

Chimica: strutture della materia

Il numero di atomico del neon è

- 2
 5
 20
 10

il simbolo chimico del sodio è

- S
 N
 So
 Na

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- sodio
 magnesio
 manganese
 potassio

La valenza dell'idrogeno è

- 1
 2
 4
 3

H₂O è la formula

- dell'anidride carbonica
 dell'acqua
 dell'ossigeno
 dell'idrogeno

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

- solo gli elettroni più esterni
 solo gli elettroni più grandi
 solo gli elettroni più piccoli
 solo gli elettroni più interni

Le righe della tavola periodica sono dette

- gruppi
 periodi
 strati
 gusci

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- una teoria
 un'ipotesi
 un modello
 un fatto

il simbolo chimico dell'azoto è

- N
 Na
 A
 Az

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il ferro
 il neon
 l'idrogeno
 l'uranio

il simbolo chimico dell'uranio è

- Np
 U
 Ur
 UR

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
 allineati
 disposti ad angolo
 tutti uguali

Un esempio di legame ionico si ha

- nell'atomo di sodio
 nella molecola di cloro
 nel cloruro di sodio
 nella molecola d'acqua

In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità

- di protoni, elettroni e neutroni
 di protoni e neutroni
 di protoni
 di neutroni

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- metalli
 gas nobili
 non metalli
 ioni

Le colonne della tavola periodica sono dette

- periodi
 gruppi
 gusci
 strati

L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha

- 80 protoni
 80 protoni e 80 neutroni
 40 protoni e 40 neutroni
 40 protoni

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- potassio
 sodio
 silicio
 zolfo

Letteralmente la parola "particella" significa

- piccola parte
 elemento
 atomo
 sferetta

È un gas nobile

- l'azoto
 l'idrogeno
 il neon
 l'ossigeno

La molecola di ammoniaca contiene

- carbonio
 azoto
 cloro
 ossigeno

La più piccola parte di un composto è detta

- atomo
 molecola
 elemento
 formula chimica

Due isotopi hanno

- lo stesso numero di neutroni
 diverso numero di protoni e di neutroni
 lo stesso numero di protoni e di neutroni
 lo stesso numero di protoni

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

- hanno lo stesso numero di elettroni
 stanno sulla stessa riga
 stanno sulla stessa colonna
 hanno lo stesso numero di massa

Non è un elemento

- il fluoro
- l'arsenico
- ▶ l'acqua
- l'ossigeno

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

- gruppo dei metalli alcalini
- gruppo dei metalli alcalino-terrosi
- gruppo dei non metalli
- ▶ gruppo dei gas nobili

Se un atomo ha numero atomico 40, la sua posizione nella tavola periodica

- non possiamo saperla con precisione
- ▶ è la casella n° 40
- è la casella n° 80
- è la casella n° 20

È presente un legame doppio

- ▶ nella molecola di ossigeno
- nella molecola d'acqua
- nella molecola di cloruro di sodio
- nella molecola di idrogeno

I gas nobili sono chiamati così perché

- sono preziosi
- sono molto reattivi
- ▶ non si legano con altri atomi
- sono rari

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- protoni
- elettroni
- neutroni
- ▶ ioni

Se un atomo ha numero di massa 44, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 44
- ▶ non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 22
- è la casella n° 88

Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che

- i secondi sono molti più dei primi
- sono circa della stessa quantità
- ▶ i primi sono molti di più dei secondi
- sono esattamente della stessa quantità

L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è

- l'azoto
- il ferro
- ▶ il silicio
- l'idrogeno

Non è un elemento

- il piombo
- ▶ il bronzo
- il ferro
- il rame

Gli elementi chimici sono

- infiniti
- qualche migliaio
- ▶ un centinaio
- una ventina

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

- gli elementi gassosi
- i non metalli
- i metalli
- ▶ i gas nobili

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

- ▶ è parzialmente riempito di elettroni
- è vuoto
- è completo
- ha più elettroni di quanti ne può contenere

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- ▶ 1
- 2
- 3
- 4

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- A
- ▶ Z
- T
- N

La formula del cloruro di sodio è

- ▶ NaCl
- NaSo
- SoCl
- CoS

In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole

- l'ossigeno
- l'idrogeno
- il cloro
- ▶ l'elio

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- N
- M
- Z
- ▶ A

il simbolo chimico del litio è

- ▶ Li
- LI
- LT
- L

La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta

- numero atomico
- ▶ atomo
- protone
- nucleo

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

- protoni e neutroni in ugual numero
- molti più neutroni che protoni
- molti più protoni che neutroni
- ▶ protoni e neutroni in quantità simile

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

- gruppo dei metalli alcalino-terrosi
- ▶ gruppo dei metalli alcalini
- gruppo dei non metalli
- gruppo dei gas nobili

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

- ▶ 2 chilogrammi
- mezzo chilogrammo
- 100 grammi
- 2 grammi

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

- un diverso numero di massa
- lo stesso numero di massa
- ▶ un diverso numero atomico
- lo stesso numero atomico