□ NaCl	\square nella molecola di cloro
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ NaSo	□ nel cloruro di sodio
È presente un legame doppio	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
☐ nella molecola di idrogeno	□ solo gli elettroni più interni	☐ numero atomico
\square nella molecola di cloruro di sodio	🗆 solo gli elettroni più grandi	□ atomo
☐ nella molecola di ossigeno	□ solo gli elettroni più esterni	□ protone
□ nella molecola d'acqua	🗆 solo ali elettroni più piccoli	□ nucleo

O - 1	۱	.1 .	0	\mathbf{a}
Sc	ne	กล	n۳	1.

Alunno	Data

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	il simbolo chimico del cloro è	È presente un legame doppio
protoni e neutroni in quantità simile	□ со	☐ nella molecola di cloruro di sodio
☐ molti più neutroni che protoni	□ C	☐ nella molecola di ossigeno
protoni e neutroni in ugual numero	□ Со	☐ nella molecola d'acqua
□ molti più protoni che neutroni	□ CI	☐ nella molecola di idrogeno
Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
□т	☐ mezzo chilogrammo	☐ allineati
□ N	☐ 2 chilogrammi	☐ disposti ad angolo
□ Z	☐ 2 grammi	☐ separati
□ A	☐ 100 grammi	□ tutti uguali
I gas nobili sono chiamati così perché	La formula del cloruro di sodio è	Le righe della tavola periodica sono dette
□ sono preziosi	□ CoS	□ strati
☐ sono molto reattivi	□ NaCl	☐ gruppi
□ sono rari	□ NaSo	□ periodi
non si legano con altri atomi	□ SoCl	☐ gusci
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
□ A	☐ un'ipotesi	☐ gruppo dei metalli alcalini
□ Z	☐ un modello	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
□ N	una teoria	☐ gruppo dei gas nobili
□ M	☐ un fatto	☐ gruppo dei non metalli
Hanno il guscio elettronico esterno completo	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
☐ gas nobili	□ ioni	☐ di protoni
ioni	☐ neutroni	☐ di protoni e neutroni
□ non metalli	□ elettroni	☐ di neutroni
□ metalli	☐ protoni	☐ di protoni, elettroni e neutroni
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	H₂O è la formula	Se un atomo ha numero di massa 40, la sua posizione nella tavola periodica
☐ solo gli elettroni più esterni	☐ dell'ossigeno	\square non possiamo saperla con precisione
☐ solo gli elettroni più interni	☐ dell'idrogeno	☐ è la casella n° 20
☐ solo gli elettroni più grandi	□ dell'acqua	☐ è la casella n° 80
☐ solo gli elettroni più piccoli	☐ dell'anidride carbonica	☐ è la casella n° 40
Letteralmente la parola "particella" significa	il simbolo chimico del fluoro è	È un gas nobile
□ atomo	☐ Fu	☐ l'azoto
□ sferetta	□ Fl	☐ l'idrogeno
□ piccola parte	□ FL	☐ il neon
□ elemento	□ F	☐ l'ossigeno
Un esempio di legame ionico si ha	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Gli elementi chimici sono
□ nella molecola d'acqua	☐ l'azoto	☐ qualche migliaio
nella molecola di cloro	☐ l'idrogeno	□ infiniti
☐ nel cloruro di sodio	☐ il ferro	☐ un centinaio
□ nell'atomo di sodio	☐ il silicio	☐ una ventina

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica	La molecola di ammoniaca contiene	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
☐ è la casella n° 28	□ cloro	☐ i gas nobili
☐ è la casella n° 56	☐ carbonio	☐ i non metalli
\square non possiamo saperla con precisione	□ ossigeno	☐ gli elementi gassosi
□ è la casella n° 14	□ azoto	□ i metalli
Il simbolo I rappresenta l'elemento	L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ bromo	☐ 88 protoni	☐ il ferro
□ iodio	☐ 44 protoni e 44 neutroni	☐ l'idrogeno
☐ idrogeno	☐ 88 protoni e 88 neutroni	☐ il neon
□ iridio	☐ 44 protoni	☐ l'uranio
Due isotopi hanno	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Il simbolo S rappresenta l'elemento
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ hanno lo stesso numero di massa	□ potassio
☐ lo stesso numero di protoni	□ stanno sulla stessa riga	☐ sodio
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ stanno sulla stessa colonna	□ zolfo
☐ lo stesso numero di neutroni	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	□ silicio
Il numero di atomico del neon è	Il numero di atomico dell'idrogeno è	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
□ 10	□ 2	☐ sono esattamente della stessa quantità
□ 20	□ 1	☐ i primi sono molti di più dei secondi
□ 2	□ 4	☐ i secondi sono molti più dei primi
□ 5	3	☐ sono circa della stessa quantità
Non è un elemento	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	il simbolo chimico del litio è
☐ il fluoro	□ nucleo	□ LT
☐ l'acqua	□ atomo	□L
☐ l'ossigeno	□ protone	□ Li
□ l'arsenico	□ numero atomico	□ Ш
La valenza del carbonio è	Le colonne della tavola periodica sono dette	il simbolo chimico dell'ossigeno è
□ 3	□ gusci	□ 0
□ 4	□ periodi	□ Au
□ 2	☐ gruppi	□ Ox
□ 1	□ strati	□ os
Non è un elemento	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
☐ il piombo	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ l'idrogeno
□ il rame	☐ gruppo dei non metalli	☐ l'ossigeno
☐ il bronzo	☐ gruppo dei gas nobili	□ l'elio
□ il ferro	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ il cloro
La più piccola parte di un composto è detta	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
□ molecola	un diverso numero di massa	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
□ elemento	☐ lo stesso numero atomico	□ è vuoto
☐ formula chimica	☐ lo stesso numero di massa	☐ è parzialmente riempito di elettroni
□ atomo	☐ un diverso numero atomico	☐ è completo

α	1	ec	1		\circ	1
\	าท	e^{c}	เฉ	n	_	4
	\sim 1 I	\sim	ш	11		

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
☐ solo gli elettroni più grandi	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ l'idrogeno
☐ solo gli elettroni più interni	☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ l'uranio
solo gli elettroni più piccoli	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ il neon
□ solo gli elettroni più esterni	☐ stanno sulla stessa riga	□ il ferro
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Le colonne della tavola periodica sono dette
☐ molti più neutroni che protoni	□ atomo	☐ gruppi
☐ protoni e neutroni in quantità simile	□ nucleo	□ strati
☐ molti più protoni che neutroni	□ numero atomico	□ periodi
protoni e neutroni in ugual numero	□ protone	□ gusci
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Un esempio di legame ionico si ha	il simbolo chimico dell'idrogeno è
☐ lo stesso numero atomico	☐ nella molecola d'acqua	□ н
un diverso numero di massa	 nella molecola di cloro 	□ I
☐ lo stesso numero di massa	☐ nel cloruro di sodio	☐ Id
un diverso numero atomico	□ nell'atomo di sodio	☐ Hg
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	il simbolo chimico del fluoro è	La molecola di ammoniaca contiene
□ allineati	□ F	□ ossigeno
□ separati	□ FL	□ cloro
tutti uguali	☐ Fu	☐ azoto
☐ disposti ad angolo	□ FI	□ carbonio
Il numero di atomico dell'idrogeno è	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
□ 4	□N	☐ il silicio
□ 2	□ Z	□ l'idrogeno
□ 3	□ M	☐ il ferro
□ 1	□ A	☐ l'azoto
Se un atomo ha numero atomico 20, la sua posizione nella tavola periodica	Se un atomo ha numero di massa 44, la sua posizione nella tavola periodica	È presente un legame doppio
☐ è la casella n° 10	☐ è la casella n° 44	☐ nella molecola di cloruro di sodio
☐ è la casella n° 20	☐ è la casella n° 22	 nella molecola di idrogeno
☐ è la casella n° 40	\square non possiamo saperla con precisione	 nella molecola di ossigeno
non possiamo saperla con precisione	□ è la casella n° 88	□ nella molecola d'acqua
La formula del cloruro di sodio è	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Due isotopi hanno
□ SoCl	peserebbe	
	mezzo chilogrammo	☐ diverso numero di protoni e di neutroni
□ NaSo	· ·	diverso numero di protoni e di neutronilo stesso numero di protoni
□ NaCl	□ mezzo chilogrammo	· ·
	mezzo chilogrammo	☐ lo stesso numero di protoni
□ NaCl	mezzo chilogrammo 2 grammi 100 grammi	☐ lo stesso numero di protoni☐ lo stesso numero di neutroni
□ NaCl □ CoS	mezzo chilogrammo 2 grammi 100 grammi 2 chilogrammi	☐ lo stesso numero di protoni ☐ lo stesso numero di neutroni ☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni ☐ L'elemento numero 30 è lo zinco, questo
□ NaCl □ CoS È un gas nobile	mezzo chilogrammo 2 grammi 100 grammi 2 chilogrammi	☐ lo stesso numero di protoni☐ lo stesso numero di neutroni☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni☐ L'elemento numero 30 è lo zinco, questo significa che ha
□ NaCl □ CoS È un gas nobile □ l'idrogeno	mezzo chilogrammo 2 grammi 100 grammi 2 chilogrammi Il simbolo S rappresenta l'elemento potassio	☐ lo stesso numero di protoni ☐ lo stesso numero di neutroni ☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni L'elemento numero 30 è lo zinco, questo significa che ha ☐ 30 protoni

Hanno il guscio elettronico esterno completo	scio elettronico esterno completo Il numero di atomico del neon è I gas nobili sono d		
□ ioni	□ 5	☐ sono rari	
☐ gas nobili	□ 10	☐ sono preziosi	
□ non metalli	□ 20	☐ non si legano con altri atomi	
□ metalli	□ 2	☐ sono molto reattivi	
La più piccola parte di un composto è detta	Letteralmente la parola "particella" significa	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	
☐ formula chimica	□ piccola parte	☐ i secondi sono molti più dei primi	
□ elemento	□ elemento	□ sono circa della stessa quantità	
□ atomo	□ atomo	☐ sono esattamente della stessa quantità	
□ molecola	☐ sferetta	☐ i primi sono molti di più dei secondi	
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Non è un elemento	il simbolo chimico dell'oro è	
☐ di neutroni	☐ l'acqua	□ Or	
☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ l'arsenico	□ Au	
☐ di protoni	☐ l'ossigeno	□ Ar	
☐ di protoni e neutroni	☐ il fluoro	□ 0	
La valenza dell'ossigeno è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	
□ 2	gruppo dei metalli alcalini	□ elettroni	
□ 3	☐ gruppo dei non metalli	□ ioni	
□ 1	gruppo dei gas nobili	□ neutroni	
□ 4	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ protoni	
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Le righe della tavola periodica sono dette	H₂O è la formula	
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ periodi	□ dell'ossigeno	
□ è vuoto	☐ gruppi	□ dell'idrogeno	
\square è parzialmente riempito di elettroni	□ strati	□ dell'acqua	
☐ è completo	☐ gusci	☐ dell'anidride carbonica	
La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Gli elementi chimici sono	
☐ un'ipotesi	□ T	☐ qualche migliaio	
☐ un modello	□ N	☐ infiniti	
☐ una teoria	□ A	☐ un centinaio	
□ un fatto	□ z	□ una ventina	
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	il simbolo chimico dell'uranio è	Il simbolo Mg rappresenta l'elemento	
☐ l'ossigeno	□ U	□ sodio	
☐ l'idrogeno	□ UR	□ potassio	
☐ l'elio	□ Ur	□ magnesio	
☐ il cloro	□ Np	□ manganese	
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Non è un elemento	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	
☐ gruppo dei non metalli	☐ il bronzo	☐ i gas nobili	
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ il rame	☐ gli elementi gassosi	
☐ gruppo dei gas nobili	☐ il piombo	☐ i metalli	
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ il ferro	☐ i non metalli	

0 -	1	.1 .	0	1
>c	ne	เกล	n°	4

A1	unno
/ N.	umo

1	1	a [.]	ta	
	_	и	ւս	

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Non è un elemento	Gli elementi chimici sono
☐ è vuoto	☐ il piombo	☐ qualche migliaio
☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ il ferro □ una ventina	
☐ è completo	☐ il bronzo	□ infiniti
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ il rame	☐ un centinaio
Non è un elemento	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	La formula del cloruro di sodio è
☐ l'acqua	☐ i primi sono molti di più dei secondi	□ NaCl
☐ l'ossigeno	☐ sono circa della stessa quantità	□ CoS
☐ l'arsenico	☐ sono esattamente della stessa quantità	□ SoCl
☐ il fluoro	☐ i secondi sono molti più dei primi	□ NaSo
Le righe della tavola periodica sono dette	Il simbolo K rappresenta l'elemento	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
□ periodi	□ potassio	□ protone
☐ gusci	☐ fosforo	☐ numero atomico
☐ gruppi	☐ kripton	□ atomo
□ strati	☐ calcio	☐ nucleo
Due isotopi hanno	I gas nobili sono chiamati così perché	Il numero di atomico dell'idrogeno è
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	□ non si legano con altri atomi	□ 4
☐ lo stesso numero di neutroni	□ sono rari	□ 3
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ sono preziosi	□ 2
☐ lo stesso numero di protoni	☐ sono molto reattivi	□ 1
Il numero di massa viene rappresentato con	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone	il simbolo abimiso dell'azota à
la lettera	peserebbe	il simbolo chimico dell'azoto è
···	peserebbe mezzo chilogrammo	□ N
la lettera	•	
la lettera □ M		□N
la lettera □ M □ Z	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi	□ N □ A
la lettera M Z A	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi	□ N □ A □ Na
la lettera M Z N N	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi	□ N □ A □ Na □ Az
la lettera M Z N Il numero di atomico del neon è	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	 □ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
la lettera M Z N Il numero di atomico del neon è	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni
la lettera M Z N Il numero di atomico del neon è 10 20	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto	 □ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 100 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2 Il simbolo P rappresenta l'elemento	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2 Il simbolo P rappresenta l'elemento platino	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è □ 1
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2 Il simbolo P rappresenta l'elemento platino fosforo	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è O Au	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è □ 1 □ 2
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 22 Il simbolo P rappresenta l'elemento platino fosforo potassio	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è O Au Ar	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è □ 1 □ 2 □ 4
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2 Il simbolo P rappresenta l'elemento platino potassio zolfo	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è O Au Ar Or	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è □ 1 □ 2 □ 4 □ 3
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2 Il simbolo P rappresenta l'elemento platino fosforo potassio zolfo La molecola di ammoniaca contiene	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 100 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è 0 Au Ar Or	□ N □ A □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è □ 1 □ 2 □ 4 □ 3 il simbolo chimico dell'idrogeno è
la lettera M Z A N Il numero di atomico del neon è 10 20 5 2 Il simbolo P rappresenta l'elemento platino potassio zolfo La molecola di ammoniaca contiene carbonio	mezzo chilogrammo 2 chilogrammi 2 grammi 100 grammi La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di una teoria un fatto un'ipotesi un modello il simbolo chimico dell'oro è O Au Ar Or Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica hanno lo stesso numero di massa	□ N □ A □ Na □ Na □ Az Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche □ solo gli elettroni più interni □ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli □ solo gli elettroni più grandi La valenza del carbonio è □ 1 □ 2 □ 4 □ 3 il simbolo chimico dell'idrogeno è □ H

La più piccola parte di un composto è detta	Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica	Le colonne della tavola periodica sono dette
□ atomo	☐ non possiamo saperla con precisione	☐ periodi
☐ elemento	☐ è la casella n° 48	☐ gusci
☐ formula chimica	☐ è la casella n° 12	□ strati
□ molecola	□ è la casella n° 24	□ gruppi
L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha	50 è lo stagno, questo Se un atomo ha numero di massa 40, la sua posizione nella tavola periodica Un elemento che ha	
☐ 25 protoni e 25 neutroni	□ è la casella n° 80	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
☐ 50 protoni e 50 neutroni	☐ è la casella n° 40	☐ gruppo dei non metalli
☐ 25 protoni	☐ non possiamo saperla con precisione	☐ gruppo dei gas nobili
☐ 50 protoni	□ è la casella n° 20	☐ gruppo dei metalli alcalini
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
☐ il cloro	□ A	un diverso numero di massa
☐ l'elio	□N	☐ lo stesso numero di massa
☐ l'ossigeno	□Т	☐ lo stesso numero atomico
□ l'idrogeno	□ z	□ un diverso numero atomico
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
□ elettroni	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	 molti più protoni che neutroni
□ ioni	☐ gruppo dei non metalli	☐ protoni e neutroni in ugual numero
☐ neutroni	☐ gruppo dei gas nobili	molti più neutroni che protoni
□ protoni	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ protoni e neutroni in quantità simile
H₂O è la formula	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Un esempio di legame ionico si ha
☐ dell'ossigeno	□ l'idrogeno	☐ nel cloruro di sodio
□ dell'acqua	☐ il silicio	 nella molecola d'acqua
□ dell'idrogeno	☐ l'azoto	☐ nell'atomo di sodio
☐ dell'anidride carbonica	☐ il ferro	☐ nella molecola di cloro
Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Letteralmente la parola "particella" significa
☐ il ferro	☐ gli elementi gassosi	□ atomo
☐ il neon	☐ i metalli	☐ piccola parte
☐ l'uranio	☐ i non metalli	☐ elemento
□ l'idrogeno	□ i gas nobili	□ sferetta
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	È un gas nobile	il simbolo chimico del calcio è
☐ disposti ad angolo	☐ il neon	□ CA
□ allineati	☐ l'idrogeno	□ CI
□ tutti uguali	☐ l'ossigeno	□ Ca
□ separati	☐ l'azoto	□ с
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Hanno il guscio elettronico esterno completo	È presente un legame doppio
☐ di protoni e neutroni	☐ gas nobili	☐ nella molecola di ossigeno
☐ di protoni	□ ioni	□ nella molecola di idrogeno
☐ di neutroni	□ metalli	☐ nella molecola di cloruro di sodio

٨	lunno	
\mathcal{H}	iuiiio	

1	Jata	
	Jata	

In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Non è un elemento	È presente un legame doppio
☐ di protoni e neutroni	☐ l'ossigeno	□ nella molecola d'acqua
☐ di protoni	☐ il fluoro	□ nella molecola di idrogeno
☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ l'acqua	☐ nella molecola di cloruro di sodio
☐ di neutroni	☐ l'arsenico	☐ nella molecola di ossigeno
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Non è un elemento	il simbolo chimico del carbonio è
☐ è completo	☐ il bronzo	□ CA
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ il piombo	□К
☐ è vuoto	☐ il ferro	□ Ca
☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ il rame	□ C
il simbolo chimico dell'elio è	Letteralmente la parola "particella" significa	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
□ Н	□ elemento	☐ hanno lo stesso numero di massa
☐ HE	☐ piccola parte	stanno sulla stessa colonna
☐ He	□ atomo	☐ hanno lo stesso numero di elettroni
□ E	☐ sferetta	stanno sulla stessa riga
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Hanno il guscio elettronico esterno completo
☐ lo stesso numero di massa	☐ il ferro	□ ioni
un diverso numero di massa	☐ l'uranio	□ non metalli
un diverso numero atomico	☐ l'idrogeno	☐ gas nobili
☐ lo stesso numero atomico	ro atomico 🔲 il neon 🗎 metalli	
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ mercurio	è la casella n° 12	neutroni
□ elio	□ non possiamo saperla con precisione	□ protoni
□ argento	ù è la casella n° 24	ioni
☐ idrogeno	☐ è la casella n° 48	□ elettroni
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Il simbolo I rappresenta l'elemento	Le righe della tavola periodica sono dette
☐ gruppo dei gas nobili	☐ bromo	□ gusci
☐ gruppo dei non metalli	□ iodio	□ strati
☐ gruppo dei metalli alcalini	□ idrogeno	□ periodi
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ iridio	☐ gruppi
La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
□ atomo	☐ un'ipotesi	□ solo gli elettroni più grandi
□ nucleo	☐ una teoria	□ solo gli elettroni più piccoli
□ protone	☐ un fatto	□ solo gli elettroni più esterni
□ numero atomico	☐ un modello	solo gli elettroni più interni
Due isotopi hanno	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	La formula del cloruro di sodio è
☐ lo stesso numero di neutroni	☐ l'idrogeno	□ NaCl
☐ lo stesso numero di protoni	☐ il cloro	□ CoS
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ l'ossigeno	□ NaSo
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ l'elio	□ SoCl

Il numero di atomico dell'idrogeno è	ell'idrogeno è il simbolo chimico del neon è Il numero di atomico del neon è		
□ 3	□ No	□ 5	
□ 4	□ Ne	□ 2	
□ 2	□ N	□ 10	
□ 1	□ NE	□ 20	
Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha	
□Т	□ A	☐ 40 protoni e 40 neutroni	
□ N	□ M	☐ 80 protoni e 80 neutroni	
□ A	□ Z	☐ 40 protoni	
□ z	□ N	☐ 80 protoni	
H₂O è la formula	Le colonne della tavola periodica sono dette	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	
☐ dell'idrogeno	□ periodi	☐ 2 chilogrammi	
☐ dell'ossigeno	□ gusci	☐ mezzo chilogrammo	
☐ dell'anidride carbonica	□ strati	☐ 2 grammi	
□ dell'acqua	□ gruppi	□ 100 grammi	
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	
☐ l'azoto	☐ non possiamo saperla con precisione	sono circa della stessa quantità	
☐ il ferro	□ è la casella n° 10	☐ i secondi sono molti più dei primi	
☐ il silicio	☐ è la casella n° 20	☐ i primi sono molti di più dei secondi	
□ l'idrogeno	□ è la casella n° 40	☐ sono esattamente della stessa quantità	
La valenza dell'ossigeno è	La molecola di ammoniaca contiene	I gas nobili sono chiamati così perché	
□ 1	□ cloro	□ non si legano con altri atomi	
□ 2	□ carbonio	☐ sono preziosi	
□ 3	□ azoto	□ sono rari	
□ 4	□ ossigeno	☐ sono molto reattivi	
È un gas nobile	La più piccola parte di un composto è detta	Gli elementi chimici sono	
☐ il neon	☐ elemento	☐ qualche migliaio	
☐ l'ossigeno	☐ formula chimica	☐ infiniti	
☐ l'idrogeno	□ atomo	☐ una ventina	
☐ l'azoto	□ molecola	un centinaio	
Un esempio di legame ionico si ha	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	
□ nella molecola d'acqua	☐ molti più protoni che neutroni	☐ separati	
□ nella molecola di cloro	protoni e neutroni in quantità simile		
☐ nel cloruro di sodio	☐ molti più neutroni che protoni	□ allineati	
☐ nell'atomo di sodio	☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ disposti ad angolo	
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	il simbolo chimico del ferro è	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	
☐ gruppo dei metalli alcalini	□ F	☐ i metalli	
☐ gruppo dei non metalli	☐ Fr	☐ gli elementi gassosi	
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ FR	☐ i non metalli	

α	. 1		1 -		0	
	Cľ	nec	าล	n	_	n

Al	lunno	

Data

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	La rappresentazione sferica dei protoni è la
Generati	□ arunno doi gas pobili	conseguenza di
separati	gruppo dei gas nobili	un'ipotesi
disposti ad angolo	gruppo dei metalli alcalino-terrosi	una teoria
tutti uguali	gruppo dei metalli alcalini	un fatto
□ allineati	☐ gruppo dei non metalli	☐ un modello
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Il numero di atomico dell'idrogeno è
☐ 2 grammi	☐ il neon	□ 1
☐ 100 grammi	☐ il ferro	□ 2
☐ 2 chilogrammi	☐ l'uranio	□ 3
□ mezzo chilogrammo	☐ l'idrogeno	□ 4
il simbolo chimico del fluoro è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ F	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ elettroni
□ FL	☐ gruppo dei gas nobili	□ ioni
□ Fl	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ neutroni
☐ Fu	☐ gruppo dei non metalli	☐ protoni
Le righe della tavola periodica sono dette	È presente un legame doppio	Il numero di atomico del neon è
□ periodi	□ nella molecola d'acqua	□ 10
☐ gruppi	☐ nella molecola di ossigeno	□ 2
☐ gusci	nella molecola di cloruro di sodio	□ 5
□ strati	☐ nella molecola di idrogeno	□ 20
Hanno un comportamento chimico simile gli		Due atomi dello stesso elemento non possono
elementi che nella tavola periodica	Hanno il guscio elettronico esterno completo	mai avere
☐ stanno sulla stessa riga	□ ioni	☐ un diverso numero atomico
☐ hanno lo stesso numero di massa	□ metalli	☐ un diverso numero di massa
☐ stanno sulla stessa colonna	□ non metalli	☐ lo stesso numero atomico
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ gas nobili	☐ lo stesso numero di massa
I gas nobili sono chiamati così perché	Non è un elemento	il simbolo chimico dell'oro è
1 gas nobili sono chiamati così perche	Non e un elemento	
□ non si legano con altri atomi	□ l'acqua	□ Au
☐ sono rari	☐ il fluoro	□ Or
☐ sono preziosi	☐ l'arsenico	□ 0
□ sono molto reattivi	☐ l'ossigeno	☐ Ar
Un esempio di legame ionico si ha	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
□ nel cloruro di sodio		□ nucleo
□ nell'atomo di sodio	☐ di neutroni	numero atomico
nella molecola d'acqua	di protoni e neutroni	□ atomo
□ nella molecola di cloro	☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ protone
	·	·
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Gli elementi chimici sono
☐ i metalli	□ A	☐ infiniti
☐ i gas nobili	□ Z	☐ una ventina
☐ i non metalli	□т	☐ qualche migliaio
☐ gli elementi gassosi	□ N	□ un centinaio

Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Due isotopi hanno
☐ è la casella n° 12	□ A	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
\square non possiamo saperla con precisione	□ M	☐ diverso numero di protoni e di neutroni
☐ è la casella n° 48	□ N	☐ lo stesso numero di neutroni
☐ è la casella n° 24	□ Z	☐ lo stesso numero di protoni
La formula del cloruro di sodio è	Non è un elemento	La valenza dell'azoto è
□ CoS	☐ il bronzo	□ 4
□ NaSo	☐ il ferro	□ 2
□ NaCl	☐ il piombo	□ 3
□ SoCl	□ il rame	1
La molecola di ammoniaca contiene	La più piccola parte di un composto è detta	L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha
□ azoto	☐ formula chimica	☐ 40 protoni e 40 neutroni
□ cloro	□ molecola	☐ 80 protoni
□ ossigeno	□ atomo	☐ 40 protoni
□ carbonio	□ elemento	☐ 80 protoni e 80 neutroni
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Il simbolo Mg rappresenta l'elemento	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
☐ il ferro	☐ manganese	☐ l'ossigeno
☐ l'idrogeno	□ potassio	☐ il cloro
☐ il silicio	☐ magnesio	☐ l'idrogeno
□ l'azoto	□ sodio	☐ l'elio
H₂O è la formula	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
☐ dell'anidride carbonica	☐ i secondi sono molti più dei primi	☐ è vuoto
□ dell'idrogeno	 i primi sono molti di più dei secondi 	ha più elettroni di quanti ne può contenere
☐ dell'ossigeno	 sono esattamente della stessa quantità 	\square è parzialmente riempito di elettroni
□ dell'acqua	□ sono circa della stessa quantità	□ è completo
Letteralmente la parola "particella" significa	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	il simbolo chimico dell'ossigeno è
□ sferetta	☐ solo gli elettroni più esterni	□ 0
☐ piccola parte	solo gli elettroni più grandi	□ Ox
□ elemento	solo gli elettroni più piccoli	□ Au
□ atomo	□ solo gli elettroni più interni	□ os
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	È un gas nobile
☐ molti più protoni che neutroni	□ è la casella n° 64	☐ l'azoto
☐ molti più neutroni che protoni	☐ è la casella n° 32	☐ l'idrogeno
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ è la casella n° 16	☐ l'ossigeno
☐ protoni e neutroni in quantità simile	\square non possiamo saperla con precisione	☐ il neon
Le colonne della tavola periodica sono dette	Il simbolo P rappresenta l'elemento	il simbolo chimico dell'uranio è
☐ gruppi	☐ platino	□ UR
□ periodi	□ zolfo	□ Np
□ strati	☐ potassio	U
□ gusci	□ fosforo	☐ Ur

α	_ 1	1 .	0	$\overline{}$
	CI	1eda	n۳	- /

Δ	lunno
$\overline{}$	

1	Jata	
	Jata	

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
☐ 100 grammi	☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ il ferro
☐ 2 grammi	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ il silicio
☐ 2 chilogrammi	☐ stanno sulla stessa riga	☐ l'idrogeno
☐ mezzo chilogrammo	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ l'azoto
Hanno il guscio elettronico esterno completo	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	il simbolo chimico del neon è
□ ioni	□ ioni	□ Ne
☐ gas nobili	☐ elettroni	□ No
□ non metalli	☐ neutroni	□ NE
□ metalli	□ protoni	□ N
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	È presente un legame doppio	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ nella molecola di ossigeno	□ M
☐ è vuoto	nella molecola di idrogeno	□ N
☐ è completo	☐ nella molecola di cloruro di sodio	□ A
☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ nella molecola d'acqua	□ z
Il numero di atomico dell'idrogeno è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	L'elemento numero 82 è il piombo, questo significa che ha
□ 1	☐ gruppo dei gas nobili	☐ 82 protoni e 82 neutroni
□ 3	gruppo dei non metalli	☐ 41 protoni
□ 4	gruppo dei metalli alcalini	☐ 41 protoni e 41 neutroni
□ 2	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ 82 protoni
Gli elementi chimici sono	Un esempio di legame ionico si ha	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
☐ un centinaio	☐ nella molecola d'acqua	☐ molti più protoni che neutroni
☐ qualche migliaio	nel cloruro di sodio	protoni e neutroni in ugual numero
infiniti	☐ nella molecola di cloro	□ protoni e neutroni in quantità simile
☐ una ventina	☐ nell'atomo di sodio	☐ molti più neutroni che protoni
È un gas nobile	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Le righe della tavola periodica sono dette
☐ l'idrogeno	☐ i primi sono molti di più dei secondi	□ strati
☐ l'ossigeno	☐ sono circa della stessa quantità	☐ gruppi
☐ il neon	☐ i secondi sono molti più dei primi	☐ gusci
☐ l'azoto	☐ sono esattamente della stessa quantità	□ periodi
Letteralmente la parola "particella" significa	il simbolo chimico dell'oro è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
□ elemento	□ O	☐ di protoni, elettroni e neutroni
□ sferetta	☐ Ar	☐ di protoni
□ atomo	□ Au	☐ di neutroni
□ piccola parte	□ Or	☐ di protoni e neutroni
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ il ferro	□ nucleo
☐ gruppo dei non metalli	☐ l'idrogeno	□ atomo
☐ gruppo dei gas nobili	☐ il neon	□ protone
gruppo dei metalli alcalini	☐ l'uranio	☐ numero atomico

Se un atomo ha numero atomico 44, la sua posizione nella tavola periodica	Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica	La valenza dell'azoto è
☐ è la casella n° 44	☐ non possiamo saperla con precisione	□ 2
☐ è la casella n° 88	☐ è la casella n° 12	□ 3
\square non possiamo saperla con precisione	☐ è la casella n° 48	□ 1
☐ è la casella n° 22	☐ è la casella n° 24	□ 4
Il simbolo Mg rappresenta l'elemento	il simbolo chimico del carbonio è	La molecola di ammoniaca contiene
☐ magnesio	□ C	□ cloro
□ manganese	□ CA	☐ carbonio
□ sodio	□К	□ azoto
□ potassio	□ Ca	□ ossigeno
Due isotopi hanno	Il numero di atomico del neon è	I gas nobili sono chiamati così perché
☐ lo stesso numero di protoni	□ 2	☐ sono molto reattivi
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	□ 20	☐ sono rari
☐ lo stesso numero di neutroni	□ 10	☐ non si legano con altri atomi
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	□ 5	☐ sono preziosi
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Non è un elemento
☐ l'ossigeno	☐ disposti ad angolo	☐ il rame
☐ l'elio	□ tutti uguali	☐ il ferro
☐ l'idrogeno	☐ separati	☐ il bronzo
☐ il cloro	□ allineati	☐ il piombo
Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
and the second s	•	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
la lettera	mai avere	tutti
la lettera □ N	mai avere un diverso numero di massa	tutti inon metalli
la lettera N Z	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico	tutti i non metalli i metalli
la lettera N Z A	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico	tutti i non metalli i metalli i gas nobili
la lettera N Z A T	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi
la lettera	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è
la lettera □ N □ Z □ A □ T H ₂ O è la formula □ dell'idrogeno	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo
la lettera □ N □ Z □ A □ T H₂O è la formula □ dell'idrogeno □ dell'anidride carbonica	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS
la lettera N Z A T H ₂ O è la formula dell'idrogeno dell'anidride carbonica dell'acqua	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl
la lettera N Z A T H ₂ O è la formula dell'idrogeno dell'anidride carbonica dell'acqua dell'ossigeno	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl
la lettera □ N □ Z □ A □ T H₂O è la formula □ dell'idrogeno □ dell'anidride carbonica □ dell'acqua □ dell'ossigeno il simbolo chimico del calcio è	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl
la lettera N Z A T H ₂ O è la formula dell'idrogeno dell'anidride carbonica dell'acqua dell'ossigeno il simbolo chimico del calcio è Ca	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un fatto	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl La più piccola parte di un composto è detta formula chimica
la lettera □ N □ Z □ A □ T H₂O è la formula □ dell'idrogeno □ dell'anidride carbonica □ dell'acqua □ dell'ossigeno il simbolo chimico del calcio è □ Ca □ C	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un fatto un'ipotesi	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl La più piccola parte di un composto è detta formula chimica elemento
la lettera □ N □ Z □ A □ T H₂O è la formula □ dell'idrogeno □ dell'anidride carbonica □ dell'assigeno il simbolo chimico del calcio è □ Ca □ C □ CI	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un fatto un'ipotesi un modello	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl La più piccola parte di un composto è detta formula chimica elemento molecola
la lettera □ N □ Z □ A □ T H₂O è la formula □ dell'idrogeno □ dell'anidride carbonica □ dell'assigeno il simbolo chimico del calcio è □ Ca □ C □ Cl □ CA	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un fatto un'ipotesi un modello una teoria	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl La più piccola parte di un composto è detta formula chimica elemento molecola atomo
la lettera N Z A T H ₂ O è la formula dell'idrogeno dell'anidride carbonica dell'assigeno il simbolo chimico del calcio è Ca CI CA Non è un elemento	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un fatto un'ipotesi un modello una teoria Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl La più piccola parte di un composto è detta formula chimica elemento molecola atomo
la lettera N Z A T H ₂ O è la formula dell'idrogeno dell'anidride carbonica dell'assigeno il simbolo chimico del calcio è Ca CI CA Non è un elemento il fluoro	mai avere un diverso numero di massa lo stesso numero atomico un diverso numero atomico un diverso numero atomico lo stesso numero di massa Il simbolo Hg rappresenta l'elemento elio argento mercurio idrogeno La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un fatto un'ipotesi un modello una teoria Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli	tutti i non metalli i metalli i gas nobili gli elementi gassosi La formula del cloruro di sodio è NaSo CoS NaCl SoCl La più piccola parte di un composto è detta formula chimica elemento molecola atomo Le colonne della tavola periodica sono dette strati

C -	1	.1 .	0	Ω
SC	ne	caa	n°	X

Alunno	Data

Letteralmente la parola "particella" significa	È presente un legame doppio	La molecola di ammoniaca contiene
□ atomo	□ nella molecola di ossigeno	□ azoto
□ elemento	□ nella molecola d'acqua	□ cloro
☐ piccola parte	nella molecola di cloruro di sodio	□ ossigeno
□ sferetta	□ nella molecola di idrogeno	□ carbonio
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Le righe della tavola periodica sono dette	Non è un elemento
☐ mezzo chilogrammo	☐ gruppi	☐ l'ossigeno
☐ 100 grammi	☐ gusci	☐ l'acqua
☐ 2 chilogrammi	□ periodi	☐ l'arsenico
☐ 2 grammi	□ strati	☐ il fluoro
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	Le colonne della tavola periodica sono dette
☐ di protoni e neutroni	☐ 44 protoni e 44 neutroni	□ strati
☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ 88 protoni	☐ gruppi
☐ di protoni	☐ 44 protoni	□ periodi
☐ di neutroni	☐ 88 protoni e 88 neutroni	□ gusci
Il numero di atomico del neon è	Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	Due isotopi hanno
□ 2	☐ non possiamo saperla con precisione	☐ lo stesso numero di protoni
□ 20	☐ è la casella n° 16	☐ diverso numero di protoni e di neutroni
□ 5	☐ è la casella n° 64	☐ lo stesso numero di neutroni
□ 10	□ è la casella n° 32	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	il simbolo chimico dell'argento è
☐ protoni e neutroni in ugual numero	□ elettroni	☐ Ar
☐ molti più protoni che neutroni	□ neutroni	□ Au
☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ protoni	□ Ag
☐ molti più neutroni che protoni	□ ioni	□ A
La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	La formula del cloruro di sodio è	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
□ atomo	□ CoS	☐ l'idrogeno
□ protone	□ SoCl	☐ il ferro
□ numero atomico	□ NaSo	☐ l'azoto
□ nucleo	□ NaCl	☐ il silicio
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Il numero di atomico dell'idrogeno è
☐ allineati	☐ il cloro	□ 3
□ tutti uguali	☐ l'ossigeno	□ 4
☐ disposti ad angolo	☐ l'elio	□ 2
□ separati	☐ l'idrogeno	□ 1
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Hanno il guscio elettronico esterno completo
$\ \square$ hanno lo stesso numero di elettroni	□ un fatto	☐ gas nobili
☐ stanno sulla stessa riga	□ un'ipotesi	□ non metalli
☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ un modello	□ ioni
☐ stanno sulla stessa colonna		

il simbolo chimico del ferro è	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
□ F	□ potassio	□ Z
☐ Fe	☐ fosforo	□ A
□ FR	□ platino	□ N
□ Fr	□ zolfo	□Т
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Se un atomo ha numero di massa 28, la sua posizione nella tavola periodica	Non è un elemento
□ Z	☐ è la casella n° 56	☐ il rame
□ A	☐ è la casella n° 28	☐ il bronzo
□ N	□ è la casella n° 14	□ il ferro
□ М	non possiamo saperla con precisione	☐ il piombo
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	il simbolo chimico del carbonio è	Gli elementi chimici sono
☐ lo stesso numero di massa	□ CA	☐ un centinaio
\square un diverso numero atomico	□ K	☐ infiniti
☐ un diverso numero di massa	□ Ca	☐ qualche migliaio
☐ lo stesso numero atomico	С	☐ una ventina
H₂O è la formula	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	La valenza dell'ossigeno è
□ dell'acqua	□ solo gli elettroni più grandi	□ 4
dell'anidride carbonica	□ solo gli elettroni più piccoli	□ 2
□ dell'idrogeno	solo gli elettroni più esterni	□ 3
☐ dell'ossigeno	□ solo gli elettroni più interni	□ 1
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	I gas nobili sono chiamati così perché
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	•	I gas nobili sono chiamati così perché sono rari
	guscio esterno	•
□ mercurio	guscio esterno i è vuoto	□ sono rari
□ mercurio □ argento	guscio esterno i è vuoto ii è completo	□ sono rari □ non si legano con altri atomi
□ mercurio □ argento □ elio	guscio esterno \(\text{\tiny{\text{\tiny{\text{\tiny{\tinite\text{\tinit}\text{\tinit}\text{\tin}}\tint{\text{\text{\tinit}\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\text{\texi\tinit\text{\text{\text{\text{\text{\text{\tin}\tint{\text{\tin}\tint{\text{\tinit}}\text{\text{\text{\text{\text{\ti	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha	guscio esterno	□ sono rari □ non si legano con altri atomi □ sono molto reattivi □ sono preziosi
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno	guscio esterno	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua	guscio esterno	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio	guscio esterno	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon
 □ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio 	guscio esterno	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i metalli	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta atomo
 □ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei metalli alcalini 	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i metalli i gas nobili	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta atomo elemento
 □ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei metalli alcalini □ gruppo dei gas nobili 	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i metalli i gas nobili i non metalli	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta atomo elemento formula chimica molecola Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
mercurio argento elio idrogeno Un esempio di legame ionico si ha nella molecola d'acqua nell'atomo di sodio nel cloruro di sodio nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi Confrontando il numero di metalli e di non	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i metalli i gas nobili i non metalli gli elementi gassosi	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta atomo elemento formula chimica molecola Ha un numero di neutroni molto superiore al
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei metalli alcalini □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i metalli i gas nobili i non metalli gli elementi gassosi Un elemento che ha valenza zero appartiene al	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta atomo elemento formula chimica molecola Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ mercurio □ argento □ elio □ idrogeno Un esempio di legame ionico si ha □ nella molecola d'acqua □ nell'atomo di sodio □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei metalli alcalini □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che □ i primi sono molti di più dei secondi	guscio esterno è vuoto è completo ha più elettroni di quanti ne può contenere è parzialmente riempito di elettroni il simbolo chimico del sodio è Na S So N Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i metalli i gas nobili i non metalli gli elementi gassosi Un elemento che ha valenza zero appartiene al gruppo dei non metalli	sono rari non si legano con altri atomi sono molto reattivi sono preziosi È un gas nobile l'ossigeno il neon l'azoto l'idrogeno La più piccola parte di un composto è detta atomo elemento formula chimica molecola Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il neon

α	_1.		0	Λ
`	Сn	iea:	a n°	9

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Letteralmente la parola "particella" significa	Non è un elemento
□ allineati	☐ elemento	☐ il rame
☐ disposti ad angolo	☐ piccola parte	☐ il ferro
separati	atomo	☐ il bronzo
□ tutti uguali	☐ sferetta	☐ il piombo
il simbolo chimico del neon è	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
□ No	☐ è parzialmente riempito di elettroni	☐ un modello
□ NE	☐ è completo	□ un'ipotesi
□ Ne	□ è vuoto	☐ una teoria
□N	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ un fatto
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Se un atomo ha numero di massa 40, la sua posizione nella tavola periodica
☐ di neutroni	☐ i metalli	□ è la casella n° 80
☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ i gas nobili	☐ è la casella n° 40
☐ di protoni	☐ gli elementi gassosi	☐ è la casella n° 20
☐ di protoni e neutroni	□ i non metalli	☐ non possiamo saperla con precisione
È presente un legame doppio	La più piccola parte di un composto è detta	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ nella molecola di cloruro di sodio	☐ formula chimica	□ A
☐ nella molecola di idrogeno	□ atomo	□ M
☐ nella molecola d'acqua	☐ elemento	□ N
□ nella molecola di ossigeno	□ molecola	□ Z
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Il numero di atomico del neon è	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
☐ gruppo dei gas nobili	□ 5	☐ molti più protoni che neutroni
☐ gruppo dei metalli alcalini	□ 20	protoni e neutroni in ugual numero
☐ gruppo dei non metalli	□ 2	☐ molti più neutroni che protoni
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ 10	☐ protoni e neutroni in quantità simile
È un gas nobile	Non è un elemento	Due isotopi hanno
☐ l'idrogeno	☐ l'ossigeno	☐ lo stesso numero di protoni
☐ l'ossigeno	☐ il fluoro	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
☐ l'azoto	☐ l'arsenico	. □ diverso numero di protoni e di neutroni
☐ il neon	☐ l'acqua	☐ lo stesso numero di neutroni
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
☐ l'elio	☐ un diverso numero di massa	□ atomo
☐ il cloro	☐ lo stesso numero di massa	□ protone
☐ l'ossigeno	☐ lo stesso numero atomico	□ nucleo
☐ l'idrogeno	☐ un diverso numero atomico	□ numero atomico
La formula del cloruro di sodio è	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha
□ CoS	□Т	☐ 22 protoni
□ NaCl	□ A	☐ 11 protoni
□ NaSo	□ N	☐ 22 protoni e 22 neutroni
□ SoCl	□ Z	☐ 11 protoni e 11 neutroni

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	il simbolo chimico dell'idrogeno è	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
□ protoni	☐ Id	☐ l'azoto
□ elettroni	□ I	☐ l'idrogeno
□ ioni	□ н	☐ il ferro
□ neutroni	☐ Hg	□ il silicio
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	H₂O è la formula
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ dell'ossigeno
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ stanno sulla stessa riga	☐ dell'anidride carbonica
☐ gruppo dei gas nobili	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ dell'idrogeno
☐ gruppo dei non metalli	☐ hanno lo stesso numero di massa	□ dell'acqua
Il simbolo I rappresenta l'elemento	Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica	il simbolo chimico dell'azoto è
□ iridio	☐ non possiamo saperla con precisione	□ Na
□ iodio	☐ è la casella n° 56	□ N
□ idrogeno	☐ è la casella n° 28	□ Az
□ bromo	□ è la casella n° 14	□ A
Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Gli elementi chimici sono	Il simbolo S rappresenta l'elemento
☐ il ferro	un centinaio	☐ sodio
☐ l'idrogeno	☐ qualche migliaio	☐ silicio
☐ l'uranio	☐ infiniti	□ potassio
☐ il neon	una ventina	□ zolfo
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	il simbolo chimico dell'ossigeno è	La valenza dell'ossigeno è
□ solo gli elettroni più grandi	□ 0	□ 4
☐ solo gli elettroni più esterni	□ Ох	□ 2
☐ solo gli elettroni più interni	□ os	□ 3
☐ solo gli elettroni più piccoli	□ Au	□ 1
I gas nobili sono chiamati così perché	Le righe della tavola periodica sono dette	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
□ sono rari	□ periodi	\square sono esattamente della stessa quantità
☐ sono molto reattivi	□ strati	☐ i secondi sono molti più dei primi
☐ sono preziosi	☐ gruppi	☐ sono circa della stessa quantità
☐ non si legano con altri atomi	□ gusci	☐ i primi sono molti di più dei secondi
Hanno il guscio elettronico esterno completo	Un esempio di legame ionico si ha	Le colonne della tavola periodica sono dette
□ ioni	☐ nel cloruro di sodio	□ strati
☐ gas nobili	☐ nella molecola d'acqua	☐ gusci
□ metalli	☐ nella molecola di cloro	☐ periodi
□ non metalli	☐ nell'atomo di sodio	☐ gruppi
Il numero di atomico dell'idrogeno è	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	La molecola di ammoniaca contiene
□ 4	☐ 2 chilogrammi	□ cloro
□ 3	☐ mezzo chilogrammo	□ ossigeno
□ 2	☐ 100 grammi	☐ carbonio
□ 1	☐ 2 grammi	□ azoto

$\Omega - 1$	- 1 -	0	1 A	
Scn	eda	n۳	10	

Il simbolo I rappresenta l'elemento	Il numero di atomico dell'idrogeno è	La valenza dell'idrogeno è
☐ idrogeno	□ 2	□ 4
□ bromo	□ 1	□ 1
□ iridio	□ 4	□ 3
iodio	□ 3	□ 2
10010	U 3	
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Non è un elemento	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ molti più protoni che neutroni	□ l'acqua	□ M
☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ l'arsenico	□ N
☐ molti più neutroni che protoni	☐ l'ossigeno	□ A
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ il fluoro	□ Z
L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Non è un elemento
☐ 22 protoni	□ l'idrogeno	☐ il piombo
☐ 11 protoni	☐ l'azoto	☐ il ferro
☐ 11 protoni e 11 neutroni	☐ il silicio	☐ il bronzo
☐ 22 protoni e 22 neutroni	☐ il ferro	☐ il rame
In Communicated all announces of the additional to the second of the sec	È	Un alassanta da la calassa accesada a l
La formula del cloruro di sodio è	È presente un legame doppio	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
□ CoS	☐ nella molecola di ossigeno	☐ gruppo dei non metalli
□ SoCl	□ nella molecola di cloruro di sodio	☐ gruppo dei gas nobili
□ NaSo	□ nella molecola d'acqua	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
□ NaCl	nella molecola di idrogeno	gruppo dei metalli alcalini
I gas nobili sono chiamati così perché	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
□ sono rari	☐ l'uranio	☐ mezzo chilogrammo
□ sono molto reattivi	☐ l'idrogeno	□ 100 grammi
□ non si legano con altri atomi	☐ il ferro	☐ 2 chilogrammi
☐ sono preziosi	☐ il neon	☐ 2 grammi
È un gas nobile	Le colonne della tavola periodica sono dette	Un esempio di legame ionico si ha
		D. Warner P P.
☐ l'idrogeno	gusci	nell'atomo di sodio
☐ l'azoto	strati	nella molecola d'acqua
il neon	periodi	nel cloruro di sodio
☐ l'ossigeno	□ gruppi	□ nella molecola di cloro
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
☐ solo gli elettroni più grandi	☐ di protoni e neutroni	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
☐ solo gli elettroni più esterni	☐ di neutroni	☐ è parzialmente riempito di elettroni
□ solo gli elettroni più interni	☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ è vuoto
☐ solo gli elettroni più piccoli	☐ di protoni	☐ è completo
il simbolo chimico dell'alluminio è	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	il simbolo chimico dell'idrogeno è
□ A	□ protone	□ Id
□ Au	□ nucleo	□ н
□ AL	□ atomo	☐ Hg
□ AI	□ numero atomico	

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	un diverso numero atomico	☐ è la casella n° 40
☐ stanno sulla stessa riga	un diverso numero di massa	☐ è la casella n° 20
☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ lo stesso numero atomico	☐ è la casella n° 10
□ stanno sulla stessa colonna	□ lo stesso numero di massa	\square non possiamo saperla con precisione
il simbolo chimico dell'argento è	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Hanno il guscio elettronico esterno completo
□ A	□ un fatto	☐ gas nobili
□ Au	□ una teoria	□ non metalli
□ Ar	□ un modello	□ ioni
☐ Ag	□ un'ipotesi	□ metalli
Letteralmente la parola "particella" significa	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
☐ piccola parte	□ zolfo	□ protoni
□ elemento	☐ fosforo	☐ elettroni
□ sferetta	□ potassio	☐ neutroni
□ atomo	□ platino	□ ioni
Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica	La molecola di ammoniaca contiene	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
☐ è la casella n° 24	☐ carbonio	□ N
\square non possiamo saperla con precisione	□ cloro	□ A
☐ è la casella n° 48	□ azoto	□ Z
□ è la casella n° 12	□ ossigeno	□ т
Il numero di atomico del neon è	il simbolo chimico dell'azoto è	H₂O è la formula
□ 20	□ Az	☐ dell'anidride carbonica
□ 2	□N	☐ dell'ossigeno
□ 10	□ A	□ dell/e-e
	□ A	□ dell'acqua
□ 5	□ Na	☐ dell'idrogeno
		•
□ 5 Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono	□ Na	☐ dell'idrogeno
□ 5 Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	☐ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al	☐ dell'idrogeno Due isotopi hanno
□ 5 Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti □ gli elementi gassosi	□ NaUn elemento che ha valenza uno appartiene al□ gruppo dei non metalli	☐ dell'idrogeno Due isotopi hanno ☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
□ 5 Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti □ gli elementi gassosi □ i non metalli	□ NaUn elemento che ha valenza uno appartiene al□ gruppo dei non metalli□ gruppo dei gas nobili	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni
□ 5 Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti □ gli elementi gassosi □ i non metalli □ i metalli	 □ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi 	☐ dell'idrogeno Due isotopi hanno ☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni ☐ lo stesso numero di neutroni ☐ lo stesso numero di protoni
□ 5 Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti □ gli elementi gassosi □ i non metalli □ i metalli □ i gas nobili	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è	☐ dell'idrogeno Due isotopi hanno ☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni ☐ lo stesso numero di neutroni ☐ lo stesso numero di protoni ☐ diverso numero di protoni e di neutroni
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i gas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i gas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ l'elio	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette □ gusci
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i gas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono allineati tutti uguali	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ l'elio □ l'idrogeno	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette □ gusci □ periodi
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i gas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono allineati tutti uguali separati	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ l'elio □ l'idrogeno □ il cloro	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette □ gusci □ periodi □ gruppi
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i igas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono allineati tutti uguali separati disposti ad angolo Confrontando il numero di metalli e di non	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ l'elio □ l'idrogeno □ il cloro □ l'ossigeno	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette □ gusci □ periodi □ gruppi □ strati
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i igas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono allineati tutti uguali separati disposti ad angolo Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ l'elio □ l'idrogeno □ il cloro □ l'ossigeno Gli elementi chimici sono	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette □ gusci □ periodi □ gruppi □ strati La più piccola parte di un composto è detta
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti gli elementi gassosi i non metalli i metalli i gas nobili Nella molecola d'acqua i tre atomi sono allineati tutti uguali separati disposti ad angolo Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che sono circa della stessa quantità	□ Na Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ l'elio □ l'idrogeno □ il cloro □ l'ossigeno Gli elementi chimici sono □ un centinaio	□ dell'idrogeno Due isotopi hanno □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ diverso numero di protoni e di neutroni Le righe della tavola periodica sono dette □ gusci □ periodi □ gruppi □ strati La più piccola parte di un composto è detta □ atomo

	Scheda n° 11	Alunno	Data
--	--------------	--------	------

La valenza dell'azoto è	Non è un elemento	Gli elementi chimici sono
□ 3	☐ il piombo	☐ una ventina
□ 2	☐ il bronzo	☐ qualche migliaio
□ 1	□ il rame	un centinaio
□ 4	☐ il ferro	☐ infiniti
Le colonne della tavola periodica sono dette	Hanno il guscio elettronico esterno completo	È presente un legame doppio
□ strati	☐ gas nobili	□ nella molecola d'acqua
☐ gruppi	□ metalli	☐ nella molecola di cloruro di sodio
□ gusci	□ ioni	□ nella molecola di idrogeno
□ periodi	□ non metalli	☐ nella molecola di ossigeno
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Il simbolo P rappresenta l'elemento
☐ gruppo dei gas nobili	□ stanno sulla stessa riga	□ platino
gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ fosforo
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	□ zolfo
☐ gruppo dei non metalli	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ potassio
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Letteralmente la parola "particella" significa	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
☐ gruppo dei non metalli	☐ sferetta	☐ numero atomico
☐ gruppo dei metalli alcalini	□ atomo	□ atomo
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ piccola parte	☐ protone
☐ gruppo dei gas nobili	□ elemento	□ nucleo
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	H₂O è la formula	Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
☐ l'azoto	□ dell'acqua	☐ è la casella n° 28
☐ l'idrogeno	□ dell'idrogeno	\square non possiamo saperla con precisione
☐ il silicio	☐ dell'ossigeno	☐ è la casella n° 14
□ il ferro	☐ dell'anidride carbonica	☐ è la casella n° 56
il simbolo chimico dell'alluminio è	il simbolo chimico del calcio è	La più piccola parte di un composto è detta
□ Al	□ CA	□ molecola
□ Au	□ Ca	☐ formula chimica
□ AL	□ Cl	□ elemento
□ A	□ C	□ atomo
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	È un gas nobile
☐ 2 chilogrammi	☐ 88 protoni	☐ l'ossigeno
☐ 100 grammi	44 protoni e 44 neutroni	☐ l'idrogeno
☐ 2 grammi	☐ 88 protoni e 88 neutroni	☐ il neon
☐ mezzo chilogrammo	☐ 44 protoni	☐ l'azoto
La molecola di ammoniaca contiene	Il numero di atomico del neon è	I gas nobili sono chiamati così perché
□ ossigeno	□ 20	☐ sono molto reattivi
☐ carbonio	□ 10	☐ non si legano con altri atomi
□ cloro	□ 5	☐ sono rari

In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ l'elio	☐ una teoria	□ M
☐ l'idrogeno	☐ un fatto	□ A
☐ l'ossigeno	☐ un modello	□ Z
□ il cloro	□ un'ipotesi	□N
	·	
Due isotopi hanno	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
\square lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ di neutroni	☐ neutroni
\square lo stesso numero di neutroni	☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ elettroni
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ di protoni e neutroni	☐ protoni
☐ lo stesso numero di protoni	☐ di protoni	□ ioni
Le righe della tavola periodica sono dette	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	La formula del cloruro di sodio è
□ strati	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ CoS
☐ gruppi	☐ è completo	□ SoCl
□ periodi	☐ è vuoto	□ NaSo
☐ gusci	☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ NaCl
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Il simbolo Hg rappresenta l'elemento
□ sono circa della stessa quantità	☐ molti più protoni che neutroni	☐ argento
□ sono esattamente della stessa quantità	☐ molti più neutroni che protoni	□ elio
☐ i secondi sono molti più dei primi	protoni e neutroni in ugual numero	☐ mercurio
☐ i primi sono molti di più dei secondi	protoni e neutroni in quantità simile	□ idrogeno
·	·	J
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Il numero di atomico dell'idrogeno è	Un esempio di legame ionico si ha
☐ solo gli elettroni più interni	□ 1	☐ nel cloruro di sodio
☐ solo gli elettroni più piccoli	□ 2	☐ nella molecola di cloro
☐ solo gli elettroni più grandi	□ 4	☐ nell'atomo di sodio
☐ solo gli elettroni più esterni	□ 3	□ nella molecola d'acqua
il simbolo chimico del sodio è	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ Na	□N	☐ l'idrogeno
□ So	□т	☐ il neon
□ S	□ A	☐ l'uranio
□N	□ z	☐ il ferro
Se un atomo ha numero di massa 32, la sua posizione nella tavola periodica	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Non è un elemento
□ è la casella n° 32	□ tutti uguali	☐ il fluoro
□ è la casella n° 64	disposti ad angolo	☐ l'acqua
□ è la casella n° 16	□ separati	☐ l'arsenico
non possiamo saperla con precisione	□ allineati	☐ l'ossigeno
— Horr possialito saperia con precisione	- annieau	- rossigeno
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	il simbolo chimico del neon è	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
☐ lo stesso numero di massa	□ No	☐ i non metalli
\square un diverso numero di massa	□ NE	☐ i gas nobili
\square un diverso numero atomico	□ N	☐ i metalli
	□ Ne	□ ali elementi gassosi

Scheda n° 12 Alunno Data

Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Non è un elemento	È presente un legame doppio	
gruppo dei non metalli	☐ il bronzo ☐ nella molecola di cloruro di sodio		
÷ ,,			
gruppo dei metalli alcalino-terrosi		nella molecola di idrogeno	
gruppo dei metalli alcalini	☐ il piombo	nella molecola di ossigeno	
☐ gruppo dei gas nobili	☐ il ferro	□ nella molecola d'acqua	
Le righe della tavola periodica sono dette	La più piccola parte di un composto è detta	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	
☐ gruppi	☐ molecola	☐ gli elementi gassosi	
□ strati	☐ elemento	☐ i metalli	
□ periodi	☐ formula chimica	☐ i non metalli	
□ gusci	☐ atomo	☐ i gas nobili	
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	La formula del cloruro di sodio è	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	
☐ mezzo chilogrammo	□ NaCl	☐ l'idrogeno	
☐ 100 grammi	☐ SoCl	☐ l'uranio	
☐ 2 chilogrammi	□ NaSo	☐ il neon	
☐ 2 grammi	□ CoS	☐ il ferro	
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Un esempio di legame ionico si ha	I gas nobili sono chiamati così perché	
☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ nella molecola d'acqua	☐ non si legano con altri atomi	
☐ stanno sulla stessa riga	☐ nella molecola di cloro	☐ sono rari	
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ nel cloruro di sodio	sono molto reattivi	
□ stanno sulla stessa colonna	□ nell'atomo di sodio	☐ sono preziosi	
Due isotopi hanno	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ protone	☐ un modello	
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	nucleo □ nucleo	☐ un fatto	
☐ lo stesso numero di neutroni	□ atomo □ una teoria		
\square lo stesso numero di protoni	☐ numero atomico	☐ un'ipotesi	
Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica	Le colonne della tavola periodica sono dette	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	
☐ non possiamo saperla con precisione	☐ strati	☐ di protoni e neutroni	
☐ è la casella n° 12	☐ gusci	☐ di protoni, elettroni e neutroni	
☐ è la casella n° 48	□ periodi	☐ di neutroni	
☐ è la casella n° 24	☐ gruppi	☐ di protoni	
Non è un elemento	La valenza dell'ossigeno è	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	
☐ l'acqua	□ 4	☐ il ferro	
☐ il fluoro	□ 3	☐ il silicio	
☐ l'ossigeno	□ 2	☐ l'azoto	
☐ l'arsenico	□ 1	☐ l'idrogeno	
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	
□ elettroni	☐ 40 protoni	□ A	
□ ioni	☐ 80 protoni e 80 neutroni	□Т	
□ protoni	☐ 80 protoni	□ Z	
□ neutroni	☐ 40 protoni e 40 neutroni	□ N	

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera Il simbolo P rappresenta l'elemento		
□ solo gli elettroni più grandi	□ M	□ potassio	
☐ solo gli elettroni più esterni	□ Z □ fosforo		
☐ solo gli elettroni più interni	□ N □ platino		
□ solo gli elettroni più piccoli	□ A	□ zolfo	
La molecola di ammoniaca contiene	Letteralmente la parola "particella" significa	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	
□ cloro	☐ elemento	□ allineati	
☐ carbonio	☐ piccola parte	□ separati	
□ ossigeno	□ sferetta	☐ disposti ad angolo	
□ azoto	☐ atomo	□ tutti uguali	
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Gli elementi chimici sono	il simbolo chimico dell'azoto è	
☐ è vuoto	□ qualche migliaio	□ Na	
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ una ventina	□ A	
☐ è completo	☐ un centinaio	□ Az	
□ è parzialmente riempito di elettroni	infiniti	□ N	
Il simbolo S rappresenta l'elemento	Il numero di atomico dell'idrogeno è	il simbolo chimico dell'argento è	
□ sodio	□ 1	☐ Au	
☐ silicio	□ 2	□ A	
□ potassio	□ 4	☐ Ar	
□ zolfo	□ 3	□ Ag	
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	il simbolo chimico del litio è	Il numero di atomico del neon è	
\square i primi sono molti di più dei secondi	□ L	□ 2	
\square sono circa della stessa quantità	□ LI	□ 20	
\square sono esattamente della stessa quantità	□ LT	□ 10	
☐ i secondi sono molti più dei primi	□ Li	□ 5	
H₂O è la formula	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Hanno il guscio elettronico esterno completo	
□ dell'ossigeno	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ gas nobili	
☐ dell'acqua	☐ gruppo dei gas nobili ☐ metalli		
☐ dell'anidride carbonica	gruppo dei non metalli	□ ioni	
□ dell'idrogeno	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ non metalli	
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	il simbolo chimico dell'ossigeno è	Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	
☐ l'elio	□ 0	☐ è la casella n° 16	
☐ l'ossigeno	□ os	☐ è la casella n° 32	
□ il cloro	□ Au	☐ è la casella n° 64	
□ l'idrogeno	□ Ox	$\ \square$ non possiamo saperla con precisione	
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	È un gas nobile	
\square un diverso numero atomico	☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ l'idrogeno	
☐ lo stesso numero atomico	_ '		
	·		
un diverso numero di massa	☐ molti più protoni che neutroni	•	

Scheda n° 13	Alunno	Data
--------------	--------	------

La valenza dell'azoto è	Ha un numero di neutroni molto superiore al Il numero atomico viene rappresentato con numero dei protoni la lettera		
□ 4	☐ l'idrogeno ☐ T		
□ 2	□ il ferro □ Z		
□ 1	☐ il neon	□ N	
□ 3	☐ l'uranio	□ A	
Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche Se l'elettrone pesasse un grammo, il proto peserebbe		
☐ è la casella n° 64	□ solo gli elettroni più piccoli	☐ 2 grammi	
☐ non possiamo saperla con precisione	□ solo gli elettroni più interni	☐ 2 chilogrammi	
☐ è la casella n° 16	□ solo gli elettroni più esterni	☐ mezzo chilogrammo	
□ è la casella n° 32	□ solo gli elettroni più grandi	□ 100 grammi	
Gli elementi chimici sono	Se un atomo ha numero di massa 40, la sua posizione nella tavola periodica	È presente un legame doppio	
□ infiniti	☐ è la casella n° 40	□ nella molecola d'acqua	
☐ un centinaio	☐ è la casella n° 80	☐ nella molecola di idrogeno	
☐ una ventina	☐ non possiamo saperla con precisione	☐ nella molecola di cloruro di sodio	
☐ qualche migliaio	□ è la casella n° 20	□ nella molecola di ossigeno	
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Hanno il guscio elettronico esterno completo	Letteralmente la parola "particella" significa	
☐ di protoni	☐ gas nobili	□ elemento	
☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ ioni	☐ piccola parte	
☐ di neutroni	□ non metalli □ atomo		
☐ di protoni e neutroni	□ metalli	□ sferetta	
il simbolo chimico dell'ossigeno è	La più piccola parte di un composto è detta	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	
□ 0	□ atomo	☐ l'azoto	
□ Ox	☐ molecola	☐ il silicio	
□ OS	□ elemento	☐ il ferro	
□ Au	☐ formula chimica	□ l'idrogeno	
Il numero di atomico dell'idrogeno è	Non è un elemento	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	
□ 3	☐ il piombo	gruppo dei metalli alcalini	
□ 1	☐ il bronzo	gruppo dei non metalli	
□ 4	□ il ferro	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	
□ 2	☐ il rame	gruppo dei gas nobili	
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	
☐ gruppo dei non metalli	☐ 25 protoni	☐ il cloro	
☐ gruppo dei gas nobili	☐ 50 protoni e 50 neutroni	☐ l'ossigeno	
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ 25 protoni e 25 neutroni	☐ l'elio	
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ 50 protoni	□ l'idrogeno	
Un esempio di legame ionico si ha	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Le righe della tavola periodica sono dette	
☐ nel cloruro di sodio	☐ molti più neutroni che protoni	☐ gruppi	
□ nella molecola di cloro	☐ molti più protoni che neutroni	□ gusci	
☐ nell'atomo di sodio	☐ protoni e neutroni in quantità simile	□ periodi	
□ nella molecola d'acqua	☐ protoni e neutroni in ugual numero	□ strati	

il simbolo chimico del carbonio è	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti il simbolo chimico dell'oro è		
□ K	☐ i metalli	□ 0	
□ CA	☐ gli elementi gassosi	☐ Ar	
□ Ca	☐ i non metalli	□ Au	
С	□ i gas nobili	□ Or	
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Non è un elemento	
☐ è parzialmente riempito di elettroni	☐ un fatto	☐ l'arsenico	
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ una teoria	☐ l'ossigeno	
☐ è completo	☐ un'ipotesi	☐ il fluoro	
□ è vuoto	□ un modello	□ l'acqua	
Le colonne della tavola periodica sono dette	il simbolo chimico dell'argento è	La molecola di ammoniaca contiene	
☐ gusci	□ Ag	□ cloro	
□ strati	□ A	□ ossigeno	
☐ gruppi	□ Au	☐ carbonio	
□ periodi	□ Ar	□ azoto	
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	H₂O è la formula	Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	
□ elettroni	□ dell'ossigeno	□ elio	
□ neutroni	☐ dell'anidride carbonica	☐ idrogeno	
□ protoni	□ dell'idrogeno	☐ mercurio	
□ ioni	□ dell'acqua	□ argento	
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Due isotopi hanno	
□ M	□ nucleo	☐ lo stesso numero di protoni	
□ A	□ atomo	☐ lo stesso numero di neutroni	
□ z	□ numero atomico	☐ diverso numero di protoni e di neutroni	
□N	□ protone	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	
I gas nobili sono chiamati così perché	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	È un gas nobile	
☐ sono molto reattivi	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ il neon	
☐ sono preziosi	☐ stanno sulla stessa riga	☐ l'idrogeno	
□ sono rari	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ l'azoto	
□ non si legano con altri atomi	☐ hanno lo stesso numero di massa	□ l'ossigeno	
Il numero di atomico del neon è	La formula del cloruro di sodio è	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	
□ 10	□ SoCl	□ tutti uguali	
□ 20	□ NaCl	☐ disposti ad angolo	
□ 5	□ NaSo	. □ separati	
□ 2	□ CoS	□ allineati	
Il simbolo I rappresenta l'elemento	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	
□ idrogeno	un diverso numero atomico	☐ i secondi sono molti più dei primi	
□ bromo	☐ lo stesso numero atomico	☐ sono esattamente della stessa quantità	
□ iridio	☐ lo stesso numero di massa	☐ sono circa della stessa quantità	
□ iodio	□ un diverso numero di massa	□ i primi sono molti di più dei secondi	

Data

Description of the second seco		71	
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Il numero di atomico dell'idrogeno è Il numero atomico viene rappresentato con la lettera		
un diverso numero atomico	□ 1 □ A		
un diverso numero di massa	□ 4 □ T		
☐ lo stesso numero di massa	□ 3	□ N	
☐ lo stesso numero atomico	□ 2	□ Z	
il simbolo chimico dell'uranio è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	
U	☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	
□ Np	☐ di neutroni	☐ è parzialmente riempito di elettroni	
□ UR	☐ di protoni	☐ è completo	
□ Ur	☐ di protoni e neutroni	□ è vuoto	
	'		
È un gas nobile	È presente un legame doppio	Gli elementi chimici sono	
☐ il neon	☐ nella molecola di ossigeno	☐ infiniti	
☐ l'ossigeno	□ nella molecola d'acqua	una ventina	
☐ l'azoto	☐ nella molecola di cloruro di sodio	un centinaio	
☐ l'idrogeno	nella molecola di ciordio di sodio	gualche migliaio	
- Hurogeno	Thelia Molecola di Idrogeno	dualche mighalo	
il simbolo chimico dell'azoto è	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	
□ N	☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ l'uranio	
□ Na	☐ molti più protoni che neutroni	☐ l'idrogeno	
□ A	☐ molti più neutroni che protoni	☐ il ferro	
□ Az	□ protoni e neutroni in quantità simile	☐ il neon	
	·		
La formula del cloruro di sodio è	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Non è un elemento	
□ CoS	□ Z	☐ l'acqua	
□ NaSo	□ M	☐ il fluoro	
□ NaCl	□ A	☐ l'arsenico	
□ SoCl	□ N	☐ l'ossigeno	
		-	
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	La molecola di ammoniaca contiene	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	
☐ l'ossigeno	□ ossigeno	☐ una teoria	
☐ il cloro	☐ carbonio	☐ un'ipotesi	
☐ l'elio	□ azoto	un modello	
☐ l'idrogeno	□ cloro	☐ un fatto	
Non è un elemento	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	
☐ il piombo	☐ i gas nobili	☐ sono circa della stessa quantità	
☐ il bronzo	☐ i non metalli	☐ i secondi sono molti più dei primi	
☐ il rame	☐ i metalli	□ sono esattamente della stessa quantità	
□ il ferro	☐ gli elementi gassosi	☐ i primi sono molti di più dei secondi	
	_ g g	p	
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	
☐ gruppo dei metalli alcalini	□ atomo	☐ disposti ad angolo	
☐ gruppo dei gas nobili	□ numero atomico	□ allineati	
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ protone	□ separati	
☐ gruppo dei non metalli	□ nucleo	□ tutti uguali	

Un esempio di legame ionico si ha	I gas nobili sono chiamati così perché	il simbolo chimico del sodio è	
☐ nella molecola di cloro	□ non si legano con altri atomi □ N		
☐ nell'atomo di sodio	☐ sono preziosi ☐ So		
☐ nel cloruro di sodio	□ sono molto reattivi □ Na		
□ nella molecola d'acqua	☐ sono rari	□ S	
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	
☐ hanno lo stesso numero di massa	🗆 solo gli elettroni più grandi	☐ gruppo dei metalli alcalini	
☐ stanno sulla stessa colonna	solo gli elettroni più piccoli	☐ gruppo dei gas nobili	
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ solo gli elettroni più interni	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	
□ stanno sulla stessa riga	☐ solo gli elettroni più esterni	☐ gruppo dei non metalli	
Il numero di atomico del neon è	Le colonne della tavola periodica sono dette	L'elemento numero 28 è il nichel, questo significa che ha	
□ 2	☐ strati	☐ 14 protoni e 14 neutroni	
□ 5	☐ periodi	☐ 28 protoni	
□ 10	☐ gusci	☐ 14 protoni	
□ 20	□ gruppi	☐ 28 protoni e 28 neutroni	
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	La più piccola parte di un composto è detta	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	
☐ idrogeno	□ atomo	☐ il ferro	
□ argento	□ elemento	☐ l'idrogeno	
□ elio	☐ formula chimica	☐ l'azoto	
□ mercurio	□ molecola	☐ il silicio	
	Doggono svere dia sarisa elettrica nogativa che	Se un atomo ha numero di massa 28, la sua	
Il simbolo S rappresenta l'elemento	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	posizione nella tavola periodica	
Il simbolo S rappresenta l'elemento ☐ silicio			
	positiva	posizione nella tavola periodica	
□ silicio	positiva □ elettroni	posizione nella tavola periodica □ è la casella nº 14	
□ silicio □ potassio	positiva li elettroni li ioni	posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 14 □ non possiamo saperla con precisione	
□ silicio □ potassio □ zolfo	positiva elettroni ioni protoni	posizione nella tavola periodica ightharpoonup è la casella n° 14 ightharpoonup non possiamo saperla con precisione ightharpoonup è la casella n° 56	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio	positiva elettroni ioni protoni neutroni	posizione nella tavola periodica ightharpoonup è la casella n° 14 ightharpoonup non possiamo saperla con precisione ightharpoonup è la casella n° 56 ightharpoonup è la casella n° 28	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula	posizione nella tavola periodica i è la casella n° 14 non possiamo saperla con precisione i è la casella n° 56 i è la casella n° 28 il simbolo chimico del calcio è	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2	positiva □ elettroni □ ioni □ protoni □ neutroni H ₂ O è la formula □ dell'acqua	posizione nella tavola periodica i è la casella n° 14 non possiamo saperla con precisione i è la casella n° 56 i è la casella n° 28 il simbolo chimico del calcio è	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'ossigeno	posizione nella tavola periodica ightharpoonup è la casella nº 14 ightharpoonup non possiamo saperla con precisione ightharpoonup è la casella nº 56 ightharpoonup è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è ightharpoonup CI ightharpoonup CA	
silicio potassio zolfo sodio La valenza dell'idrogeno è 2 4	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'assigeno dell'anidride carbonica	posizione nella tavola periodica ightharpoonup è la casella nº 14 ightharpoonup non possiamo saperla con precisione ightharpoonup è la casella nº 56 ightharpoonup è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è ightharpoonup Cl ightharpoonup CA ightharp	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'ossigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno	posizione nella tavola periodica è la casella n° 14 non possiamo saperla con precisione è la casella n° 56 è la casella n° 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C	
silicio potassio zolfo sodio La valenza dell'idrogeno è 2 4 1 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'assigeno dell'indrogeno Due isotopi hanno	posizione nella tavola periodica ightharpoonup e la casella n° 14 ightharpoonup non possiamo saperla con precisione ightharpoonup è la casella n° 56 ightharpoonup è la casella n° 28 il simbolo chimico del calcio è ightharpoonup Cl ightharpoonup CA ightharp	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 32	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'ossigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni	posizione nella tavola periodica è la casella nº 14 non possiamo saperla con precisione è la casella nº 56 è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C Le righe della tavola periodica sono dette periodi periodi	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 32 □ è la casella n° 64	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'assigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di neutroni	posizione nella tavola periodica è la casella nº 14 non possiamo saperla con precisione è la casella nº 56 è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C Le righe della tavola periodica sono dette periodi gruppi	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 32 □ è la casella n° 64 □ non possiamo saperla con precisione	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'assigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni	posizione nella tavola periodica è la casella n° 14 non possiamo saperla con precisione è la casella n° 56 è la casella n° 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C Le righe della tavola periodica sono dette periodi gruppi strati	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 32 □ è la casella n° 64 □ non possiamo saperla con precisione □ è la casella n° 16	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'assigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni	posizione nella tavola periodica è la casella nº 14 non possiamo saperla con precisione è la casella nº 56 è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C Le righe della tavola periodica sono dette periodi gruppi strati gusci Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 32 □ è la casella n° 64 □ non possiamo saperla con precisione □ è la casella n° 16 Letteralmente la parola "particella" significa	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'ossigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni	posizione nella tavola periodica è la casella nº 14 non possiamo saperla con precisione è la casella nº 56 è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C Le righe della tavola periodica sono dette periodi gruppi strati gusci Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	
□ silicio □ potassio □ zolfo □ sodio La valenza dell'idrogeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 32 □ è la casella n° 64 □ non possiamo saperla con precisione □ è la casella n° 16 Letteralmente la parola "particella" significa □ elemento	positiva elettroni ioni protoni neutroni H ₂ O è la formula dell'acqua dell'ossigeno dell'anidride carbonica dell'idrogeno Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni	posizione nella tavola periodica è la casella nº 14 non possiamo saperla con precisione è la casella nº 56 è la casella nº 28 il simbolo chimico del calcio è Cl CA Ca C Le righe della tavola periodica sono dette periodi gruppi strati gusci Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe 2 chilogrammi	

Scheda n° 15	Alunno	

Data

Il simbolo P rappresenta l'elemento	Le righe della tavola periodica sono dette	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
□ zolfo	□ periodi	☐ gruppo dei non metalli
☐ fosforo	☐ gruppi	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
□ potassio	□ strati	☐ gruppo dei gas nobili
□ platino	□ gusci	☐ gruppo dei metalli alcalini
Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica	il simbolo chimico dell'azoto è	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
☐ è la casella n° 48	□ Az	☐ solo gli elettroni più piccoli
\square non possiamo saperla con precisione	□ Na	☐ solo gli elettroni più grandi
☐ è la casella n° 12	□ N	☐ solo gli elettroni più interni
□ è la casella n° 24	□ A	☐ solo gli elettroni più esterni
Un esempio di legame ionico si ha	Non è un elemento	H₂O è la formula
□ nella molecola d'acqua	☐ il bronzo	☐ dell'ossigeno
☐ nel cloruro di sodio	☐ il ferro	☐ dell'idrogeno
☐ nella molecola di cloro	☐ il piombo	☐ dell'anidride carbonica
☐ nell'atomo di sodio	☐ il rame	□ dell'acqua
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	È presente un legame doppio	Non è un elemento
☐ gli elementi gassosi	☐ nella molecola di cloruro di sodio	☐ il fluoro
☐ i metalli	□ nella molecola di idrogeno	☐ l'acqua
☐ i gas nobili	□ nella molecola d'acqua	☐ l'arsenico
☐ i non metalli	☐ nella molecola di ossigeno	☐ l'ossigeno
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	I gas nobili sono chiamati così perché	La valenza del carbonio è
□ di protoni	☐ sono preziosi	□ 3
☐ di protoni, elettroni e neutroni	non si legano con altri atomi	□ 4
☐ di neutroni	☐ sono rari	□ 1
☐ di protoni e neutroni	☐ sono molto reattivi	□ 2
La formula del cloruro di sodio è	Il simbolo I rappresenta l'elemento	il simbolo chimico del sodio è
□ NaCl	□ bromo	□ So
□ NaSo	□ iridio	□ S
□ CoS	□ iodio	□ N
□ SoCI	☐ idrogeno	□ Na
Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Hanno il guscio elettronico esterno completo	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
□Т	□ metalli	☐ mezzo chilogrammo
□ A	□ ioni	☐ 2 grammi
□ Z	☐ gas nobili	☐ 2 chilogrammi
□ N	□ non metalli	☐ 100 grammi
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Gli elementi chimici sono	Letteralmente la parola "particella" significa
\square lo stesso numero di massa	☐ una ventina	☐ elemento
\square un diverso numero di massa	☐ qualche migliaio	☐ sferetta
\square un diverso numero atomico	☐ infiniti	☐ piccola parte
☐ lo stesso numero atomico	□ un centinaio	□ atomo

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Se un atomo ha numero atomico 20, la sua posizione nella tavola periodica	Un atomo è chimicamente instabile quando il su guscio esterno
☐ l'uranio	☐ è la casella n° 10	☐ è completo
☐ il neon	☐ è la casella n° 40	□ è vuoto
□ il ferro	☐ è la casella n° 20	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
☐ l'idrogeno	\square non possiamo saperla con precisione	☐ è parzialmente riempito di elettroni
La più piccola parte di un composto è detta	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ elemento	□ l'elio	☐ elettroni
☐ formula chimica	□ l'idrogeno	☐ neutroni
□ molecola	☐ l'ossigeno	□ ioni
□ atomo	□ il cloro	□ protoni
il simbolo chimico dell'ossigeno è	La molecola di ammoniaca contiene	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
□ Au	□ carbonio	☐ protoni e neutroni in ugual numero
Ох	□ cloro	☐ molti più protoni che neutroni
□ os	□ ossigeno	☐ molti più neutroni che protoni
□ 0	□ azoto	☐ protoni e neutroni in quantità simile
L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	Il numero di atomico del neon è	È un gas nobile
☐ 88 protoni	□ 2	☐ l'ossigeno
☐ 44 protoni e 44 neutroni	□ 10	☐ l'azoto
☐ 44 protoni	□ 20	☐ il neon
☐ 88 protoni e 88 neutroni	□ 5	□ l'idrogeno
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Il numero di atomico dell'idrogeno è	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
\square hanno lo stesso numero di elettroni	□ 4	□ A
☐ hanno lo stesso numero di massa	□ 3	□N
☐ stanno sulla stessa colonna	□ 1	□ z
□ stanno sulla stessa riga	□ 2	□ м
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	il simbolo chimico del litio è	Le colonne della tavola periodica sono dette
☐ sono esattamente della stessa quantità	□ LI	□ strati
☐ i secondi sono molti più dei primi	□L	☐ gusci
□ sono circa della stessa quantità	□ LT	☐ periodi
☐ i primi sono molti di più dei secondi	□ Li	□ gruppi
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ il silicio	☐ un fatto
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ l'azoto	☐ un'ipotesi
☐ gruppo dei gas nobili	□ il ferro	☐ un modello
☐ gruppo dei non metalli	☐ l'idrogeno	una teoria
La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Due isotopi hanno	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
□ protone	☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ allineati
□ nucleo	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ separati
□ atomo	☐ lo stesso numero di neutroni	☐ tutti uguali
		☐ disposti ad angolo

α 1	1	0	1 /
Sch	ıeda	n~	16
	ıvuu	11	1 ()

1	1	a [.]	ta	
	_	и	ւս	

Non è un elemento	L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	Il simbolo K rappresenta l'elemento
☐ il rame	☐ 88 protoni e 88 neutroni	☐ fosforo
☐ il bronzo	☐ 88 protoni	☐ kripton
☐ il ferro	☐ 44 protoni	□ potassio
☐ il piombo	☐ 44 protoni e 44 neutroni	□ calcio
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Gli elementi chimici sono	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
□ M	☐ una ventina	☐ separati
□ A	☐ un centinaio	□ allineati
□ Z	☐ qualche migliaio	☐ disposti ad angolo
□ N	□ infiniti	□ tutti uguali
È un gas nobile	il simbolo chimico dell'idrogeno è	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
☐ il neon	☐ Hg	☐ l'uranio
☐ l'ossigeno	☐ Id	☐ il neon
☐ l'azoto	□I	☐ il ferro
☐ l'idrogeno	п н	☐ l'idrogeno
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Un esempio di legame ionico si ha
□ mercurio	☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ nella molecola d'acqua
□ argento	protoni e neutroni in uqual numero	☐ nel cloruro di sodio
□ idrogeno	molti più neutroni che protoni	☐ nella molecola di cloro
□ elio	□ molti più protoni che neutroni	□ nell'atomo di sodio
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Le righe della tavola periodica sono dette	Un elemento che ha valenza uno appartiene al
□ è completo	□ gusci	☐ gruppo dei gas nobili
ù è parzialmente riempito di elettroni	□ strati	gruppo dei metalli alcalino-terrosi
ù è vuoto	□ periodi	gruppo dei non metalli
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ gruppi	gruppo dei metalli alcalini
La molecola di ammoniaca contiene	La valenza del carbonio è	il simbolo chimico dell'oro è
□ azoto	□ 3	□ Or
□ cloro	□ 2	□ 0
		□ Ar
☐ carbonio	□ 4	□ Au
a carbonio		- A
Non è un elemento	Letteralmente la parola "particella" significa	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
☐ l'arsenico	□ atomo	□ elettroni
☐ l'acqua	☐ elemento	□ ioni
☐ l'ossigeno	□ piccola parte	☐ protoni
□ il fluoro	□ sferetta	☐ neutroni
Se un atomo ha numero di massa 32, la sua posizione nella tavola periodica	È presente un legame doppio	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
\square non possiamo saperla con precisione	☐ nella molecola di ossigeno	☐ i non metalli
☐ è la casella n° 64	☐ nella molecola di cloruro di sodio	☐ gli elementi gassosi
☐ è la casella n° 16	□ nella molecola d'acqua	☐ i gas nobili
☐ è la casella n° 32	☐ nella molecola di idrogeno	☐ i metalli

La formula del cloruro di sodio è	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Le colonne della tavola periodica sono dette
□ NaSo	☐ stanno sulla stessa riga	☐ strati
□ CoS	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ gruppi
□ SoCI	☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ periodi
□ NaCl	□ stanno sulla stessa colonna	☐ gusci
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Due isotopi hanno	Hanno il guscio elettronico esterno completo
☐ i primi sono molti di più dei secondi	☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ gas nobili
☐ sono esattamente della stessa quantità	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	□ non metalli
☐ sono circa della stessa quantità	☐ lo stesso numero di protoni	□ ioni
□ i secondi sono molti più dei primi	☐ lo stesso numero di neutroni	□ metalli
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Il numero di atomico dell'idrogeno è
☐ 2 chilogrammi	☐ gruppo dei non metalli	□ 1
☐ mezzo chilogrammo	☐ gruppo dei metalli alcalini	□ 2
☐ 100 grammi	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ 3
□ 2 grammi	□ gruppo dei gas nobili	□ 4
Il numero di atomico del neon è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Se un atomo ha numero atomico 40, la sua posizione nella tavola periodica
□ 2	☐ di protoni	☐ è la casella n° 20
□ 10	☐ di protoni e neutroni	☐ è la casella n° 40
□ 5	☐ di neutroni	☐ è la casella n° 80
□ 20	☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ non possiamo saperla con precisione
La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
□ nucleo	☐ l'ossigeno	□ un fatto
□ protone	☐ l'elio	\square un modello
□ atomo	☐ l'idrogeno	☐ una teoria
□ numero atomico	□ il cloro	☐ un'ipotesi
il simbolo chimico dell'ossigeno è	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	La più piccola parte di un composto è detta
□ OS	□ N	☐ elemento
□ Au	□ Z	☐ formula chimica
□ 0	□ A	□ atomo
Ох	□ т	□ molecola
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	H ₂ O è la formula	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
□ solo gli elettroni più interni	☐ dell'anidride carbonica	\square un diverso numero di massa
☐ solo gli elettroni più piccoli	□ dell'idrogeno	☐ lo stesso numero atomico
□ solo gli elettroni più esterni	□ dell'ossigeno	\square un diverso numero atomico
□ solo gli elettroni più grandi	□ dell'acqua	☐ lo stesso numero di massa
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	I gas nobili sono chiamati così perché	il simbolo chimico del fluoro è
☐ l'idrogeno	☐ sono rari	□ FI
☐ il ferro	☐ sono molto reattivi	□ F
☐ il silicio	☐ non si legano con altri atomi	□ FL
□ l'azoto	□ sono preziosi	□ Fu

Non è un elemento	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
☐ il fluoro	☐ è la casella n° 10	☐ di protoni, elettroni e neutroni
☐ l'acqua	☐ è la casella n° 20	☐ di neutroni
☐ l'arsenico	☐ è la casella n° 40	☐ di protoni
☐ l'ossigeno	☐ non possiamo saperla con precisione	□ di protoni e neutroni
5	·	·
H ₂ O è la formula	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	il simbolo chimico dell'alluminio è
☐ dell'anidride carbonica	□ A	□ Al
□ dell'acqua	□ N	□ A
□ dell'idrogeno	□ Z	□ AL
☐ dell'ossigeno	□ T	□ Au
La molecola di ammoniaca contiene	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	L'elemento numero 56 è il bario, questo significa che ha
□ carbonio	☐ 2 chilogrammi	☐ 56 protoni e 56 neutroni
□ cloro	☐ mezzo chilogrammo	☐ 56 protoni
□ azoto	☐ 100 grammi	☐ 28 protoni
□ ossigeno	☐ 2 grammi	☐ 28 protoni e 28 neutroni
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ molti più protoni che neutroni	☐ l'ossigeno
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ molti più neutroni che protoni	☐ l'elio
☐ gruppo dei gas nobili	☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ l'idrogeno
☐ gruppo dei non metalli	☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ il cloro
Le righe della tavola periodica sono dette	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	È un gas nobile
□ strati	□ un'ipotesi	☐ il neon
☐ gusci	☐ un modello	☐ l'ossigeno
☐ gruppi	☐ un fatto	☐ l'azoto
□ periodi	☐ una teoria	☐ l'idrogeno
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Hanno il guscio elettronico esterno completo	La formula del cloruro di sodio è
☐ gruppo dei non metalli	☐ non metalli	□ CoS
gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ ioni	□ NaCl
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ gas nobili	☐ SoCl
gruppo dei gas nobili	☐ metalli	☐ NaSo
I gas nobili sono chiamati così perché	il simbolo chimico del ferro è	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
□ sono rari	☐ FR	□ N
□ sono preziosi	□ F	□ Z
non si legano con altri atomi	☐ Fe	□ M
sono molto reattivi	☐ Fr	□ A
È presente un legame doppio	Letteralmente la parola "particella" significa	Gli elementi chimici sono
☐ nella molecola di cloruro di sodio	☐ sferetta	☐ una ventina
☐ nella molecola di idrogeno	☐ piccola parte	☐ qualche migliaio
□ nella molecola d'acqua	□ elemento	☐ un centinaio
□ nella molecola di ossigeno	□ atomo	☐ infiniti

Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Il simbolo I rappresenta l'elemento
☐ è la casella n° 32	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ bromo
☐ è la casella n° 64	☐ è vuoto	□ idrogeno
\square non possiamo saperla con precisione	☐ è completo	□ iridio
☐ è la casella n° 16	☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ iodio
Non è un elemento	il simbolo chimico dell'azoto è	Il simbolo Mg rappresenta l'elemento
☐ il piombo	□ A	□ magnesio
☐ il bronzo	□ Az	□ potassio
☐ il rame	□ N	□ manganese
□ il ferro	□ Na	□ sodio
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Un esempio di legame ionico si ha	Le colonne della tavola periodica sono dette
D sale ali elettroni ni\) interni	nalla malasala d'assura	□ arunni
solo gli elettroni più interni	□ nella molecola d'acqua □ nella molecola di cloro	☐ gruppi
☐ solo gli elettroni più grandi ☐ solo gli elettroni più esterni	□ nell'atomo di sodio	☐ gusci ☐ strati
□ solo gli elettroni più esterni □ solo gli elettroni più piccoli	nel cloruro di sodio	
Solo gli elettroni più piccoli	The clot at 6 at soulo	□ periodi
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Il numero di atomico del neon è
☐ lo stesso numero di massa	☐ sono esattamente della stessa quantità	□ 20
☐ un diverso numero di massa	☐ i secondi sono molti più dei primi	□ 5
☐ un diverso numero atomico	□ sono circa della stessa quantità	□ 10
☐ lo stesso numero atomico	☐ i primi sono molti di più dei secondi	□ 2
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	La valenza del carbonio è	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
·	La valenza del carbonio è 3	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono disposti ad angolo
tutti		
tutti i gas nobili	□ 3 _	disposti ad angolo
tutti i gas nobili gli elementi gassosi	□ 3 □ 4	☐ disposti ad angolo☐ separati
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli	□ 3 □ 4 □ 1	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne	☐ 3 ☐ 4 ☐ 1 ☐ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	☐ 3 ☐ 4 ☐ 1 ☐ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo	☐ 3 ☐ 4 ☐ 1 ☐ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni ☐ il ferro	disposti ad angolo separati tutti uguali allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ioni
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone	☐ 3 ☐ 4 ☐ 1 ☐ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni ☐ il ferro ☐ l'uranio	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo	☐ 3 ☐ 4 ☐ 1 ☐ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni ☐ il ferro ☐ l'uranio ☐ il neon	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni ☐ protoni
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni ☐ protoni ☐ neutroni
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni ☐ protoni ☐ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il ferro	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica □ stanno sulla stessa colonna	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni ☐ protoni ☐ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 3
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il ferro l'idrogeno	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica □ stanno sulla stessa colonna □ hanno lo stesso numero di elettroni	□ disposti ad angolo □ separati □ tutti uguali □ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ ioni □ elettroni □ protoni □ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è □ 3 □ 1
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il ferro l'idrogeno l'iazoto	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica □ stanno sulla stessa colonna □ hanno lo stesso numero di elettroni □ stanno sulla stessa riga	□ disposti ad angolo □ separati □ tutti uguali □ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ ioni □ elettroni □ protoni □ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è □ 3 □ 1 □ 4
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il ferro l'idrogeno l'iazoto il silicio	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica □ stanno sulla stessa colonna □ hanno lo stesso numero di elettroni □ stanno sulla stessa riga □ hanno lo stesso numero di massa	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni ☐ protoni ☐ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 3 ☐ 1 ☐ 4 ☐ 2
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il ferro l'idrogeno l'azoto il silicio Due isotopi hanno	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica □ stanno sulla stessa colonna □ hanno lo stesso numero di elettroni □ stanno sulla stessa riga □ hanno lo stesso numero di massa La più piccola parte di un composto è detta	☐ disposti ad angolo ☐ separati ☐ tutti uguali ☐ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ ioni ☐ elettroni ☐ protoni ☐ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 3 ☐ 1 ☐ 4 ☐ 2 il simbolo chimico del sodio è
tutti i gas nobili gli elementi gassosi i metalli i non metalli La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta atomo protone nucleo numero atomico L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il ferro l'idrogeno l'azoto il silicio Due isotopi hanno lo stesso numero di protoni e di neutroni	□ 3 □ 4 □ 1 □ 2 Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro □ l'uranio □ il neon □ l'idrogeno Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica □ stanno sulla stessa colonna □ hanno lo stesso numero di elettroni □ stanno sulla stessa riga □ hanno lo stesso numero di massa La più piccola parte di un composto è detta □ formula chimica	□ disposti ad angolo □ separati □ tutti uguali □ allineati Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ ioni □ elettroni □ protoni □ neutroni Il numero di atomico dell'idrogeno è □ 3 □ 1 □ 4 □ 2 il simbolo chimico del sodio è □ Na

Scheda n° 18	Alunno	Data
Deliteration 10	1 11011110	20

Data

il simbolo chimico dell'idrogeno è	Se un atomo ha numero atomico 44, la sua posizione nella tavola periodica	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ Id	☐ non possiamo saperla con precisione	□ Z
☐ Hg	□ è la casella n° 88	□ N
□ H	☐ è la casella n° 44	□ M
□ I	☐ è la casella n° 22	□ A
H₂O è la formula	È presente un legame doppio	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
☐ dell'ossigeno	□ nella molecola di idrogeno	☐ è parzialmente riempito di elettroni
☐ dell'anidride carbonica	☐ nella molecola di cloruro di sodio	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
□ dell'acqua	□ nella molecola d'acqua	☐ è vuoto
☐ dell'idrogeno	nella molecola di ossigeno	□ è completo
La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	il simbolo chimico del sodio è	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
☐ un'ipotesi	□ N	□N
un modello	□ S	□Т
☐ una teoria	□ So	□ A
□ un fatto	□ Na	□ Z
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
☐ l'azoto	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ l'idrogeno
☐ il silicio	gruppo dei non metalli	☐ l'elio
☐ l'idrogeno	gruppo dei gas nobili	☐ l'ossigeno
☐ il ferro	gruppo dei metalli alcalini	□ il cloro
Il numero di atomico dell'idrogeno è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Hanno il guscio elettronico esterno completo
□ 1	☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ gas nobili
□ 2	☐ di protoni e neutroni	non metalli
□ 4	□ di neutroni	□ metalli
□ 3	☐ di protoni	□ ioni
Le righe della tavola periodica sono dette	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
☐ gruppi	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ hanno lo stesso numero di massa
strati	☐ gruppo dei gas nobili	☐ stanno sulla stessa colonna
□ periodi	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ hanno lo stesso numero di elettroni
gusci	gruppo dei non metalli	□ stanno sulla stessa riga
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	il simbolo chimico del ferro è	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
□ idrogeno	□ F	☐ gli elementi gassosi
□ argento	□ Fe	☐ i gas nobili
□ elio	□ FR	☐ i non metalli
☐ mercurio	☐ Fr	□ i metalli
Le colonne della tavola periodica sono dette	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
☐ gruppi	□ allineati	☐ lo stesso numero atomico
□ gusci	□ tutti uguali	un diverso numero di massa
□ strati	☐ disposti ad angolo	☐ un diverso numero atomico
□ periodi	□ separati	☐ lo stesso numero di massa

Non è un elemento	L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha	Letteralmente la parola "particella" significa
☐ il fluoro	☐ 88 protoni e 88 neutroni	☐ piccola parte
☐ l'arsenico	☐ 44 protoni	□ sferetta
☐ l'acqua	☐ 88 protoni	□ elemento
☐ l'ossigeno	☐ 44 protoni e 44 neutroni	□ atomo
Il simbolo S rappresenta l'elemento	Non è un elemento	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
☐ silicio	☐ il ferro	□ numero atomico
□ potassio	□ il rame	□ atomo
□ zolfo	☐ il bronzo	□ protone
sodio	☐ il piombo	□ nucleo
Due isotopi hanno	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	La formula del cloruro di sodio è
☐ lo stesso numero di neutroni	 sono circa della stessa quantità 	□ NaSo
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ i secondi sono molti più dei primi	□ NaCl
☐ lo stesso numero di protoni	☐ i primi sono molti di più dei secondi	□ SoCl
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	□ sono esattamente della stessa quantità	□ CoS
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	il simbolo chimico dell'azoto è	La valenza dell'ossigeno è
☐ molti più neutroni che protoni	□ Na	□ 3
☐ molti più protoni che neutroni	□ N	□ 1
☐ protoni e neutroni in quantità simile	□ A	□ 4
□ protoni e neutroni in ugual numero	□ Az	□ 2
I gas nobili sono chiamati così perché	Gli elementi chimici sono	Un esempio di legame ionico si ha
□ non si legano con altri atomi	☐ un centinaio	☐ nell'atomo di sodio
□ non si legano con altri atomi □ sono rari	☐ un centinaio ☐ una ventina	□ nell'atomo di sodio□ nel cloruro di sodio
□ sono rari	□ una ventina	☐ nel cloruro di sodio
□ sono rari □ sono molto reattivi	□ una ventina □ infiniti	□ nel cloruro di sodio□ nella molecola di cloro
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi	□ una ventina□ infiniti□ qualche migliaio	 nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile	□ una ventina□ infiniti□ qualche migliaioNegli atomi partecipano alle reazioni chimiche	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon	 una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli 	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno	 una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi 	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno	 una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni 	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua	 una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni 	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	 una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 20	 una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta elemento 	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 20 □ è la casella n° 40	una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta elemento molecola	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno □ cloro
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 20 □ è la casella n° 40 □ non possiamo saperla con precisione	una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta elemento molecola formula chimica	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno □ cloro □ carbonio
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 20 □ è la casella n° 40 □ non possiamo saperla con precisione □ è la casella n° 10	una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta elemento molecola formula chimica atomo Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno □ cloro □ carbonio □ azoto Ha un numero di neutroni molto superiore al
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 20 □ è la casella n° 40 □ non possiamo saperla con precisione □ è la casella n° 10 Il numero di atomico del neon è	una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta elemento molecola formula chimica atomo Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno □ cloro □ carbonio □ azoto Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ sono rari □ sono molto reattivi □ sono preziosi È un gas nobile □ il neon □ l'ossigeno □ l'idrogeno □ l'azoto Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica □ è la casella n° 20 □ è la casella n° 40 □ non possiamo saperla con precisione □ è la casella n° 10 Il numero di atomico del neon è □ 5	una ventina infiniti qualche migliaio Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche solo gli elettroni più piccoli solo gli elettroni più grandi solo gli elettroni più interni solo gli elettroni più esterni La più piccola parte di un composto è detta elemento molecola formula chimica atomo Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe 2 grammi	 □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nella molecola d'acqua Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva □ elettroni □ ioni □ neutroni □ protoni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno □ cloro □ carbonio □ azoto Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro

9	
---	--

Alunno				
--------	--	--	--	--

il simbolo chimico del litio è	il simbolo chimico dell'argento è	L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha
□ ЦТ	□ A	☐ 11 protoni
□L	□ Au	☐ 22 protoni e 22 neutroni
Li	□ Ag	☐ 22 protoni
□ LI	□ Ar	☐ 11 protoni e 11 neutroni
È un gas nobile	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Se un atomo ha numero di massa 44, la sua posizione nella tavola periodica
☐ il neon	☐ l'elio	\square non possiamo saperla con precisione
☐ l'ossigeno	☐ l'ossigeno	☐ è la casella n° 88
☐ l'idrogeno	☐ il cloro	☐ è la casella n° 22
☐ l'azoto	☐ l'idrogeno	□ è la casella n° 44
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	La valenza dell'azoto è	Il numero di atomico dell'idrogeno è
☐ i non metalli	□ 2	□ 3
☐ gli elementi gassosi	□ 4	□ 1
☐ i gas nobili	□ 3	□ 4
i metalli	□ 1	□ 2
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica
□ M	□ solo gli elettroni più grandi	□ è la casella n° 12
□ Z	□ solo gli elettroni più esterni	□ è la casella n° 24
□ N	□ solo gli elettroni più piccoli	□ è la casella n° 48
□ A	□ solo gli elettroni più interni	☐ non possiamo saperla con precisione
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	I gas nobili sono chiamati così perché
☐ il silicio	☐ molti più neutroni che protoni	☐ sono preziosi
☐ il ferro	protoni e neutroni in quantità simile	non si legano con altri atomi
☐ l'idrogeno	protoni e neutroni in ugual numero	☐ sono molto reattivi
☐ l'azoto	☐ molti più protoni che neutroni	□ sono rari
La più piccola parte di un composto è detta	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
□ atomo	□ Z	☐ i secondi sono molti più dei primi
☐ formula chimica	□ A	sono circa della stessa quantità
□ elemento	□ N	☐ sono esattamente della stessa quantità
□ molecola	□Т	☐ i primi sono molti di più dei secondi
La molecola di ammoniaca contiene	Gli elementi chimici sono	Hanno il guscio elettronico esterno completo
□ cloro	☐ infiniti	□ ioni
□ ossigeno	una ventina	□ metalli
□ azoto	☐ qualche migliaio	☐ gas nobili
□ carbonio	un centinaio	non metalli
Le righe della tavola periodica sono dette	Non è un elemento	Letteralmente la parola "particella" significa
□ periodi	□ il rame	□ elemento
gusci	☐ il piombo	atomo
□ strati	☐ il ferro	□ sferetta
☐ gruppi	☐ il bronzo	☐ piccola parte

Data _____

In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ tutti uguali	□ ioni
☐ di neutroni	□ allineati	□ elettroni
☐ di protoni	☐ disposti ad angolo	□ neutroni
☐ di protoni e neutroni	□ separati	□ protoni
La formula del cloruro di sodio è	il simbolo chimico del cloro è	Il simbolo Mg rappresenta l'elemento
□ NaCl	□ С	☐ potassio
□ CoS	□ CI	□ manganese
□ SoCl	□ Co	☐ magnesio
□ NaSo	СО	□ sodio
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Le colonne della tavola periodica sono dette	il simbolo chimico del calcio è
☐ stanno sulla stessa riga	☐ gruppi	□ Ca
☐ stanno sulla stessa colonna	□ gusci	□ CA
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	□ strati	□ CI
☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ periodi	С
La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Due isotopi hanno
□ nucleo	☐ gruppo dei non metalli	☐ diverso numero di protoni e di neutroni
□ numero atomico	☐ gruppo dei gas nobili	☐ lo stesso numero di neutroni
□ protone	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
□ atomo	gruppo dei metalli alcalini	☐ lo stesso numero di protoni
È presente un legame doppio	Un esempio di legame ionico si ha	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
\square nella molecola di ossigeno	□ nell'atomo di sodio	mezzo chilogrammo
\square nella molecola di cloruro di sodio	□ nella molecola d'acqua	□ 100 grammi
□ nella molecola d'acqua	□ nella molecola di cloro	☐ 2 grammi
□ nella molecola di idrogeno	☐ nel cloruro di sodio	☐ 2 chilogrammi
H ₂ O è la formula	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Non è un elemento
☐ dell'anidride carbonica	☐ l'uranio	☐ il fluoro
☐ dell'ossigeno	□ l'idrogeno	☐ l'ossigeno
☐ dell'acqua	□ il ferro	☐ l'arsenico
□ dell'idrogeno	☐ il neon	□ l'acqua
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Il numero di atomico del neon è
\square lo stesso numero di massa	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ 2
\square un diverso numero di massa	☐ gruppo dei gas nobili	□ 20
\square lo stesso numero atomico	☐ gruppo dei metalli alcalini	□ 5
un diverso numero atomico	☐ gruppo dei non metalli	□ 10
Il simbolo S rappresenta l'elemento	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
□ potassio	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ una teoria
□ sodio	☐ è completo	☐ un modello
☐ silicio	☐ è vuoto	☐ un'ipotesi
□ zolfo	☐ è parzialmente riempito di elettroni	☐ un fatto

Cal	مامما	0	20
OC.	heda	n	<i>Z</i> (<i>J</i>)

Se un atomo ha numero di massa 44, la sua posizione nella tavola periodica	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
☐ non possiamo saperla con precisione	☐ solo gli elettroni più esterni	 sono esattamente della stessa quantità
☐ è la casella n° 22	☐ solo gli elettroni più grandi	☐ i primi sono molti di più dei secondi
☐ è la casella n° 88	☐ solo gli elettroni più piccoli	 sono circa della stessa quantità
☐ è la casella n° 44	☐ solo gli elettroni più interni	☐ i secondi sono molti più dei primi
Il simbolo S rappresenta l'elemento	Gli elementi chimici sono	Le colonne della tavola periodica sono dette
silicio	☐ infiniti	☐ gruppi
□ zolfo	☐ un centinaio	□ gusci
□ sodio	☐ una ventina	□ periodi
□ potassio	☐ qualche migliaio	□ strati
Hanno il guscio elettronico esterno completo	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ gas nobili	□ atomo	□ N
□ non metalli	☐ numero atomico	□ A
□ metalli	□ protone	□ M
ioni	□ nucleo	□ Z
La più piccola parte di un composto è detta	Il numero di atomico dell'idrogeno è	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
□ atomo	□ 1	un diverso numero di massa
☐ formula chimica	□ 2	☐ lo stesso numero di massa
□ elemento	□ 3	un diverso numero atomico
□ molecola	□ 4	☐ lo stesso numero atomico
L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha	Due isotopi hanno	La molecola di ammoniaca contiene
☐ 22 protoni e 22 neutroni	☐ diverso numero di protoni e di neutroni	□ ossigeno
☐ 11 protoni e 11 neutroni	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	□ cloro
☐ 22 protoni	☐ lo stesso numero di neutroni	□ azoto
☐ 11 protoni	☐ lo stesso numero di protoni	☐ carbonio
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	il simbolo chimico del calcio è
☐ i metalli	☐ allineati	□ Ca
☐ i non metalli	☐ tutti uguali	□ CA
☐ i gas nobili	□ separati	□ C
☐ gli elementi gassosi	☐ disposti ad angolo	□ CI
È presente un legame doppio	H₂O è la formula	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
☐ nella molecola di cloruro di sodio	☐ dell'idrogeno	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
☐ nella molecola di idrogeno	☐ dell'anidride carbonica	☐ è completo
□ nella molecola d'acqua	☐ dell'ossigeno	☐ è parzialmente riempito di elettroni
□ nella molecola di ossigeno	□ dell'acqua	☐ è vuoto
Il numero di atomico del neon è	Il simbolo Mg rappresenta l'elemento	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
□ 2	□ sodio	☐ 2 grammi
□ 5	☐ magnesio	☐ 2 chilogrammi
□ 20	☐ manganese	□ 100 grammi
□ 10	□ potassio	☐ mezzo chilogrammo

In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Non è un elemento	Le righe della tavola periodica sono dette
☐ di protoni	☐ il bronzo	☐ gusci
☐ di protoni e neutroni	☐ il piombo	□ strati
☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ il ferro	☐ gruppi
☐ di neutroni	☐ il rame	□ periodi
il simbolo chimico del litio è	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo	La valenza dell'azoto è
	l'ossigeno è	_
	☐ il silicio	□ 2
Li	☐ l'azoto	□ 3
	☐ l'idrogeno	□ 4
	☐ il ferro	□ 1
il simbolo chimico del cloro è	il simbolo chimico dell'argento è	È un gas nobile
□ CI	□ Ag	☐ l'azoto
□ со	□ Au	☐ l'ossigeno
С	□ A	☐ il neon
Со	☐ Ar	☐ l'idrogeno
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
☐ l'ossigeno	☐ molti più protoni che neutroni	☐ un fatto
☐ l'idrogeno	☐ protoni e neutroni in quantità simile	□ una teoria
☐ il cloro	☐ protoni e neutroni in ugual numero	□ un modello
☐ l'elio	☐ molti più neutroni che protoni	☐ un'ipotesi
I gas nobili sono chiamati così perché	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Un elemento che ha valenza uno appartiene al
I gas nobili sono chiamati così perché	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Un elemento che ha valenza uno appartiene al
□ sono rari	☐ gruppo dei non metalli	☐ gruppo dei metalli alcalini
□ sono rari □ sono preziosi	☐ gruppo dei non metalli☐ gruppo dei gas nobili	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi	□ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili
□ sono rari □ sono preziosi	☐ gruppo dei non metalli☐ gruppo dei gas nobili	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi	□ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è ☐ NaSo	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è ☐ NaSo ☐ NaCl	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva protoni ioni elettroni neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl Cos Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva protoni ioni elettroni neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni ☐ neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica ☐ è la casella n° 48
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio □ nella molecola d'acqua	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl Cos Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni 'uranio il ferro	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni ☐ neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica ☐ è la casella n° 48 ☐ è la casella n° 12
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio □ nella molecola d'acqua □ nella molecola di cloro	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni l'uranio il ferro il neon	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni ☐ neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica ☐ è la casella n° 48 ☐ è la casella n° 12 ☐ è la casella n° 24
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio □ nella molecola d'acqua □ nella molecola di cloro	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni l'uranio il ferro il neon	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni ☐ neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica ☐ è la casella n° 48 ☐ è la casella n° 12 ☐ è la casella n° 24
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio □ nella molecola d'acqua □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni l'uranio il ferro il neon	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni ☐ neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica ☐ è la casella n° 48 ☐ è la casella n° 12 ☐ è la casella n° 24 ☐ non possiamo saperla con precisione Hanno un comportamento chimico simile gli
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio □ nella molecola d'acqua □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio Letteralmente la parola "particella" significa	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni l'uranio il ferro il neon l'idrogeno	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva protoni ioni elettroni neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica è la casella nº 48 è la casella nº 12 è la casella nº 24 non possiamo saperla con precisione Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
□ sono rari □ sono preziosi □ sono molto reattivi □ non si legano con altri atomi Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ Z □ A □ T □ N Un esempio di legame ionico si ha □ nel cloruro di sodio □ nella molecola d'acqua □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio Letteralmente la parola "particella" significa □ elemento	gruppo dei non metalli gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei metalli alcalini La formula del cloruro di sodio è NaSo NaCl SoCl CoS Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni l'uranio il ferro il neon l'idrogeno Non è un elemento	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva ☐ protoni ☐ ioni ☐ elettroni ☐ neutroni Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica ☐ è la casella n° 48 ☐ è la casella n° 12 ☐ è la casella n° 24 ☐ non possiamo saperla con precisione Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica ☐ stanno sulla stessa riga

Scheda	n° 21	
NUMBER	11 / 1	

Data

L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	I gas nobili sono chiamati così perché
☐ l'idrogeno	 sono esattamente della stessa quantità 	☐ sono preziosi
☐ il ferro	☐ i primi sono molti di più dei secondi	☐ sono molto reattivi
☐ il silicio	 sono circa della stessa quantità 	☐ sono rari
☐ l'azoto	☐ i secondi sono molti più dei primi	□ non si legano con altri atomi
Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	La più piccola parte di un composto è detta	il simbolo chimico del litio è
□ A	☐ formula chimica	□ Li
□Т	□ atomo	□L
□ N	□ elemento	
□ Z	□ molecola	🗆 LT
H ₂ O è la formula	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha
□ dell'idrogeno	solo gli elettroni più grandi	☐ 50 protoni
☐ dell'anidride carbonica	 solo gli elettroni più esterni 	☐ 25 protoni e 25 neutroni
□ dell'acqua	☐ solo gli elettroni più piccoli	☐ 50 protoni e 50 neutroni
□ dell'ossigeno	□ solo gli elettroni più interni	☐ 25 protoni
Il numero di atomico dell'idrogeno è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ 2	☐ di neutroni	☐ il ferro
□ 1	☐ di protoni e neutroni	☐ il neon
□ 3	☐ di protoni	☐ l'uranio
□ 4	☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ l'idrogeno
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Il simbolo K rappresenta l'elemento
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ 2 grammi	□ calcio
☐ molti più protoni che neutroni	☐ mezzo chilogrammo	☐ fosforo
☐ molti più neutroni che protoni	☐ 2 chilogrammi	☐ kripton
☐ protoni e neutroni in quantità simile	□ 100 grammi	☐ potassio
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	il simbolo chimico dell'azoto è	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	□ Na	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
☐ hanno lo stesso numero di massa	□ A	☐ gruppo dei non metalli
□ stanno sulla stessa riga	□ N	☐ gruppo dei metalli alcalini
□ stanno sulla stessa colonna	□ Az	☐ gruppo dei gas nobili
La valenza del carbonio è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Un esempio di legame ionico si ha
□ 3	☐ gruppo dei non metalli	☐ nella molecola d'acqua
□ 2	gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ nell'atomo di sodio
□ 1	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ nella molecola di cloro
□ 4	☐ gruppo dei gas nobili	☐ nel cloruro di sodio
Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica	Letteralmente la parola "particella" significa	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
☐ è la casella n° 56	□ sferetta	☐ il cloro
☐ è la casella n° 28	☐ piccola parte	☐ l'idrogeno
☐ è la casella n° 14	□ atomo	☐ l'elio
☐ non possiamo saperla con precisione	☐ elemento	☐ l'ossigeno

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Le righe della tavola periodica sono dette	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
□ ioni	□ strati	☐ è la casella n° 10
□ neutroni	☐ gusci	\square non possiamo saperla con precisione
□ protoni	□ periodi	☐ è la casella n° 40
□ elettroni	□ gruppi	□ è la casella n° 20
La molecola di ammoniaca contiene	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	È presente un legame doppio
□ ossigeno	☐ un modello	☐ nella molecola di cloruro di sodio
□ carbonio	□ un'ipotesi	☐ nella molecola di idrogeno
□ cloro	☐ un fatto	□ nella molecola d'acqua
□ azoto	□ una teoria	□ nella molecola di ossigeno
Le colonne della tavola periodica sono dette	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Il numero di atomico del neon è
☐ gruppi	□ platino	□ 2
□ gusci	□ potassio	□ 10
□ strati	□ zolfo	□ 20
□ periodi	☐ fosforo	□ 5
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Hanno il guscio elettronico esterno completo	La formula del cloruro di sodio è
☐ lo stesso numero atomico	□ ioni	□ CoS
☐ un diverso numero atomico	□ non metalli	☐ SoCl
un diverso numero di massa	☐ gas nobili	☐ NaSo
☐ lo stesso numero di massa	□ metalli	□ NaCl
È un gas nobile	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Due isotopi hanno
☐ l'azoto	□ protone	\square diverso numero di protoni e di neutroni
☐ l'idrogeno	□ atomo	\square lo stesso numero di protoni
☐ il neon	□ nucleo	\square lo stesso numero di neutroni
□ l'ossigeno	☐ numero atomico	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
Non è un elemento	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Non è un elemento
☐ il ferro	☐ i non metalli	☐ l'arsenico
☐ il rame	☐ i metalli	☐ l'acqua
☐ il bronzo	☐ i gas nobili	☐ il fluoro
☐ il piombo	☐ gli elementi gassosi	☐ l'ossigeno
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	il simbolo chimico del sodio è	il simbolo chimico dell'uranio è
□ separati	□ Na	□U
□ tutti uguali	□ N	□ Np
□ allineati	□ So	□ UR
☐ disposti ad angolo	□ S	□ Ur
Il numero di massa viene rappresentato con		
la lettera	Gli elementi chimici sono	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
la lettera □ A	Gli elementi chimici sono	•
		guscio esterno
□ A	□ infiniti	guscio esterno □ è parzialmente riempito di elettroni

Scheda n° 22	che	da n	0 2	2
--------------	-----	------	-----	---

Δ1	lunno
Δ	umo

1	1	a [.]	ta	
	_	и	ւս	

		Coura stama ha numara atamica 20 la sua
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ solo gli elettroni più interni	□ è la casella n° 28
☐ gruppo dei gas nobili	□ solo gli elettroni più grandi	□ è la casella n° 56
☐ gruppo dei non metalli	☐ solo gli elettroni più piccoli	☐ è la casella n° 14
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ solo gli elettroni più esterni	☐ non possiamo saperla con precisione
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Hanno il guscio elettronico esterno completo
□ separati	☐ gruppo dei gas nobili	☐ metalli
tutti uguali	☐ gruppo dei non metalli	□ non metalli
☐ disposti ad angolo	gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ ioni
□ allineati	gruppo dei metalli alcalini	☐ gas nobili
il simbolo chimico del sodio è	Non è un elemento	Il numero di atomico dell'idrogeno è
□ S	□ l'acqua	□ 1
	·	□ 3
□ Na	☐ l'ossigeno	
□ N	☐ il fluoro	□ 2
□ So	☐ l'arsenico	□ 4
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	I gas nobili sono chiamati così perché	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
2 grammi	□ non si legano con altri atomi	□ hanno lo stesso numero di massa
□ 100 grammi	□ sono rari	☐ stanno sulla stessa riga
☐ mezzo chilogrammo	☐ sono preziosi	hanno lo stesso numero di elettroni
□ 2 chilogrammi	□ sono molto reattivi	□ stanno sulla stessa colonna
La più piccola parte di un composto è detta	La formula del cloruro di sodio è	Le colonne della tavola periodica sono dette
La più piccola parte di un composto è detta molecola	La formula del cloruro di sodio è SoCl	Le colonne della tavola periodica sono dette gruppi
		·
□ molecola	□ SoCl	□ gruppi □ strati
□ molecola □ formula chimica	□ SoCl □ NaSo	gruppi
□ molecola □ formula chimica □ elemento	□ SoCl □ NaSo □ NaCl	☐ gruppi ☐ strati ☐ periodi
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo	☐ gruppi ☐ strati ☐ periodi ☐ gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al
☐ molecola ☐ formula chimica ☐ elemento ☐ atomo Gli elementi chimici sono	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni	☐ gruppi ☐ strati ☐ periodi ☐ gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni	☐ gruppi ☐ strati ☐ periodi ☐ gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni ☐ il ferro
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon
☐ molecola ☐ formula chimica ☐ elemento ☐ atomo Gli elementi chimici sono ☐ qualche migliaio ☐ un centinaio ☐ infiniti ☐ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1 □ 3	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è 2 20
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio □ fosforo	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1 □ 3 □ 2	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è 2 20 5
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1 □ 3	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è 2 20
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio □ fosforo	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1 □ 3 □ 2	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è 2 20 5
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio □ fosforo □ calcio Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1 □ 3 □ 2 □ 4	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è 2 20 5 10 La rappresentazione sferica dei protoni è la
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio □ fosforo □ calcio Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 50 protoni □ 25 protoni □ 1 □ 3 □ 2 □ 4 Un esempio di legame ionico si ha	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro l'uranio il neon l'idrogeno Il numero di atomico del neon è 2 20 5 10 La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
□ molecola □ formula chimica □ elemento □ atomo Gli elementi chimici sono □ qualche migliaio □ un centinaio □ infiniti □ una ventina Il simbolo K rappresenta l'elemento □ kripton □ potassio □ fosforo □ calcio Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti □ i metalli	□ SoCl □ NaSo □ NaCl □ CoS L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha □ 50 protoni e 50 neutroni □ 25 protoni □ 25 protoni □ 25 protoni e 25 neutroni La valenza del carbonio è □ 1 □ 3 □ 2 □ 4 Un esempio di legame ionico si ha □ nell'atomo di sodio	gruppi strati periodi gusci Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni il ferro 'uranio il neon 'i'drogeno Il numero di atomico del neon è 2 20 5 10 La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un modello

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Letteralmente la parola "particella" significa
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ protoni	☐ elemento
☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ neutroni	☐ sferetta
☐ molti più neutroni che protoni	□ ioni	□ atomo
☐ molti più protoni che neutroni	□ elettroni	☐ piccola parte
La molecola di ammoniaca contiene	Due isotopi hanno	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo
	·	guscio esterno
cloro	diverso numero di protoni e di neutroni	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
azoto	☐ lo stesso numero di protoni	☐ è parzialmente riempito di elettroni
☐ carbonio	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ è vuoto
□ ossigeno	☐ lo stesso numero di neutroni	☐ è completo
il simbolo chimico dell'azoto è	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
□ N	□ Z	☐ numero atomico
□ Az	□ T	☐ protone
□ Na	□ N	☐ atomo
□ A	□ A	☐ nucleo
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	È un gas nobile	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
□ N	☐ l'ossigeno	☐ di protoni
□ A	☐ l'idrogeno	☐ di protoni, elettroni e neutroni
□ M	☐ il neon	☐ di neutroni
□ Z	☐ l'azoto	☐ di protoni e neutroni
il simbolo chimico dell'uranio è	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	È presente un legame doppio
□ UR	☐ è la casella n° 20	□ nella molecola d'acqua
□ Np	\square non possiamo saperla con precisione	☐ nella molecola di ossigeno
□ U	☐ è la casella n° 40	\square nella molecola di cloruro di sodio
☐ Ur	□ è la casella n° 10	☐ nella molecola di idrogeno
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	il simbolo chimico del litio è	Non è un elemento
□ il cloro	□ цт	☐ il bronzo
□ l'elio	□ L	□ il rame
☐ l'ossigeno	□ Li	☐ il ferro
□ l'idrogeno	□ ⊔	☐ il piombo
_ maregene		
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Le righe della tavola periodica sono dette
\square i secondi sono molti più dei primi	☐ platino	☐ strati
\square i primi sono molti di più dei secondi	□ zolfo	☐ gruppi
☐ sono esattamente della stessa quantità	□ potassio	□ gusci
□ sono circa della stessa quantità	☐ fosforo	□ periodi
Due atomi dello stesso elemento non possono		L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo
mai avere	H₂O è la formula	l'ossigeno è
\square un diverso numero di massa	☐ dell'idrogeno	☐ l'azoto
\square lo stesso numero di massa	☐ dell'ossigeno	☐ il silicio
☐ lo stesso numero atomico	□ dell'acqua	☐ il ferro

Sch	eda	n°	23	
13CH	-ua	11	Z. 1	

Alunno

Data

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	H₂O è la formula	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
☐ è la casella n° 20	□ dell'acqua	☐ i secondi sono molti più dei primi
☐ è la casella n° 10	□ dell'idrogeno	☐ i primi sono molti di più dei secondi
☐ non possiamo saperla con precisione	☐ dell'ossigeno	☐ sono circa della stessa quantità
□ è la casella n° 40	☐ dell'anidride carbonica	☐ sono esattamente della stessa quantità
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Gli elementi chimici sono	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
\square un diverso numero di massa	☐ infiniti	☐ l'idrogeno
☐ lo stesso numero di massa	☐ qualche migliaio	☐ il cloro
\square un diverso numero atomico	☐ una ventina	☐ l'elio
☐ lo stesso numero atomico	☐ un centinaio	□ l'ossigeno
Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
☐ stanno sulla stessa colonna	☐ il ferro	☐ un'ipotesi
☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ l'idrogeno	una teoria
☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ l'uranio	☐ un modello
□ stanno sulla stessa riga	☐ il neon	un fatto
La formula del cloruro di sodio è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
□ SoCl	☐ di neutroni	☐ i metalli
□ NaSo	☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ i gas nobili
□ NaCl	☐ di protoni	☐ i non metalli
□ CoS	☐ di protoni e neutroni	☐ gli elementi gassosi
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	il simbolo chimico dell'azoto è
☐ 100 grammi	☐ il silicio	□ A
☐ mezzo chilogrammo	☐ l'azoto	□N
☐ 2 grammi	☐ il ferro	□ Na
☐ 2 chilogrammi	□ l'idrogeno	□ Az
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	È un gas nobile	Non è un elemento
☐ gruppo dei gas nobili	☐ il neon	☐ l'acqua
gruppo dei non metalli	☐ l'ossigeno	☐ l'ossigeno
gruppo dei metalli alcalini	☐ l'idrogeno	☐ il fluoro
gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ l'azoto	☐ l'arsenico
I gas nobili sono chiamati così perché	La più piccola parte di un composto è detta	Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
□ sono molto reattivi	□ atomo	☐ è la casella n° 14
□ sono rari	□ molecola	☐ è la casella n° 28
☐ non si legano con altri atomi	☐ elemento	☐ non possiamo saperla con precisione
☐ sono preziosi	☐ formula chimica	☐ è la casella n° 56
Un esempio di legame ionico si ha	Hanno il guscio elettronico esterno completo	L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha
☐ nella molecola di cloro	☐ non metalli	☐ 25 protoni e 25 neutroni
☐ nella molecola d'acqua	☐ metalli	☐ 25 protoni
☐ nell'atomo di sodio	□ ioni	☐ 50 protoni
☐ nel cloruro di sodio	☐ gas nobili	☐ 50 protoni e 50 neutroni

Letteralmente la parola "particella" significa	Il simbolo K rappresenta l'elemento	La molecola di ammoniaca contiene
□ sferetta	□ calcio	☐ azoto
☐ piccola parte	☐ kripton	□ cloro
□ elemento	□ potassio	□ ossigeno
□ atomo	☐ fosforo	☐ carbonio
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	È presente un legame doppio
☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ nella molecola di cloruro di sodio
☐ molti più protoni che neutroni	☐ è completo	☐ nella molecola di idrogeno
☐ molti più neutroni che protoni	☐ è parzialmente riempito di elettroni	☐ nella molecola di ossigeno
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ è vuoto	☐ nella molecola d'acqua
Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	La valenza del carbonio è	Il numero di atomico dell'idrogeno è
□ allineati	□ 4	□ 3
□ tutti uguali	□ 3	□ 1
☐ disposti ad angolo	□ 1	□ 4
□ separati	□ 2	□ 2
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Due isotopi hanno
□ protoni	□ M	☐ lo stesso numero di neutroni
□ neutroni	□ A	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
□ elettroni	□ N	diverso numero di protoni e di neutroni
□ ioni	□ Z	☐ lo stesso numero di protoni
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Le righe della tavola periodica sono dette	Il simbolo P rappresenta l'elemento
\square solo gli elettroni più grandi	☐ gruppi	☐ fosforo
☐ solo gli elettroni più piccoli	□ periodi	□ zolfo
□ solo gli elettroni più interni		□
a solo gli elettro il più interni	□ strati	□ potassio
□ solo gli elettroni più interni	□ strati □ gusci	□ platino
•		,
•		,
□ solo gli elettroni più esterni	□ gusci	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli	□ gusci il simbolo chimico del sodio è □ S	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili	□ gusci il simbolo chimico del sodio è □ S □ Na	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è ☐ 2	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U □ Ur	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è ☐ 2 ☐ 5	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro □ il bronzo □ il rame
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U □ Ur □ Np	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è ☐ 2 ☐ 5 ☐ 20	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro □ il bronzo
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U □ Ur □ Np	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è ☐ 2 ☐ 5 ☐ 20	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro □ il bronzo □ il rame
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U □ Ur □ Np □ UR	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è ☐ 2 ☐ 5 ☐ 20 ☐ 10	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro □ il bronzo □ il rame □ il piombo Il numero atomico viene rappresentato con
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U □ Ur □ Np □ UR	gusci il simbolo chimico del sodio è S Na So N Il numero di atomico del neon è 2 5 20 10 Le colonne della tavola periodica sono dette	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro □ il bronzo □ il rame □ il piombo Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
□ solo gli elettroni più esterni Un elemento che ha valenza uno appartiene al □ gruppo dei non metalli □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei metalli alcalini il simbolo chimico dell'uranio è □ U □ Ur □ Np □ UR il simbolo chimico del litio è □ LI	☐ gusci il simbolo chimico del sodio è ☐ S ☐ Na ☐ So ☐ N Il numero di atomico del neon è ☐ 2 ☐ 5 ፫ 20 ☐ 10 Le colonne della tavola periodica sono dette ☐ strati ☐	□ platino La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ numero atomico □ atomo □ protone □ nucleo Non è un elemento □ il ferro □ il bronzo □ il rame □ il piombo Il numero atomico viene rappresentato con la lettera □ N

0 -	ll _	0	1	
OC.	heda	n	24	

A 1	lunno
\boldsymbol{A}	11111111

1	1	ล	ta	ì
	_	ч	L	L

L'elemento numero 50 è lo stagno, questo		La più piccola parte di un elemento che ne
significa che ha	Non è un elemento	conserva le caratteristiche è detta
☐ 25 protoni e 25 neutroni	☐ il fluoro	□ protone
☐ 50 protoni	□ l'acqua	□ nucleo
☐ 25 protoni	☐ l'ossigeno	□ atomo
☐ 50 protoni e 50 neutroni	☐ l'arsenico	☐ numero atomico
Le colonne della tavola periodica sono dette	Non è un elemento	È presente un legame doppio
□ strati	□ il ferro	□ nella molecola d'acqua
□ gusci	□ il rame	nella molecola di ossigeno
☐ gruppi	☐ il bronzo	☐ nella molecola di cloruro di sodio
□ periodi	☐ il piombo	□ nella molecola di idrogeno
L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	il simbolo chimico del litio è	Letteralmente la parola "particella" significa
☐ il ferro	□ Li	□ sferetta
☐ il silicio	□ LI	☐ piccola parte
☐ l'idrogeno	□ L	□ atomo
☐ l'azoto	□ LT	□ elemento
I gas nobili sono chiamati così perché	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	il simbolo chimico del sodio è
□ non si legano con altri atomi	☐ hanno lo stesso numero di massa	□ So
□ sono rari	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	□ N
☐ sono preziosi	□ stanno sulla stessa riga	□ Na
☐ sono molto reattivi	☐ stanno sulla stessa colonna	□ S
Le righe della tavola periodica sono dette	il simbolo chimico dell'uranio è	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
☐ gruppi	□ Np	□ è la casella n° 40
□ periodi	□ Ur	□ è la casella n° 20
☐ gusci	□ UR	☐ non possiamo saperla con precisione
□ strati	□ U	☐ è la casella nº 10
È un gas nobile	Un esempio di legame ionico si ha	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
□ il neon	□ nella molecola d'acqua	□ N
☐ l'ossigeno	nel cloruro di sodio	□ Z
☐ l'azoto	nella molecola di cloro	□ т
☐ l'idrogeno	□ nell'atomo di sodio	□ A
9		
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
☐ lo stesso numero atomico	☐ di protoni	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere
un diverso numero di massa	☐ di neutroni	□ è vuoto
☐ lo stesso numero di massa	☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ è parzialmente riempito di elettroni
\square un diverso numero atomico	☐ di protoni e neutroni	☐ è completo
H₂O è la formula	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Gli elementi chimici sono
□ dell'acqua	□ platino	☐ una ventina
☐ dell'idrogeno	□ zolfo	☐ un centinaio
☐ dell'ossigeno	☐ fosforo	☐ infiniti
☐ dell'anidride carbonica	□ potassio	☐ qualche migliaio

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Due isotopi hanno	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
☐ molti più protoni che neutroni	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ solo gli elettroni più grandi
☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ lo stesso numero di neutroni	☐ solo gli elettroni più piccoli
☐ molti più neutroni che protoni	☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ solo gli elettroni più esterni
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ lo stesso numero di protoni	☐ solo gli elettroni più interni
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
□ elettroni	☐ gruppo dei non metalli	☐ l'ossigeno
□ ioni	☐ gruppo dei gas nobili	☐ il cloro
□ protoni	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ l'idrogeno
□ neutroni	☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ l'elio
Hanno il guscio elettronico esterno completo	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	il simbolo chimico dell'azoto è
☐ gas nobili	☐ sono esattamente della stessa quantità	□ Az
□ non metalli	☐ sono circa della stessa quantità	□ Na
□ ioni	☐ i secondi sono molti più dei primi	□ A
□ metalli	☐ i primi sono molti di più dei secondi	□N
Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Il numero di atomico del neon è
☐ è la casella n° 14	□ un fatto	□ 5
☐ è la casella n° 56	□ un'ipotesi	□ 10
☐ non possiamo saperla con precisione	□ una teoria	□ 2
☐ è la casella n° 28	☐ un modello	□ 20
Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
☐ l'idrogeno	□ N	☐ i metalli
☐ il neon	□ z	☐ i gas nobili
☐ il ferro	□ A	☐ i non metalli
☐ l'uranio	□ M	☐ gli elementi gassosi
La più piccola parte di un composto è detta	La molecola di ammoniaca contiene	Il numero di atomico dell'idrogeno è
□ elemento	□ ossigeno	□ 2
☐ formula chimica	□ cloro	□ 1
□ molecola	□ carbonio	□ 3
□ atomo	□ azoto	□ 4
La valenza del carbonio è	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
□ 4	□ mezzo chilogrammo	☐ tutti uguali
□ 1	□ 100 grammi	□ allineati
□ 3	□ 2 grammi	☐ disposti ad angolo
□ 2	☐ 2 chilogrammi	□ separati
La formula del cloruro di sodio è	Il simbolo K rappresenta l'elemento	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
□ NaCl	☐ kripton	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
	LI KIIDUUI	
LI CoS	·	• .,
□ CoS □ SoCl	□ calcio □ potassio	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini

α	1		1	0	2
•	∩ł	ነድር	าด	n~	25
L)	v.	-	u	11	40

1	1	a [.]	ta	
	_	и	ւս	

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	La più piccola parte di un composto è detta	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
☐ è la casella n° 40	☐ elemento	☐ disposti ad angolo
☐ è la casella n° 20	☐ molecola	☐ separati
non possiamo saperla con precisione	☐ formula chimica	☐ allineati
□ è la casella n° 10	☐ atomo	☐ tutti uguali
L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
☐ 50 protoni e 50 neutroni	☐ protone	☐ hanno lo stesso numero di massa
☐ 25 protoni	☐ numero atomico	stanno sulla stessa colonna
☐ 50 protoni	☐ nucleo	stanno sulla stessa riga
☐ 25 protoni e 25 neutroni	□ atomo	☐ hanno lo stesso numero di elettroni
Non è un elemento	il simbolo chimico del sodio è	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
Non e un elemento	ii siiribolo criiriico dei sodio e	dii atomi degii elementi pid legger namo
☐ il piombo	□ Na	☐ molti più neutroni che protoni
☐ il rame	□ N	 protoni e neutroni in quantità simile
☐ il ferro	□ S	 molti più protoni che neutroni
☐ il bronzo	□ So	protoni e neutroni in ugual numero
Confrontando il numero di metalli e di non		
metalli nella tavola periodica si nota che	I gas nobili sono chiamati così perché	La molecola di ammoniaca contiene
☐ i secondi sono molti più dei primi	☐ non si legano con altri atomi	□ cloro
☐ sono esattamente della stessa quantità	☐ sono rari	☐ carbonio
 sono circa della stessa quantità 	☐ sono molto reattivi	□ azoto
☐ i primi sono molti di più dei secondi	☐ sono preziosi	□ ossigeno
il simbolo chimico del litio è	Non è un elemento	La formula del cloruro di sodio è
	☐ l'arsenico	□ CoS
Li	☐ il fluoro	☐ SoCl
□ цт	□ l'acqua	□ NaSo
	☐ l'ossigeno	□ NaCl
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Il simbolo K rappresenta l'elemento	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
☐ l'ossigeno	□ calcio	☐ gruppo dei gas nobili
☐ il cloro	☐ potassio	gruppo dei metalli alcalini
☐ l'elio	□ kripton	gruppo dei non metalli
☐ l'idrogeno	☐ fosforo	gruppo dei metalli alcalino-terrosi
3		3 11
il simbolo chimico dell'azoto è	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ A	☐ una teoria	☐ l'uranio
□N	☐ un'ipotesi	☐ il ferro
□ Az	☐ un fatto	☐ l'idrogeno
□ Na	□ un modello	☐ il neon
		Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone
Le colonne della tavola periodica sono dette	Un esempio di legame ionico si ha	peserebbe
□ periodi	☐ nel cloruro di sodio	☐ 2 chilogrammi
□ strati	☐ nell'atomo di sodio	☐ mezzo chilogrammo
☐ gruppi	☐ nella molecola d'acqua	☐ 2 grammi
□ ausci	nella molecola di cloro	☐ 100 grammi

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	il simbolo chimico dell'uranio è	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
☐ solo gli elettroni più esterni	☐ Ur	un diverso numero atomico
☐ solo gli elettroni più interni	□ Np	☐ lo stesso numero di massa
☐ solo gli elettroni più piccoli	□ UR	☐ lo stesso numero atomico
□ solo gli elettroni più grandi	U	un diverso numero di massa
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	È presente un legame doppio
□ ioni	☐ è vuoto	☐ nella molecola di cloruro di sodio
□ protoni	☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ nella molecola d'acqua
□ neutroni	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ nella molecola di ossigeno
□ elettroni	☐ è completo	nella molecola di idrogeno
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Le righe della tavola periodica sono dette	Il numero di atomico dell'idrogeno è
☐ di protoni	□ periodi	□ 1
☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ strati	□ 4
☐ di neutroni	□ gusci	□ 3
☐ di protoni e neutroni	□ gruppi	□ 2
Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica	Il numero di atomico del neon è	È un gas nobile
☐ è la casella n° 14	□ 5	☐ l'idrogeno
☐ è la casella n° 28	□ 10	☐ il neon
☐ è la casella n° 56	□ 20	☐ l'ossigeno
☐ non possiamo saperla con precisione	□ 2	☐ l'azoto
Due isotopi hanno	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
Due isotopi hanno diverso numero di protoni e di neutroni	·	•
·	la lettera	tutti
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	la lettera	tutti
☐ diverso numero di protoni e di neutroni☐ lo stesso numero di protoni	la lettera T Z	tutti i gas nobili i metalli
□ diverso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ lo stesso numero di neutroni	la lettera T N	tutti i gas nobili i metalli i non metalli
□ diverso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con	tutti i gas nobili i metalli i inon metalli gli elementi gassosi
□ diverso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	tutti i gas nobili i metalli i inon metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M	tutti i gas nobili i i metalli i i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono
□ diverso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ Hanno il guscio elettronico esterno completo □ non metalli □ metalli	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli metalli ioni	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli metalli gas nobili	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A Z Z	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli metalli gas nobili Letteralmente la parola "particella" significa	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A Z D N C N C C C C D D D D D D D D D D D D	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli metalli sioni gas nobili Letteralmente la parola "particella" significa	la lettera ☐ T ☐ Z ☐ N ☐ A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera ☐ M ☐ N ☐ A ☐ Z H ₂ O è la formula ☐ dell'anidride carbonica	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è l'azoto
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli metalli sioni gas nobili Letteralmente la parola "particella" significa elemento atomo	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A Z H ₂ O è la formula dell'anidride carbonica dell'idrogeno	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è l'azoto il silicio
□ diverso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ Hanno il guscio elettronico esterno completo □ non metalli □ metalli □ ioni □ gas nobili □ Letteralmente la parola "particella" significa □ elemento □ atomo □ sferetta	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A Z H ₂ O è la formula dell'anidride carbonica dell'idrogeno dell'ossigeno	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è l'azoto il silicio l'idrogeno
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli metalli gas nobili Letteralmente la parola "particella" significa elemento atomo sferetta piccola parte	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A Z H ₂ O è la formula dell'anidride carbonica dell'idrogeno dell'ossigeno dell'acqua	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è l'azoto il silicio l'idrogeno il ferro
diverso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni Hanno il guscio elettronico esterno completo non metalli sioni gas nobili Letteralmente la parola "particella" significa elemento atomo sferetta piccola parte La valenza del carbonio è	la lettera ☐ T ☐ Z ☐ N ☐ A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera ☐ M ☐ N ☐ A ☐ Z H ₂ O è la formula ☐ dell'anidride carbonica ☐ dell'idrogeno ☐ dell'ossigeno ☐ dell'acqua	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è l'azoto il silicio l'idrogeno il ferro Un elemento che ha valenza uno appartiene al
□ diverso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ Hanno il guscio elettronico esterno completo □ non metalli □ metalli □ ioni □ gas nobili □ Letteralmente la parola "particella" significa □ elemento □ atomo □ sferetta □ piccola parte □ di valenza del carbonio è □ 3	la lettera T Z N A Il numero di massa viene rappresentato con la lettera M N A Z H ₂ O è la formula dell'anidride carbonica dell'idrogeno dell'ossigeno dell'acqua Il simbolo P rappresenta l'elemento	tutti i gas nobili i metalli i non metalli gli elementi gassosi Gli elementi chimici sono una ventina infiniti un centinaio qualche migliaio L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è l'azoto il silicio l'idrogeno il ferro Un elemento che ha valenza uno appartiene al gruppo dei gas nobili

Scheda	n° 26
1 31 /111 /11/	11 /.11

A 1	lunno	
\neg		

Data	l
------	---

Non è un elemento	Il numero di atomico del neon è	Letteralmente la parola "particella" significa	
☐ l'arsenico	□ 10	□ atomo	
☐ l'acqua	□ 5	□ elemento	
☐ il fluoro	□ 2	□ sferetta	
☐ l'ossigeno	□ 20	☐ piccola parte	
La formula del cloruro di sodio è	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha	
□ SoCl	☐ di protoni	☐ 25 protoni e 25 neutroni	
□ CoS	☐ di protoni e neutroni	☐ 50 protoni e 50 neutroni	
□ NaCl	☐ di protoni, elettroni e neutroni	☐ 50 protoni	
□ NaSo	☐ di neutroni	☐ 25 protoni	
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	La molecola di ammoniaca contiene	Non è un elemento	
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ azoto	☐ il ferro	
☐ è completo	□ cloro	☐ il bronzo	
☐ è parzialmente riempito di elettroni	□ ossigeno	☐ il piombo	
☐ è vuoto	□ carbonio	☐ il rame	
Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Le colonne della tavola periodica sono dette	I gas nobili sono chiamati così perché	
☐ i non metalli	□ periodi	□ sono rari	
☐ i metalli	□ strati	☐ non si legano con altri atomi	
☐ gli elementi gassosi	☐ gusci	☐ sono preziosi	
□ i gas nobili	☐ gruppi	☐ sono molto reattivi	
il simbolo chimico del sodio è	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	
□ N	□ solo gli elettroni più esterni	☐ il ferro	
□ S	□ solo gli elettroni più grandi	☐ il neon	
□ Na	□ solo gli elettroni più piccoli	☐ l'uranio	
□ So	□ solo gli elettroni più interni	☐ l'idrogeno	
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	il simbolo chimico dell'uranio è	
□ N	☐ è la casella n° 10 ☐ U		
□ M	☐ non possiamo saperla con precisione	□ Np	
□ Z	☐ è la casella n° 20	□ Ur	
□ A	□ è la casella n° 40	☐ UR	
La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	
☐ un fatto	☐ il ferro	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	
☐ un'ipotesi	☐ il silicio	☐ gruppo dei metalli alcalini	
☐ una teoria	☐ l'idrogeno	☐ gruppo dei gas nobili	
□ un modello	☐ l'azoto	☐ gruppo dei non metalli	
il simbolo chimico dell'azoto è	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Gli elementi chimici sono	
□ Na	☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ un centinaio	
□ A	☐ molti più neutroni che protoni	☐ infiniti	
□ Az	☐ protoni e neutroni in quantità simile	☐ qualche migliaio	
□N	☐ molti più protoni che neutroni	□ una ventina	

Il simbolo P rappresenta l'elemento	La più piccola parte di un elemento che ne Se un atomo ha numero atomico 28, conserva le caratteristiche è detta posizione nella tavola periodica	
☐ fosforo	□ nucleo	☐ è la casella n° 28
□ zolfo	□ numero atomico	☐ non possiamo saperla con precisione
□ platino	□ protone	☐ è la casella n° 56
□ potassio	atomo	☐ è la casella n° 14
1		
La più piccola parte di un composto è detta	Il numero di atomico dell'idrogeno è	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ elemento	□ 3	☐ protoni
☐ formula chimica	□ 4	□ neutroni
□ atomo	□ 2	□ elettroni
□ molecola	□ 1	□ ioni
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	La valenza del carbonio è	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
☐ 2 chilogrammi	□ 4	☐ i primi sono molti di più dei secondi
☐ 2 grammi	□ 1	 sono circa della stessa quantità
☐ mezzo chilogrammo	□ 2	☐ i secondi sono molti più dei primi
☐ 100 grammi	□ 3	☐ sono esattamente della stessa quantità
Il simbolo K rappresenta l'elemento	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Le righe della tavola periodica sono dette
□ potassio	□Т	☐ periodi
☐ fosforo	□ N	□ strati
☐ kripton	□ A	☐ gruppi
□ calcio	□ Z	□ gusci
Un esempio di legame ionico si ha	È presente un legame doppio	Un elemento che ha valenza uno appartiene al
Un esempio di legame ionico si ha	È presente un legame doppio nella molecola di cloruro di sodio	Un elemento che ha valenza uno appartiene al gruppo dei metalli alcalini
_		_
nella molecola d'acqua	nella molecola di cloruro di sodio	gruppo dei metalli alcalini
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio	□ nella molecola di cloruro di sodio □ nella molecola di ossigeno	☐ gruppo dei metalli alcalini☐ gruppo dei non metalli
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro	 □ nella molecola di cloruro di sodio □ nella molecola di ossigeno □ nella molecola di idrogeno 	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro	 □ nella molecola di cloruro di sodio □ nella molecola di ossigeno □ nella molecola di idrogeno 	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio	 □ nella molecola di cloruro di sodio □ nella molecola di ossigeno □ nella molecola di idrogeno □ nella molecola d'acqua 	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è	 nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno 	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo gas nobili non metalli
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è L LI Li	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo gas nobili non metalli metalli
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è □ L □ LI	 nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno 	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo gas nobili non metalli
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è L LI Li	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo gas nobili non metalli metalli
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è □ L □ LI □ Li □ Li □ LT	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'azoto Hanno un comportamento chimico simile gli	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo gas nobili non metalli metalli ioni
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è □ L □ LI □ Li □ LT Due isotopi hanno □ lo stesso numero di neutroni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'iazoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è L LI LI LI LI lo LT Due isotopi hanno lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'iazoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è □ L □ LI □ LI □ LT Due isotopi hanno □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'iazoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga stanno sulla stessa colonna hanno lo stesso numero di elettroni	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica ☐ dell'idrogeno
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è L LI LI LI LI lo LT Due isotopi hanno lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'idrogeno l'azoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga stanno sulla stessa colonna	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è □ L □ LI □ LI □ LT Due isotopi hanno □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'iazoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga stanno sulla stessa colonna hanno lo stesso numero di elettroni	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica ☐ dell'idrogeno
□ nella molecola d'acqua □ nel cloruro di sodio □ nella molecola di cloro □ nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è □ L □ LI □ LI □ LT Due isotopi hanno □ lo stesso numero di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni □ lo stesso numero di protoni e di neutroni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua È un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'iazoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga stanno sulla stessa colonna hanno lo stesso numero di elettroni hanno lo stesso numero di massa	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica ☐ dell'idrogeno ☐ dell'ossigeno Due atomi dello stesso elemento non possono
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è L LI LI LI LI LI LI LI Sue isotopi hanno lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni separati	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua è un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'idrogeno l'azoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga stanno sulla stessa colonna hanno lo stesso numero di elettroni hanno lo stesso numero di massa In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole il cloro	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica ☐ dell'idrogeno ☐ dell'ossigeno Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
nella molecola d'acqua nel cloruro di sodio nella molecola di cloro nell'atomo di sodio il simbolo chimico del litio è L LI LI LI LI Oue isotopi hanno lo stesso numero di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni lo stesso numero di protoni e di neutroni	nella molecola di cloruro di sodio nella molecola di ossigeno nella molecola di idrogeno nella molecola d'acqua è un gas nobile il neon l'ossigeno l'idrogeno l'idrogeno l'azoto Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica stanno sulla stessa riga stanno sulla stessa colonna hanno lo stesso numero di elettroni hanno lo stesso numero di massa In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili Hanno il guscio elettronico esterno completo ☐ gas nobili ☐ non metalli ☐ metalli ☐ ioni H₂O è la formula ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica ☐ dell'idrogeno ☐ dell'ossigeno Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere ☐ un diverso numero di massa

Scheda n° 27	Alunno	
--------------	--------	--

È presente un legame doppio	Letteralmente la parola "particella" significa	Le colonne della tavola periodica sono dette
□ nella molecola di idrogeno	☐ elemento	□ gusci
□ nella molecola di cloruro di sodio	☐ piccola parte	□ gruppi
□ nella molecola d'acqua	sferetta	□ strati
☐ nella molecola di ossigeno	□ atomo	□ periodi
Ha un numero di neutroni molto superiore al	il cinch als abinates dell'allonates à	Nella mala ala Wasani ikusakami ama
numero dei protoni	il simbolo chimico dell'alluminio è	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
☐ l'uranio	□ A	□ separati
☐ il ferro	□ Al	□ tutti uguali
☐ l'idrogeno	□ AL	☐ disposti ad angolo
☐ il neon	□ Au	□ allineati
La più piccola parte di un composto è detta	il simbolo chimico del sodio è	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ formula chimica	□N	□ Z
□ molecola	□S	□ A
□ elemento	□ So	□N
□ atomo	□ Na	□ M
Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	Le righe della tavola periodica sono dette	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
□ elettroni	□ strati	\square hanno lo stesso numero di massa
□ protoni	☐ periodi	☐ hanno lo stesso numero di elettroni
☐ neutroni	☐ gusci	□ stanno sulla stessa riga
□ ioni	☐ gruppi	☐ stanno sulla stessa colonna
Due isotopi hanno	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica
☐ lo stesso numero di neutroni	☐ i non metalli	☐ è la casella n° 12
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ i gas nobili	☐ è la casella n° 24
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ gli elementi gassosi	☐ è la casella n° 48
☐ lo stesso numero di protoni	□ i metalli	☐ non possiamo saperla con precisione
H₂O è la formula	Il simbolo I rappresenta l'elemento	Se un atomo ha numero di massa 28, la sua posizione nella tavola periodica
☐ dell'ossigeno	☐ idrogeno	□ è la casella n° 28
☐ dell'acqua	□ iridio	☐ non possiamo saperla con precisione
dell'anidride carbonica	□ iodio	ù è la casella n° 56
☐ dell'idrogeno	□ bromo	☐ è la casella n° 14
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Un esempio di legame ionico si ha	Confrontando il numero di metalli e di non
	□ nella malacala d'acquia	metalli nella tavola periodica si nota che
☐ l'idrogeno	nella molecola d'acqua	sono circa della stessa quantità
☐ l'elio	nel cloruro di sodio	sono esattamente della stessa quantità
☐ il cloro	nella molecola di cloro	i primi sono molti di più dei secondi
☐ l'ossigeno	☐ nell'atomo di sodio	i secondi sono molti più dei primi
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
☐ di protoni	□ N	□ mezzo chilogrammo
☐ di neutroni	□ Z	□ 100 grammi
☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ т	☐ 2 chilogrammi
☐ di protoni e neutroni	□ A	☐ 2 grammi

il simbolo chimico dell'uranio è	Il simbolo P rappresenta l'elemento	Hanno il guscio elettronico esterno completo	
☐ UR	□ platino	☐ metalli	
☐ Ur	□ potassio	□ ioni	
U	□ zolfo	☐ gas nobili	
□ Np	☐ fosforo	□ non metalli	
Non è un elemento	La molecola di ammoniaca contiene	La formula del cloruro di sodio è	
☐ il bronzo	□ carbonio	□ NaCl	
☐ il piombo	□ cloro	□ CoS	
☐ il rame	□ ossigeno	□ NaSo	
□ il ferro	□ azoto	□ SoCl	
Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	
☐ solo gli elettroni più piccoli	☐ lo stesso numero atomico	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	
☐ solo gli elettroni più interni	un diverso numero atomico	☐ gruppo dei metalli alcalini	
☐ solo gli elettroni più esterni	☐ lo stesso numero di massa	☐ gruppo dei gas nobili	
☐ solo gli elettroni più grandi	☐ un diverso numero di massa	☐ gruppo dei non metalli	
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo	Non è un elemento	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	
guscio esterno	D. H.B	,	
□ è parzialmente riempito di elettroni	il fluoro	molti più protoni che neutroni	
☐ è completo ☐ è vuoto	l'arsenico	☐ molti più neutroni che protoni	
	l'ossigeno	□ protoni e neutroni in ugual numero□ protoni e neutroni in quantità simile	
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ l'acqua	a protoni e neutroni in quantita sinine	
Il numero di atomico del neon è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	È un gas nobile	
Il numero di atomico del neon è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al gruppo dei non metalli	È un gas nobile I'azoto	
	•	-	
□ 2 -	☐ gruppo dei non metalli	□ l'azoto	
□ 2 □ 10	☐ gruppo dei non metalli☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno	
□ 2 □ 10 □ 20	□ gruppo dei non metalli □ gruppo dei metalli alcalini □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon	
210205	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno	
□ 2□ 10□ 20□ 5 La valenza dell'ossigeno è	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha ☐ 12 protoni e 12 neutroni	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha ☐ 12 protoni e 12 neutroni ☐ 24 protoni e 24 neutroni	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3	
□ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He 	☐ gruppo dei non metalli ☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha ☐ 12 protoni e 12 neutroni ☐ 24 protoni ☐ 24 protoni ☐ 12 protoni ☐ 12 protoni ☐ 10 protoni ☐ 11 protoni ☐ 12 protoni ☐ 13 protoni ☐ 14 protoni ☐ 15 protoni ☐ 16 protoni è la conseguenza di ☐ 17 protoni	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono ☐ una ventina	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E 	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni 12 protoni 10 un modello 11 un modello	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono ☐ una ventina ☐ un centinaio	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E □ H 	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un modello un'ipotesi un fatto	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono ☐ una ventina ☐ un centinaio ☐ infiniti	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E 	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni 12 protoni 10 un modello 11 un modello	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono ☐ una ventina ☐ un centinaio	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E □ H 	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un modello un'ipotesi un fatto	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono ☐ una ventina ☐ un centinaio ☐ infiniti	
 □ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E □ H □ HE 	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un modello un'ipotesi un fatto una teoria L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo	□ l'azoto □ l'ossigeno □ il neon □ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è □ 2 □ 1 □ 3 □ 4 Gli elementi chimici sono □ una ventina □ un centinaio □ infiniti □ qualche migliaio La più piccola parte di un elemento che ne	
□ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E □ H □ HE I gas nobili sono chiamati così perché	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un modello un'ipotesi un fatto una teoria L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è	☐ l'azoto ☐ l'ossigeno ☐ il neon ☐ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è ☐ 2 ☐ 1 ☐ 3 ☐ 4 Gli elementi chimici sono ☐ una ventina ☐ un centinaio ☐ infiniti ☐ qualche migliaio La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	
□ 2 □ 10 □ 20 □ 5 La valenza dell'ossigeno è □ 2 □ 4 □ 1 □ 3 il simbolo chimico dell'elio è □ He □ E □ H □ HE I gas nobili sono chiamati così perché □ sono molto reattivi	gruppo dei non metalli gruppo dei metalli alcalini gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei gas nobili L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha 12 protoni e 12 neutroni 24 protoni e 24 neutroni 12 protoni 12 protoni La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di un modello un'ipotesi un fatto una teoria L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è il silicio	□ l'azoto □ l'ossigeno □ il neon □ l'idrogeno Il numero di atomico dell'idrogeno è □ 2 □ 1 □ 3 □ 4 Gli elementi chimici sono □ una ventina □ un centinaio □ infiniti □ qualche migliaio La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta □ protone	

Scheda n° 28	Alunno	
Scheda n° 28	Alunno	

Data

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche	il simbolo chimico del litio è	È un gas nobile
□ solo gli elettroni più piccoli	☐ LT ☐ l'azoto	
□ solo gli elettroni più interni		□ il neon
□ solo gli elettroni più esterni	□ Li	☐ l'ossigeno
□ solo gli elettroni più grandi	□ L	☐ l'idrogeno
3 , 3		J
Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	Le righe della tavola periodica sono dette	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
□ argento	□ strati	□ tutti uguali
□ mercurio	☐ gruppi	□ separati
□ idrogeno	□ gusci	□ allineati
□ elio	□ periodi	disposti ad angolo
il simbolo chimico del carbonio è	Le colonne della tavola periodica sono dette	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
□ K	☐ gruppi	□ è la casella n° 10
□ Ca	□ strati	☐ non possiamo saperla con precisione
□ CA	□ gusci	□ è la casella n° 20
□ C	☐ periodi	□ è la casella n° 40
Il numero di massa viene rappresentato con la lettera	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
□ A	□ Z	☐ il ferro
□N	□т	☐ l'uranio
□ M	□ A	☐ l'idrogeno
□ Z	□ N	☐ il neon
	L'elemento numero 88 è il radio, questo significa	
H₂O è la formula	che ha	Il simbolo P rappresenta l'elemento
□ dell'acqua	☐ 44 protoni	☐ fosforo
☐ dell'anidride carbonica	☐ 44 protoni e 44 neutroni	□ platino
□ dell'idrogeno	☐ 88 protoni	□ potassio
□ dell'ossigeno	☐ 88 protoni e 88 neutroni	□ zolfo
Letteralmente la parola "particella" significa	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	il simbolo chimico del sodio è
□ elemento	☐ è parzialmente riempito di elettroni	□N
□ atomo	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	□ So
□ piccola parte	☐ è completo	□ S
☐ sferetta	☐ è vuoto	□ Na
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	sempre la stessa quantita	positiva
gruppo dei non metalli	☐ di protoni e neutroni	□ elettroni
	, ,	•
gruppo dei metalli alcalini	☐ di protoni e neutroni	elettroni
	☐ di protoni e neutroni☐ di protoni, elettroni e neutroni	elettroni protoni
☐ gruppo dei metalli alcalini	□ di protoni e neutroni□ di protoni, elettroni e neutroni□ di protoni	elettroni protoni neutroni
☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei gas nobili Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono	☐ di protoni e neutroni ☐ di protoni, elettroni e neutroni ☐ di protoni ☐ di neutroni ☐ In natura si presenta come un gas ma non è	elettroni protoni neutroni ioni
☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei gas nobili Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	☐ di protoni e neutroni ☐ di protoni, elettroni e neutroni ☐ di protoni ☐ di neutroni ☐ In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	elettroni protoni neutroni ioni Hanno il guscio elettronico esterno completo
☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei gas nobili Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti ☐ gli elementi gassosi	☐ di protoni e neutroni ☐ di protoni, elettroni e neutroni ☐ di protoni ☐ di neutroni ☐ In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole ☐ l'idrogeno	elettroni protoni neutroni ioni Hanno il guscio elettronico esterno completo ioni

Due isotopi hanno	Non è un elemento La formula del cloruro di sodio è	
☐ lo stesso numero di protoni	☐ l'arsenico	☐ SoCl
☐ diverso numero di protoni e di neutroni	☐ il fluoro	□ NaCl
☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ l'ossigeno	□ CoS
☐ lo stesso numero di neutroni	☐ l'acqua	□ NaSo
Il numero di atomico dell'idrogeno è	il simbolo chimico dell'elio è	Non è un elemento
□ 1	□ н	☐ il bronzo
□ 2	☐ He	☐ il piombo
□ 3	☐ HE	☐ il ferro
□ 4	□ E	☐ il rame
Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	Gli elementi chimici sono
☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi	☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ una ventina
☐ gruppo dei metalli alcalini	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ un centinaio
☐ gruppo dei non metalli	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ infiniti
☐ gruppo dei gas nobili	☐ stanno sulla stessa riga	☐ qualche migliaio
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
☐ lo stesso numero di massa	☐ è la casella n° 64	☐ protoni e neutroni in quantità simile
\square un diverso numero di massa	☐ è la casella n° 16	☐ molti più neutroni che protoni
☐ lo stesso numero atomico	☐ non possiamo saperla con precisione	 protoni e neutroni in ugual numero
☐ un diverso numero atomico	□ è la casella n° 32	☐ molti più protoni che neutroni
La valenza dell'ossigeno è	Il numero di atomico del neon è	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
□ 4	□ 2	☐ numero atomico
□ 1	□ 20	□ nucleo
□ 2	□ 10	□ atomo
□ 3	□ 5	☐ protone
Un esempio di legame ionico si ha	esempio di legame ionico si ha È presente un legame doppio	
□ nella molecola d'acqua	☐ nella molecola di ossigeno	☐ un modello
☐ nel cloruro di sodio	☐ nella molecola di idrogeno	☐ un'ipotesi
☐ nell'atomo di sodio	ll'atomo di sodio 🔲 nella molecola di cloruro di sodio	
□ nella molecola di cloro	□ nella molecola d'acqua	□ una teoria
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	I gas nobili sono chiamati così perché	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
☐ i secondi sono molti più dei primi	☐ sono preziosi	☐ 2 chilogrammi
☐ sono esattamente della stessa quantità	☐ sono rari	☐ 2 grammi
☐ sono circa della stessa quantità	☐ non si legano con altri atomi	☐ 100 grammi
□ i primi sono molti di più dei secondi	☐ sono molto reattivi	□ mezzo chilogrammo
La più piccola parte di un composto è detta	La molecola di ammoniaca contiene	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
□ molecola	□ cloro	☐ l'idrogeno
□ atomo	□ ossigeno	☐ il ferro
□ elemento	□ azoto	☐ l'azoto
☐ formula chimica	□ carbonio	☐ il silicio

Sch	ولم	no	20	
OCH	eua	П	29	

Alunno	Data
--------	------

il simbolo chimico del neon è	Hanno il guscio elettronico esterno completo	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dop l'ossigeno è
□ NE	☐ metalli	☐ l'azoto
□ N	☐ gas nobili	☐ il silicio
□ No	□ ioni	☐ l'idrogeno
□ Ne	□ non metalli	□ il ferro
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva	il simbolo chimico dell'oro è
☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ neutroni	□ 0
☐ è completo	□ ioni	□ Au
☐ è vuoto	□ elettroni	□ Or
□ è parzialmente riempito di elettroni	□ protoni	□ Ar
È un gas nobile	Il numero di atomico dell'idrogeno è	Due isotopi hanno
☐ l'azoto	□ 3	☐ diverso numero di protoni e di neutroni
☐ l'idrogeno	1	☐ lo stesso numero di protoni
□ il neon	□ 4	□ lo stesso numero di neutroni
☐ l'ossigeno	□ 2	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni
css.gee	<u> </u>	o stasso name o a. p. stom o a. noati on
Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	La più piccola parte di un composto è detta	Non è un elemento
☐ è la casella n° 10	□ atomo	☐ il piombo
☐ è la casella n° 40	☐ formula chimica	☐ il bronzo
☐ è la casella n° 20	☐ elemento	☐ il ferro
☐ non possiamo saperla con precisione	□ molecola	☐ il rame
Le colonne della tavola periodica sono dette	Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Letteralmente la parola "particella" significa
□ strati	☐ gruppo dei metalli alcalini	□ sferetta
☐ gruppi	gruppo dei gas nobili	□ atomo
□ periodi	gruppo dei metalli alcalino-terrosi	□ elemento
gusci	gruppo dei non metalli	□ piccola parte
Il simbolo P rappresenta l'elemento	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
□ zolfo	☐ un modello	□ A
□ platino	☐ un fatto	□ Z
□ potassio	☐ un'ipotesi	□т
☐ fosforo	una teoria	□N
Non è un elemento	I gas nobili sono chiamati così perché	È presente un legame doppio
☐ il fluoro	□ sono preziosi	☐ nella molecola di cloruro di sodio
☐ l'arsenico	non si legano con altri atomi	□ nella molecola di idrogeno
☐ l'acqua	☐ sono molto reattivi	□ nella molecola d'acqua
☐ l'ossigeno	□ sono rari	☐ nella molecola di ossigeno
In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	La valenza del carbonio è	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
☐ di neutroni	□ 2	☐ solo gli elettroni più grandi
☐ di protoni, elettroni e neutroni	□ 4	☐ solo gli elettroni più interni
☐ di protoni e neutroni	□ 3	☐ solo gli elettroni più piccoli
☐ di protoni	□ 1	☐ solo gli elettroni più esterni

La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	Gli elementi chimici sono	Il numero di atomico del neon è
□ atomo	☐ infiniti	□ 10
□ protone	□ una ventina	□ 2
☐ numero atomico	☐ un centinaio	□ 20
□ nucleo	☐ qualche migliaio	□ 5
Il simbolo K rappresenta l'elemento	Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
□ kripton	i secondi sono molti più dei primi	□ è la casella n° 14
□ potassio	☐ i primi sono molti di più dei secondi	☐ è la casella n° 28
□ calcio	□ sono esattamente della stessa quantità	☐ è la casella n° 56
□ fosforo	sono circa della stessa quantità	non possiamo saperla con precisione
_ 133.13.13	_ 50.10 til tu dolla 510550 qualitita	possiamo superia con precisione
Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	La formula del cloruro di sodio è	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
☐ un diverso numero di massa	□ CoS	□ M
☐ lo stesso numero di massa	□ NaCl	□ A
\square un diverso numero atomico	□ SoCl	□ N
☐ lo stesso numero atomico	□ NaSo	□ Z
Un esempio di legame ionico si ha	Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
□ nell'atomo di sodio	□ separati	stanno sulla stessa colonna
☐ nella molecola d'acqua	☐ disposti ad angolo	☐ hanno lo stesso numero di elettroni
☐ nel cloruro di sodio	□ tutti uguali	☐ hanno lo stesso numero di massa
☐ nella molecola di cloro	□ allineati	□ stanno sulla stessa riga
H₂O è la formula	il simbolo chimico dell'ossigeno è	Un elemento che ha valenza uno appartiene al
H ₂ O è la formula ☐ dell'idrogeno	il simbolo chimico dell'ossigeno è □ O	Un elemento che ha valenza uno appartiene al gruppo dei metalli alcalini
	-	
☐ dell'idrogeno	_ o	gruppo dei metalli alcalini
□ dell'idrogeno □ dell'acqua	□ O □ Au	☐ gruppo dei metalli alcalini☐ gruppo dei gas nobili
☐ dell'idrogeno ☐ dell'acqua ☐ dell'anidride carbonica	□ O □ Au □ OS	□ gruppo dei metalli alcalini □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è	□ gruppo dei metalli alcalini □ gruppo dei gas nobili □ gruppo dei metalli alcalino-terrosi □ gruppo dei non metalli
 □ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	☐ gruppo dei metalli alcalini ☐ gruppo dei gas nobili ☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi ☐ gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL
dell'idrogeno dell'acqua dell'anidride carbonica dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette gruppi strati gusci periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci □ periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci □ periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha □ 40 protoni	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno □ protoni e neutroni in quantità simile	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti i non metalli
dell'idrogeno dell'acqua dell'anidride carbonica dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette gruppi strati gusci periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha 40 protoni 80 protoni	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno □ protoni e neutroni in quantità simile □ molti più protoni che neutroni	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au In A Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti In inon metalli In gli elementi gassosi
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci □ periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha □ 40 protoni □ 80 protoni e 80 neutroni	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno □ protoni e neutroni in quantità simile □ molti più protoni che neutroni □ protoni e neutroni in ugual numero □ molti più neutroni che protoni Ha un numero di neutroni molto superiore al	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au Gruppo dei non metalli Gruppo dei metalli alcalini Gruppo dei metalli alcalino-terrosi Gruppo dei metalli alcalini Gruppo dei metalli alcalino-terrosi Gruppo dei metalli
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci □ periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha □ 40 protoni □ 80 protoni □ 80 protoni e 80 neutroni □ 40 protoni e 40 neutroni La molecola di ammoniaca contiene	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno □ protoni e neutroni in quantità simile □ molti più protoni che neutroni □ protoni e neutroni in ugual numero □ molti più neutroni che protoni	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au In A Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti In inon metalli In gli elementi gassosi In i metalli In i gas nobili Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci □ periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha □ 40 protoni □ 80 protoni □ 80 protoni e 80 neutroni □ 40 protoni e 40 neutroni La molecola di ammoniaca contiene □ ossigeno □ ossigeno	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno □ protoni e neutroni in quantità simile □ molti più protoni che neutroni □ protoni e neutroni in ugual numero □ molti più neutroni che protoni Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni □ il ferro	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au In A Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti In i non metalli In gli elementi gassosi In i metalli In i gas nobili Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe In mezzo chilogrammo
□ dell'idrogeno □ dell'acqua □ dell'anidride carbonica □ dell'ossigeno Le righe della tavola periodica sono dette □ gruppi □ strati □ gusci □ periodi L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha □ 40 protoni □ 80 protoni □ 80 protoni e 80 neutroni □ 40 protoni e 40 neutroni La molecola di ammoniaca contiene	□ O □ Au □ OS □ Ox In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole □ il cloro □ l'ossigeno □ l'elio □ l'idrogeno Gli atomi degli elementi più leggeri hanno □ protoni e neutroni in quantità simile □ molti più protoni che neutroni □ protoni e neutroni in ugual numero □ molti più neutroni che protoni Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	gruppo dei metalli alcalini gruppo dei gas nobili gruppo dei metalli alcalino-terrosi gruppo dei non metalli il simbolo chimico dell'alluminio è Al AL Au Au In A Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti In inon metalli In gli elementi gassosi In i metalli In i gas nobili Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

α	heda	0	20
\ C	heda.	n	411
\mathbf{L}	ncua	11	-20

A	unno	
/ N	umo	

1	1	a [.]	ta	
	_	и	ւս	

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono	Due isotopi hanno	L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
☐ disposti ad angolo	 diverso numero di protoni e di neutroni 	☐ il ferro
□ tutti uguali	☐ lo stesso numero di protoni	☐ l'azoto
□ separati	☐ lo stesso numero di neutroni	☐ l'idrogeno
□ allineati	☐ lo stesso numero di protoni e di neutroni	☐ il silicio
Letteralmente la parola "particella" significa	La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di	Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
□ sferetta	☐ un fatto	□ N
□ elemento	☐ un modello	□ M
□ atomo	☐ un'ipotesi	□ A
□ piccola parte	una teoria	□ Z
il simbolo chimico dell'uranio è	il simbolo chimico dell'argento è	Il numero di atomico dell'idrogeno è
□ Ur	□ Ar	□ 3
U	□ Au	□ 4
□ Np	□ Ag	□ 1
□ UR	□ A	□ 2
Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica	La valenza del carbonio è	Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
□ è la casella n° 56	□ 2	☐ protoni
☐ è la casella n° 14	□ 4	☐ neutroni
☐ non possiamo saperla con precisione	□ 3	□ ioni
□ è la casella n° 28	□ 1	□ elettroni
Un esempio di legame ionico si ha	Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Un elemento che ha valenza zero appartiene al
☐ nel cloruro di sodio	☐ ha più elettroni di quanti ne può contenere	☐ gruppo dei non metalli
□ nella molecola d'acqua	☐ è completo	☐ gruppo dei metalli alcalini
□ nella molecola di cloro	☐ è parzialmente riempito di elettroni	☐ gruppo dei gas nobili
□ nell'atomo di sodio	☐ è vuoto	☐ gruppo dei metalli alcalino-terrosi
Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che	Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere	Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
□ sono circa della stessa quantità	un diverso numero atomico	☐ solo gli elettroni più interni
☐ i secondi sono molti più dei primi	☐ lo stesso numero atomico	☐ solo gli elettroni più piccoli
☐ sono esattamente della stessa quantità	☐ lo stesso numero di massa	☐ solo gli elettroni più esterni
☐ i primi sono molti di più dei secondi	un diverso numero di massa	□ solo gli elettroni più grandi
Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni	I gas nobili sono chiamati così perché	Hanno il guscio elettronico esterno completo
☐ il neon	☐ sono rari	☐ gas nobili
☐ l'idrogeno	 non si legano con altri atomi 	□ metalli
☐ l'uranio	☐ sono molto reattivi	□ ioni
□ il ferro	☐ sono preziosi	□ non metalli
il simbolo chimico dell'elio è	Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica	La più piccola parte di un composto è detta
□ HE	☐ è la casella n° 10	☐ elemento
□ He	☐ non possiamo saperla con precisione	☐ formula chimica
□ E	☐ è la casella n° 40	☐ molecola
□ Н	☐ è la casella n° 20	□ atomo

È un gas nobile	Un elemento che ha valenza uno appartiene al	Il simbolo Mg rappresenta l'elemento	
☐ l'ossigeno	☐ gruppo dei metalli alcalini	□ sodio	
☐ il neon	 gruppo dei metalli alcalino-terrosi 	☐ magnesio	
☐ l'azoto	☐ gruppo dei gas nobili	☐ potassio	
□ l'idrogeno	☐ gruppo dei non metalli	☐ manganese	
Le righe della tavola periodica sono dette	Il numero atomico viene rappresentato con la lettera	Il numero di atomico del neon è	
☐ gusci	□ Т	□ 20	
☐ periodi	□ N	□ 10	
☐ gruppi	□ Z	□ 2	
□ strati	□ A	□ 5	
La molecola di ammoniaca contiene	Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti	Non è un elemento	
□ carbonio	☐ gli elementi gassosi	☐ il fluoro	
□ azoto	☐ i gas nobili	☐ l'ossigeno	
□ cloro	☐ i non metalli	☐ l'acqua	
□ ossigeno	☐ i metalli	☐ l'arsenico	
È presente un legame doppio	Gli elementi chimici sono	Non è un elemento	
□ nella molecola di idrogeno	☐ qualche migliaio	☐ il piombo	
□ nella molecola di ossigeno	□ infiniti	☐ il bronzo	
□ nella molecola d'acqua	un centinaio	☐ il rame	
nella molecola di cloruro di sodio	una ventina	☐ il ferro	
In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole	Le colonne della tavola periodica sono dette	In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	
☐ l'idrogeno	□ strati	☐ di protoni	
☐ il cloro	□ gusci	☐ di protoni e neutroni	
☐ l'ossigeno	☐ gruppi	☐ di neutroni	
□ l'elio	periodi	☐ di protoni, elettroni e neutroni	
Gli atomi degli elementi più leggeri hanno	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica	L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha	
☐ protoni e neutroni in ugual numero	☐ stanno sulla stessa colonna	☐ 12 protoni e 12 neutroni	
☐ molti più neutroni che protoni	☐ hanno lo stesso numero di massa	☐ 24 protoni e 24 neutroni	
☐ protoni e neutroni in quantità simile	 stanno sulla stessa riga 	☐ 24 protoni	
□ molti più protoni che neutroni	☐ hanno lo stesso numero di elettroni	☐ 12 protoni	
il simbolo chimico del litio è	La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta	La formula del cloruro di sodio è	
□ LT	□ atomo	□ CoS	
□ L	□ nucleo	□ NaCl	
□ Li	☐ numero atomico	□ NaSo	
🗆 Ц	□ protone	☐ SoCI	
H₂O è la formula	Il simbolo Hg rappresenta l'elemento	Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	
□ dell'acqua	☐ mercurio	☐ 2 chilogrammi	
☐ dell'anidride carbonica	☐ idrogeno	☐ mezzo chilogrammo	
☐ dell'ossigeno	□ elio	☐ 2 grammi	
□ dell'idrogeno	□ argento	☐ 100 grammi	