

Chimica: strutture della materia

Le righe della tavola periodica sono dette

- ▶ periodi
- gruppi
- strati
- gusci

L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha

- ▶ 88 protoni
- 44 protoni e 44 neutroni
- 88 protoni e 88 neutroni
- 44 protoni

La valenza dell'ossigeno è

- 4
- 3
- ▶ 2
- 1

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

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

Il numero di atomico del neon è

- 20
- 2
- ▶ 10
- 5

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- allineati
- tutti uguali
- separati
- ▶ disposti ad angolo

Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 12
- ▶ non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 48
- è la casella n° 24

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

il simbolo chimico dell'elio è

- E
- H
- HE
- ▶ He

il simbolo chimico del calcio è

- ▶ Ca
- CA
- C
- Cl

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

il simbolo chimico del litio è

- LT
- ▶ Li
- L
- LI

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- neutroni
- protoni
- elettroni
- ▶ ioni

È un gas nobile

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Due isotopi hanno

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

Gli elementi chimici sono

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

Non è un elemento

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

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- ▶ A
- N
- M
- Z

Il simbolo Hg rappresenta l'elemento

- ▶ mercurio
- argento
- elio
- idrogeno

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- A
- T
- ▶ Z
- N

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

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un'ipotesi
- ▶ un modello
- un fatto
- una teoria

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 4
- ▶ 1
- 3
- 2

Letteralmente la parola "particella" significa

- ▶ piccola parte
- sferetta
- elemento
- atomo

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- ossigeno
- ▶ azoto
- carbonio

Non è un elemento

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

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

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

È presente un legame doppio

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

il simbolo chimico dell'argento è

- A
- ▶ Ag
- Au
- Ar

La più piccola parte di un composto è detta

- formula chimica
- atomo
- elemento
- ▶ molecola

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il ferro
- il neon
- ▶ l'uranio
- l'idrogeno

Le colonne della tavola periodica sono dette

- periodi
- ▶ gruppi
- gusci
- strati

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

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

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- potassio
- zolfo
- platino
- ▶ fosforo

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- SoCl
- ▶ NaCl
- NaSo

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- non metalli
- metalli
- ioni

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

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

H₂O è la formula

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

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

- numero atomico
- ▶ atomo
- protone
- nucleo

Chimica: strutture della materia

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- T
- N
- ▶ Z
- A

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- ▶ A
- Z
- N
- M

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- ioni
- non metalli
- metalli

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Letteralmente la parola "particella" significa

- atomo
- sferetta
- ▶ piccola parte
- elemento

Un esempio di legame ionico si ha

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

il simbolo chimico del cloro è

- CO
- C
- Co
- ▶ Cl

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- ▶ NaCl
- NaSo
- SoCl

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un'ipotesi
- ▶ un modello
- una teoria
- un fatto

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- ▶ ioni
- neutroni
- elettroni
- protoni

H₂O è la formula

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

il simbolo chimico del fluoro è

- Fu
- Fl
- FL
- ▶ F

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

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

È presente un legame doppio

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- allineati
- ▶ disposti ad angolo
- separati
- tutti uguali

Le righe della tavola periodica sono dette

- strati
- gruppi
- ▶ periodi
- gusci

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

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

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

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

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

È un gas nobile

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

Gli elementi chimici sono

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

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica

- ▶ è la casella n° 28
- è la casella n° 56
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 14

Il simbolo I rappresenta l'elemento

- bromo
- ▶ iodio
- idrogeno
- iridio

Due isotopi hanno

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

Il numero di atomico del neon è

- ▶ 10
- 20
- 2
- 5

Non è un elemento

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

La valenza del carbonio è

- 3
- ▶ 4
- 2
- 1

Non è un elemento

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

La più piccola parte di un composto è detta

- ▶ molecola
- elemento
- formula chimica
- atomo

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- carbonio
- ossigeno
- ▶ azoto

L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha

- ▶ 88 protoni
- 44 protoni e 44 neutroni
- 88 protoni e 88 neutroni
- 44 protoni

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 2
- ▶ 1
- 4
- 3

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

- nucleo
- ▶ atomo
- protone
- numero atomico

Le colonne della tavola periodica sono dette

- gusci
- periodi
- ▶ gruppi
- strati

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il ferro
- l'idrogeno
- il neon
- ▶ l'uranio

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- potassio
- sodio
- ▶ zolfo
- silicio

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

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

il simbolo chimico del litio è

- LT
- L
- ▶ Li
- LI

il simbolo chimico dell'ossigeno è

- ▶ O
- Au
- Ox
- OS

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

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Chimica: strutture della materia

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- allineati
- separati
- tutti uguali
- ▶ disposti ad angolo

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 4
- 2
- 3
- ▶ 1

Se un atomo ha numero atomico 20, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 10
- ▶ è la casella n° 20
- è la casella n° 40
- non possiamo saperla con precisione

La formula del cloruro di sodio è

- SoCl
- NaSo
- ▶ NaCl
- CoS

È un gas nobile

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

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

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

- ▶ atomo
- nucleo
- numero atomico
- protone

Un esempio di legame ionico si ha

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

il simbolo chimico del fluoro è

- ▶ F
- FL
- Fu
- Fl

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- N
- Z
- M
- ▶ A

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

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- potassio
- ▶ zolfo
- silicio
- sodio

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- l'idrogeno
- ▶ l'uranio
- il neon
- il ferro

Le colonne della tavola periodica sono dette

- ▶ gruppi
- strati
- periodi
- gusci

il simbolo chimico dell'idrogeno è

- ▶ H
- I
- Id
- Hg

La molecola di ammoniaca contiene

- ossigeno
- cloro
- ▶ azoto
- carbonio

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

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

È presente un legame doppio

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

Due isotopi hanno

- 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

L'elemento numero 30 è lo zinco, questo significa che ha

- ▶ 30 protoni
- 15 protoni e 15 neutroni
- 15 protoni
- 30 protoni e 30 neutroni

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ioni
- ▶ gas nobili
- non metalli
- metalli

La più piccola parte di un composto è detta

- formula chimica
- elemento
- atomo
- ▶ molecola

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

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

La valenza dell'ossigeno è

- ▶ 2
- 3
- 1
- 4

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un'ipotesi
- ▶ un modello
- una teoria
- un fatto

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

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

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Il numero di atomico del neon è

- 5
- ▶ 10
- 20
- 2

Letteralmente la parola "particella" significa

- ▶ piccola parte
- elemento
- atomo
- sferetta

Non è un elemento

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- ▶ periodi
- gruppi
- strati
- gusci

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- T
- N
- A
- ▶ Z

il simbolo chimico dell'uranio è

- ▶ U
- UR
- Ur
- Np

Non è un elemento

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

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

il simbolo chimico dell'oro è

- Or
- ▶ Au
- Ar
- O

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
- ▶ ioni
- neutroni
- protoni

H₂O è la formula

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

Gli elementi chimici sono

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

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- sodio
- potassio
- ▶ magnesio
- manganese

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Chimica: strutture della materia

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Non è un elemento

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

Gli elementi chimici sono

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

Non è un elemento

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

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

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

La formula del cloruro di sodio è

- ▶ NaCl
- CoS
- SoCl
- NaSo

Le righe della tavola periodica sono dette

- ▶ periodi
- gusci
- gruppi
- strati

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- ▶ potassio
- fosforo
- kripton
- calcio

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

- protone
- numero atomico
- ▶ atomo
- nucleo

Due isotopi hanno

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 4
- 3
- 2
- ▶ 1

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
- Z
- ▶ A
- N

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

il simbolo chimico dell'azoto è

- ▶ N
- A
- Na
- Az

Il numero di atomico del neon è

- ▶ 10
- 20
- 5
- 2

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- una teoria
- un fatto
- un'ipotesi
- ▶ un modello

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

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- platino
- ▶ fosforo
- potassio
- zolfo

il simbolo chimico dell'oro è

- O
- ▶ Au
- Ar
- Or

La valenza del carbonio è

- 1
- 2
- ▶ 4
- 3

La molecola di ammoniaca contiene

- carbonio
- ▶ azoto
- ossigeno
- cloro

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

il simbolo chimico dell'idrogeno è

- ▶ H
- Id
- Hg
- I

La più piccola parte di un composto è detta

- atomo
- elemento
- formula chimica
- ▶ molecola

L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha

- 25 protoni e 25 neutroni
- 50 protoni e 50 neutroni
- 25 protoni
- ▶ 50 protoni

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

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

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
- ▶ ioni
- neutroni
- protoni

H₂O è la formula

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il ferro
- il neon
- ▶ l'uranio
- l'idrogeno

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- ▶ disposti ad angolo
- allineati
- tutti uguali
- separati

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

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

Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica

- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 48
- è la casella n° 12
- ▶ è la casella n° 24

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

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- A
- N
- T
- ▶ Z

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

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

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

È un gas nobile

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

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- ioni
- metalli
- non metalli

Le colonne della tavola periodica sono dette

- periodi
- gusci
- strati
- ▶ gruppi

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

Letteralmente la parola "particella" significa

- atomo
- ▶ piccola parte
- elemento
- sferetta

il simbolo chimico del calcio è

- CA
- Cl
- ▶ Ca
- C

È presente un legame doppio

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

Chimica: strutture della materia

In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità	Non è un elemento	È presente un legame doppio
<input type="checkbox"/> di protoni e neutroni	<input type="checkbox"/> l'ossigeno	<input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua
▶ <input type="checkbox"/> di protoni	<input type="checkbox"/> il fluoro	<input type="checkbox"/> nella molecola di idrogeno
<input type="checkbox"/> di protoni, elettroni e neutroni	▶ <input type="checkbox"/> l'acqua	<input type="checkbox"/> nella molecola di cloruro di sodio
<input type="checkbox"/> di neutroni	<input type="checkbox"/> l'arsenico	▶ <input type="checkbox"/> nella molecola di ossigeno
Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno	Non è un elemento	il simbolo chimico del carbonio è
<input type="checkbox"/> è completo	▶ <input type="checkbox"/> il bronzo	<input type="checkbox"/> CA
<input type="checkbox"/> ha più elettroni di quanti ne può contenere	<input type="checkbox"/> il piombo	<input type="checkbox"/> K
<input type="checkbox"/> è vuoto	<input type="checkbox"/> il ferro	<input type="checkbox"/> Ca
▶ <input type="checkbox"/> è parzialmente riempito di elettroni	<input type="checkbox"/> il rame	▶ <input type="checkbox"/> C
il simbolo chimico dell'elio è	Letteralmente la parola "particella" significa	Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
<input type="checkbox"/> H	<input type="checkbox"/> elemento	<input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di massa
<input type="checkbox"/> HE	▶ <input type="checkbox"/> piccola parte	▶ <input type="checkbox"/> stanno sulla stessa colonna
▶ <input type="checkbox"/> He	<input type="checkbox"/> atomo	<input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di elettroni
<input type="checkbox"/> E	<input type="checkbox"/> sferetta	<input type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> lo stesso numero di massa	<input type="checkbox"/> il ferro	<input type="checkbox"/> ioni
<input type="checkbox"/> un diverso numero di massa	▶ <input type="checkbox"/> l'uranio	<input type="checkbox"/> non metalli
▶ <input type="checkbox"/> un diverso numero atomico	<input type="checkbox"/> l'idrogeno	▶ <input type="checkbox"/> gas nobili
<input type="checkbox"/> lo stesso numero atomico	<input type="checkbox"/> il neon	<input type="checkbox"/> 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
▶ <input type="checkbox"/> mercurio	<input type="checkbox"/> è la casella n° 12	<input type="checkbox"/> neutroni
<input type="checkbox"/> elio	<input type="checkbox"/> non possiamo saperla con precisione	<input type="checkbox"/> protoni
<input type="checkbox"/> argento	▶ <input type="checkbox"/> è la casella n° 24	▶ <input type="checkbox"/> ioni
<input type="checkbox"/> idrogeno	<input type="checkbox"/> è la casella n° 48	<input type="checkbox"/> elettroni
Un elemento che ha valenza zero appartiene al	Il simbolo I rappresenta l'elemento	Le righe della tavola periodica sono dette
▶ <input type="checkbox"/> gruppo dei gas nobili	<input type="checkbox"/> bromo	<input type="checkbox"/> gusci
<input type="checkbox"/> gruppo dei non metalli	▶ <input type="checkbox"/> iodio	<input type="checkbox"/> strati
<input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalini	<input type="checkbox"/> idrogeno	▶ <input type="checkbox"/> periodi
<input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalino-terrosi	<input type="checkbox"/> iridio	<input type="checkbox"/> 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
▶ <input type="checkbox"/> atomo	<input type="checkbox"/> un'ipotesi	<input type="checkbox"/> solo gli elettroni più grandi
<input type="checkbox"/> nucleo	<input type="checkbox"/> una teoria	<input type="checkbox"/> solo gli elettroni più piccoli
<input type="checkbox"/> protone	<input type="checkbox"/> un fatto	▶ <input type="checkbox"/> solo gli elettroni più esterni
<input type="checkbox"/> numero atomico	▶ <input type="checkbox"/> un modello	<input type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> lo stesso numero di neutroni	<input type="checkbox"/> l'idrogeno	▶ <input type="checkbox"/> NaCl
▶ <input type="checkbox"/> lo stesso numero di protoni	<input type="checkbox"/> il cloro	<input type="checkbox"/> CoS
<input type="checkbox"/> lo stesso numero di protoni e di neutroni	<input type="checkbox"/> l'ossigeno	<input type="checkbox"/> NaSo
<input type="checkbox"/> diverso numero di protoni e di neutroni	▶ <input type="checkbox"/> l'elio	<input type="checkbox"/> SoCl

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 3
- 4
- 2
- ▶ 1

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- T
- N
- A
- ▶ Z

H₂O è la formula

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

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

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

La valenza dell'ossigeno è

- 1
- ▶ 2
- 3
- 4

È un gas nobile

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

il simbolo chimico del neon è

- No
- ▶ Ne
- N
- NE

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- ▶ A
- M
- Z
- N

Le colonne della tavola periodica sono dette

- periodi
- gusci
- strati
- ▶ gruppi

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica

- ▶ non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 10
- è la casella n° 20
- è la casella n° 40

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- carbonio
- ▶ azoto
- ossigeno

La più piccola parte di un composto è detta

- elemento
- formula chimica
- atomo
- ▶ molecola

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

il simbolo chimico del ferro è

- F
- Fr
- FR
- ▶ Fe

Il numero di atomico del neon è

- 5
- 2
- ▶ 10
- 20

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

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

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

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Gli elementi chimici sono

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
- tutti uguali
- allineati
- ▶ disposti ad angolo

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Chimica: strutture della materia

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
 disposti ad angolo
 tutti uguali
 allineati

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

- 2 grammi
 100 grammi
 2 chilogrammi
 mezzo chilogrammo

il simbolo chimico del fluoro è

- F
 FL
 Fl
 Fu

Le righe della tavola periodica sono dette

- periodi
 gruppi
 gusci
 strati

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il neon
 il ferro
 l'uranio
 l'idrogeno

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

È presente un legame doppio

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

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ioni
 metalli
 non metalli
 gas nobili

Non è un elemento

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

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

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- A
 Z
 T
 N

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un'ipotesi
 una teoria
 un fatto
 un modello

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 1
 2
 3
 4

Possano avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
 ioni
 neutroni
 protoni

Il numero di atomico del neon è

- 10
 2
 5
 20

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

il simbolo chimico dell'oro è

- Au
 Or
 O
 Ar

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

- nucleo
 numero atomico
 atomo
 protone

Gli elementi chimici sono

- infiniti
 una ventina
 qualche migliaio
 un centinaio

Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 12
- ▶ non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 48
- è la casella n° 24

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- NaSo
- ▶ NaCl
- SoCl

La molecola di ammoniaca contiene

- ▶ azoto
- cloro
- ossigeno
- carbonio

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

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

H₂O è la formula

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

Letteralmente la parola "particella" significa

- sferetta
- ▶ piccola parte
- elemento
- atomo

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Le colonne della tavola periodica sono dette

- ▶ gruppi
- periodi
- strati
- gusci

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- ▶ A
- M
- N
- Z

Non è un elemento

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

La più piccola parte di un composto è detta

- formula chimica
- ▶ molecola
- atomo
- elemento

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- manganese
- potassio
- ▶ magnesio
- sodio

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

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

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

Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 64
- ▶ è la casella n° 32
- è la casella n° 16
- non possiamo saperla con precisione

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- platino
- zolfo
- potassio
- ▶ fosforo

Due isotopi hanno

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

La valenza dell'azoto è

- 4
- 2
- ▶ 3
- 1

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

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

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

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

il simbolo chimico dell'ossigeno è

- ▶ O
- Ox
- Au
- OS

È un gas nobile

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

il simbolo chimico dell'uranio è

- UR
- Np
- ▶ U
- Ur

Chimica: strutture della materia

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

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

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

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- magnesio
- manganese
- sodio
- potassio

Due isotopi hanno

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

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

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

Il numero atomico viene rappresentato con 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
- Cl
- CA

Non è un elemento

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

Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica

- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 12
- è la casella n° 48
- è la casella n° 24

il simbolo chimico del carbonio è

- C
- CA
- K
- Ca

Il numero di atomico del neon è

- 2
- 20
- 10
- 5

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- disposti ad angolo
- tutti uguali
- separati
- allineati

Due atomi dello stesso elemento non possono 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

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

La valenza dell'azoto è

- 2
- 3
- 1
- 4

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- carbonio
- azoto
- ossigeno

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Non è un elemento

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono 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
- periodi
- gruppi
- gusci

Chimica: strutture della materia

Letteralmente la parola "particella" significa	È presente un legame doppio	La molecola di ammoniaca contiene
<input type="checkbox"/> atomo <input type="checkbox"/> elemento <input checked="" type="checkbox"/> piccola parte <input type="checkbox"/> sferetta	<input checked="" type="checkbox"/> nella molecola di ossigeno <input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua <input type="checkbox"/> nella molecola di cloruro di sodio <input type="checkbox"/> nella molecola di idrogeno	<input checked="" type="checkbox"/> azoto <input type="checkbox"/> cloro <input type="checkbox"/> ossigeno <input type="checkbox"/> carbonio
Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe	Le righe della tavola periodica sono dette	Non è un elemento
<input type="checkbox"/> mezzo chilogrammo <input type="checkbox"/> 100 grammi <input checked="" type="checkbox"/> 2 chilogrammi <input type="checkbox"/> 2 grammi	<input type="checkbox"/> gruppi <input type="checkbox"/> gusci <input checked="" type="checkbox"/> periodi <input type="checkbox"/> strati	<input type="checkbox"/> l'ossigeno <input checked="" type="checkbox"/> l'acqua <input type="checkbox"/> l'arsenico <input type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> di protoni e neutroni <input type="checkbox"/> di protoni, elettroni e neutroni <input checked="" type="checkbox"/> di protoni <input type="checkbox"/> di neutroni	<input type="checkbox"/> 44 protoni e 44 neutroni <input checked="" type="checkbox"/> 88 protoni <input type="checkbox"/> 44 protoni <input type="checkbox"/> 88 protoni e 88 neutroni	<input type="checkbox"/> strati <input checked="" type="checkbox"/> gruppi <input type="checkbox"/> periodi <input type="checkbox"/> gusci
Il numero di atomico del neon è	Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica	Due isotopi hanno
<input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 20 <input type="checkbox"/> 5 <input checked="" type="checkbox"/> 10	<input type="checkbox"/> non possiamo saperla con precisione <input type="checkbox"/> è la casella n° 16 <input type="checkbox"/> è la casella n° 64 <input checked="" type="checkbox"/> è la casella n° 32	<input checked="" type="checkbox"/> lo stesso numero di protoni <input type="checkbox"/> diverso numero di protoni e di neutroni <input type="checkbox"/> lo stesso numero di neutroni <input type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> protoni e neutroni in ugual numero <input type="checkbox"/> molti più protoni che neutroni <input checked="" type="checkbox"/> protoni e neutroni in quantità simile <input type="checkbox"/> molti più neutroni che protoni	<input type="checkbox"/> elettroni <input type="checkbox"/> neutroni <input type="checkbox"/> protoni <input checked="" type="checkbox"/> ioni	<input type="checkbox"/> Ar <input type="checkbox"/> Au <input checked="" type="checkbox"/> Ag <input type="checkbox"/> 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
<input checked="" type="checkbox"/> atomo <input type="checkbox"/> protone <input type="checkbox"/> numero atomico <input type="checkbox"/> nucleo	<input type="checkbox"/> CoS <input type="checkbox"/> SoCl <input type="checkbox"/> NaSo <input checked="" type="checkbox"/> NaCl	<input type="checkbox"/> l'idrogeno <input type="checkbox"/> il ferro <input type="checkbox"/> l'azoto <input checked="" type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> allineati <input type="checkbox"/> tutti uguali <input checked="" type="checkbox"/> disposti ad angolo <input type="checkbox"/> separati	<input type="checkbox"/> il cloro <input type="checkbox"/> l'ossigeno <input checked="" type="checkbox"/> l'elio <input type="checkbox"/> l'idrogeno	<input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 4 <input type="checkbox"/> 2 <input checked="" type="checkbox"/> 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
<input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di elettroni <input type="checkbox"/> stanno sulla stessa riga <input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di massa <input checked="" type="checkbox"/> stanno sulla stessa colonna	<input type="checkbox"/> un fatto <input type="checkbox"/> un'ipotesi <input checked="" type="checkbox"/> un modello <input type="checkbox"/> una teoria	<input checked="" type="checkbox"/> gas nobili <input type="checkbox"/> non metalli <input type="checkbox"/> ioni <input type="checkbox"/> metalli

il simbolo chimico del ferro è

- F
- ▶ Fe
- FR
- Fr

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- Z
- ▶ A
- N
- M

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

H₂O è la formula

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

Il simbolo Hg rappresenta l'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
- 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
- sono esattamente della stessa quantità
- sono circa della stessa quantità
- i secondi sono molti più dei primi

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- potassio
- ▶ fosforo
- platino
- zolfo

Se un atomo ha numero di massa 28, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 56
- è la casella n° 28
- è la casella n° 14
- ▶ non possiamo saperla con precisione

il simbolo chimico del carbonio è

- CA
- K
- Ca
- ▶ C

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo 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
- ▶ gruppo dei gas nobili
- gruppo dei metalli alcalino-terrosi
- gruppo dei metalli alcalini

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- ▶ Z
- A
- N
- T

Non è un elemento

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

Gli elementi chimici sono

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

La valenza dell'ossigeno è

- 4
- ▶ 2
- 3
- 1

I gas nobili sono chiamati così perché

- 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
- l'idrogeno
- ▶ l'uranio
- il ferro

Chimica: strutture della materia

- Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
- allineati
 - ▶ disposti ad angolo
 - separati
 - tutti uguali
- il simbolo chimico del neon è
- No
 - NE
 - ▶ Ne
 - N
- In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
- di neutroni
 - di protoni, elettroni e neutroni
 - ▶ di protoni
 - di protoni e neutroni
- È presente un legame doppio
- nella molecola di cloruro di sodio
 - nella molecola di idrogeno
 - nella molecola d'acqua
 - ▶ nella molecola di ossigeno
- Un elemento che ha valenza zero appartiene al
- ▶ gruppo dei gas nobili
 - gruppo dei metalli alcalini
 - gruppo dei non metalli
 - gruppo dei metalli alcalino-terrosi
- È un gas nobile
- l'idrogeno
 - l'ossigeno
 - l'azoto
 - ▶ il neon
- In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
- ▶ l'elio
 - il cloro
 - l'ossigeno
 - l'idrogeno
- La formula del cloruro di sodio è
- CoS
 - ▶ NaCl
 - NaSo
 - SoCl
- Letteralmente la parola "particella" significa
- elemento
 - ▶ piccola parte
 - atomo
 - sferetta
- Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
- ▶ è parzialmente riempito di elettroni
 - è completo
 - è vuoto
 - ha più elettroni di quanti ne può contenere
- Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
- i metalli
 - ▶ i gas nobili
 - gli elementi gassosi
 - i non metalli
- La più piccola parte di un composto è detta
- formula chimica
 - atomo
 - elemento
 - ▶ molecola
- Il numero di atomico del neon è
- 5
 - 20
 - 2
 - ▶ 10
- Non è un elemento
- l'ossigeno
 - il fluoro
 - l'arsenico
 - ▶ l'acqua
- Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
- un diverso numero di massa
 - lo stesso numero di massa
 - lo stesso numero atomico
 - ▶ un diverso numero atomico
- Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
- T
 - A
 - N
 - ▶ Z
- Non è un elemento
- il rame
 - il ferro
 - ▶ il bronzo
 - il piombo
- La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
- ▶ un modello
 - un'ipotesi
 - una teoria
 - un fatto
- Se un atomo ha numero di massa 40, la sua posizione nella tavola periodica
- è la casella n° 80
 - è la casella n° 40
 - è la casella n° 20
 - ▶ non possiamo saperla con precisione
- Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
- ▶ A
 - M
 - N
 - Z
- Gli atomi degli elementi più leggeri hanno
- molti più protoni che neutroni
 - protoni e neutroni in ugual numero
 - molti più neutroni che protoni
 - ▶ protoni e neutroni in quantità simile
- Due isotopi hanno
- ▶ lo stesso numero di protoni
 - lo stesso numero di protoni e di neutroni
 - diverso numero di protoni e di neutroni
 - lo stesso numero di neutroni
- La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
- ▶ atomo
 - protone
 - nucleo
 - numero atomico
- L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha
- ▶ 22 protoni
 - 11 protoni
 - 22 protoni e 22 neutroni
 - 11 protoni e 11 neutroni

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

Chimica: strutture della materia

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

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

il simbolo chimico dell'argento è

- A
- Au
- Ar
- ▶ Ag

Letteralmente la parola "particella" significa

- ▶ piccola parte
- elemento
- sferetta
- atomo

Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica

- ▶ è la casella n° 24
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 48
- è la casella n° 12

Il numero di atomico del neon è

- 20
- 2
- ▶ 10
- 5

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un fatto
- una teoria
- ▶ un modello
- un'ipotesi

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- zolfo
- ▶ fosforo
- potassio
- platino

La molecola di ammoniaca contiene

- carbonio
- cloro
- ▶ azoto
- ossigeno

il simbolo chimico dell'azoto è

- Az
- ▶ N
- A
- 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
- qualche migliaio
- infiniti
- una ventina

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 40
- è la casella n° 20
- è la casella n° 10
- ▶ non possiamo saperla con precisione

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- non metalli
- ioni
- metalli

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- protoni
- elettroni
- neutroni
- ▶ ioni

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- N
- A
- ▶ Z
- T

H₂O è la formula

- dell'anidride carbonica
- dell'ossigeno
- ▶ dell'acqua
- 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
- elemento
- formula chimica
- ▶ molecola

Chimica: strutture della materia

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

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

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

Due isotopi hanno

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- strati
- gruppi
- periodi
- gusci

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

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

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

il simbolo chimico del sodio è

- Na
- So
- S
- N

Se un atomo ha numero di massa 32, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 32
- è la casella n° 64
- è la casella n° 16
- non possiamo saperla con precisione

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- una teoria
- un fatto
- un modello
- un'ipotesi

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

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Il numero atomico dell'idrogeno è

- 1
- 2
- 4
- 3

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- N
- T
- A
- Z

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- tutti uguali
- disposti ad angolo
- separati
- allineati

il simbolo chimico del neon è

- No
- NE
- N
- Ne

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
- A
- Z
- N

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- neutroni
- elettroni
- protoni
- ioni

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- SoCl
- NaSo
- NaCl

Il simbolo Hg rappresenta l'elemento

- argento
- elio
- mercurio
- idrogeno

Un esempio di legame ionico si ha

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- l'idrogeno
- il neon
- l'uranio
- il ferro

Non è un elemento

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Chimica: strutture della materia

- Un elemento che ha valenza uno appartiene al
- gruppo dei non metalli
 - gruppo dei metalli alcalino-terrosi
 - ▶ gruppo dei metalli alcalini
 - gruppo dei gas nobili
- Le righe della tavola periodica sono dette
- gruppi
 - strati
 - ▶ periodi
 - gusci
- Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
- mezzo chilogrammo
 - 100 grammi
 - ▶ 2 chilogrammi
 - 2 grammi
- Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
- hanno lo stesso numero di massa
 - stanno sulla stessa riga
 - hanno lo stesso numero di elettroni
 - ▶ stanno sulla stessa colonna
- Due isotopi hanno
- diverso numero di protoni e di neutroni
 - lo stesso numero di protoni e di neutroni
 - lo stesso numero di neutroni
 - ▶ lo stesso numero di protoni
- Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica
- ▶ non possiamo saperla con precisione
 - è la casella n° 12
 - è la casella n° 48
 - è la casella n° 24
- Non è un elemento
- ▶ l'acqua
 - il fluoro
 - l'ossigeno
 - l'arsenico
- Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
- elettroni
 - ▶ ioni
 - protoni
 - neutroni
- Non è un elemento
- ▶ il bronzo
 - il rame
 - il piombo
 - il ferro
- La più piccola parte di un composto è detta
- ▶ molecola
 - elemento
 - formula chimica
 - atomo
- La formula del cloruro di sodio è
- ▶ NaCl
 - SoCl
 - NaSo
 - CoS
- Un esempio di legame ionico si ha
- nella molecola d'acqua
 - nella molecola di cloro
 - ▶ nel cloruro di sodio
 - nell'atomo di sodio
- La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta
- protone
 - nucleo
 - ▶ atomo
 - numero atomico
- Le colonne della tavola periodica sono dette
- strati
 - gusci
 - periodi
 - ▶ gruppi
- La valenza dell'ossigeno è
- 4
 - 3
 - ▶ 2
 - 1
- L'elemento numero 80 è il mercurio, questo significa che ha
- 40 protoni
 - 80 protoni e 80 neutroni
 - ▶ 80 protoni
 - 40 protoni e 40 neutroni
- È presente un legame doppio
- nella molecola di cloruro di sodio
 - nella molecola di idrogeno
 - ▶ nella molecola di ossigeno
 - nella molecola d'acqua
- Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
- gli elementi gassosi
 - i metalli
 - i non metalli
 - ▶ i gas nobili
- Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
- l'idrogeno
 - ▶ l'uranio
 - il neon
 - il ferro
- I gas nobili sono chiamati così perché
- ▶ non si legano con altri atomi
 - sono rari
 - sono molto reattivi
 - sono preziosi
- La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
- ▶ un modello
 - un fatto
 - una teoria
 - un'ipotesi
- In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
- di protoni e neutroni
 - di protoni, elettroni e neutroni
 - di neutroni
 - ▶ di protoni
- L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
- il ferro
 - ▶ il silicio
 - l'azoto
 - l'idrogeno
- Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
- A
 - T
 - ▶ Z
 - N

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- carbonio
- ossigeno
- ▶ azoto

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- sodio
- silicio
- potassio
- ▶ zolfo

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

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

H₂O è la formula

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

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

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
- Z
- N
- ▶ A

Letteralmente la parola "particella" significa

- elemento
- ▶ piccola parte
- sferetta
- atomo

Gli elementi chimici sono

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- ▶ 1
- 2
- 4
- 3

il simbolo chimico del litio è

- L
- LI
- LT
- ▶ Li

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

il simbolo chimico dell'ossigeno è

- ▶ O
- OS
- Au
- Ox

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- potassio
- ▶ fosforo
- platino
- zolfo

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- allineati
- separati
- ▶ disposti ad angolo
- tutti uguali

il simbolo chimico dell'azoto è

- Na
- A
- Az
- ▶ N

il simbolo chimico dell'argento è

- Au
- A
- Ar
- ▶ Ag

Il numero di atomico del neon è

- 2
- 20
- ▶ 10
- 5

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- metalli
- ioni
- non metalli

Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 16
- ▶ è la casella n° 32
- è la casella n° 64
- non possiamo saperla con precisione

È un gas nobile

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

Chimica: strutture della materia

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

il simbolo chimico del carbonio è

- K
- CA
- Ca
- ▶ C

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Le colonne della tavola periodica sono dette

- gusci
- strati
- ▶ gruppi
- periodi

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
- neutroni
- protoni
- ▶ ioni

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
- ▶ A
- Z
- N

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Il numero atomico del neon è

- ▶ 10
- 20
- 5
- 2

Il simbolo I rappresenta l'elemento

- idrogeno
- bromo
- iridio
- ▶ iodio

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un fatto
- una teoria
- un'ipotesi
- ▶ un modello

il simbolo chimico dell'argento è

- ▶ Ag
- A
- Au
- Ar

H₂O è la formula

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

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

- nucleo
- ▶ atomo
- numero atomico
- protone

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

La formula del cloruro di sodio è

- SoCl
- ▶ NaCl
- NaSo
- CoS

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

il simbolo chimico dell'oro è

- O
- Ar
- ▶ Au
- Or

Non è un elemento

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

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- ossigeno
- carbonio
- ▶ azoto

Il simbolo Hg rappresenta l'elemento

- elio
- idrogeno
- ▶ mercurio
- argento

Due isotopi hanno

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

È un gas nobile

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- tutti uguali
- ▶ disposti ad angolo
- separati
- allineati

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

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

Chimica: strutture della materia

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

il simbolo chimico dell'uranio è

- U
- Np
- UR
- Ur

È un gas nobile

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

il simbolo chimico dell'azoto è

- N
- Na
- A
- Az

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- NaSo
- NaCl
- SoCl

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

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

Non è un elemento

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

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Il numero atomico dell'idrogeno è

- 1
- 4
- 3
- 2

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

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

È presente un legame doppio

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- Z
- M
- A
- N

La molecola di ammoniaca contiene

- ossigeno
- carbonio
- azoto
- cloro

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

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

- atomo
- numero atomico
- protone
- nucleo

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- A
- T
- N
- Z

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Gli elementi chimici sono

- infiniti
- una ventina
- un centinaio
- qualche migliaio

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- l'uranio
- l'idrogeno
- il ferro
- il neon

Non è un elemento

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- una teoria
- un'ipotesi
- un modello
- un fatto

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

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- disposti ad angolo
- allineati
- separati
- tutti uguali

Un esempio di legame ionico si ha

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

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Il numero di atomico del neon è

- 2
- 5
- ▶ 10
- 20

Il simbolo Hg rappresenta l'elemento

- idrogeno
- argento
- elio
- ▶ mercurio

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- 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
- atomo
- ▶ piccola parte
- sferetta

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Le colonne della tavola periodica sono dette

- strati
- periodi
- gusci
- ▶ gruppi

La più piccola parte di un composto è detta

- atomo
- elemento
- formula chimica
- ▶ molecola

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
- ▶ ioni
- protoni
- neutroni

H₂O 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 neutroni
- lo stesso numero di protoni e di neutroni
- ▶ lo stesso numero di protoni

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- non metalli
- metalli
- ioni

il simbolo chimico del sodio è

- N
- So
- ▶ Na
- S

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

L'elemento numero 28 è il nichel, questo significa che ha

- 14 protoni e 14 neutroni
- ▶ 28 protoni
- 14 protoni
- 28 protoni e 28 neutroni

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

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

Se un atomo ha numero di massa 28, la sua 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
- gusci

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Chimica: strutture della materia

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- zolfo
 fosforo
 potassio
 platino

Se un atomo ha numero di massa 24, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 48
 non possiamo saperla con precisione
 è la casella n° 12
 è la casella n° 24

Un esempio di legame ionico si ha

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

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

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

La formula del cloruro di sodio è

- NaCl
 NaSo
 CoS
 SoCl

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- T
 A
 Z
 N

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- periodi
 gruppi
 strati
 gusci

il simbolo chimico dell'azoto è

- Az
 Na
 N
 A

Non è un elemento

- il bronzo
 il ferro
 il piombo
 il rame

È presente un legame doppio

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Il simbolo I rappresenta l'elemento

- bromo
 iridio
 iodio
 idrogeno

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- metalli
 ioni
 gas nobili
 non metalli

Gli elementi chimici sono

- una ventina
 qualche migliaio
 infiniti
 un centinaio

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

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

H₂O è la formula

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

Non è un elemento

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

La valenza del carbonio è

- 3
 4
 1
 2

il simbolo chimico del sodio è

- So
 S
 N
 Na

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

- mezzo chilogrammo
 2 grammi
 2 chilogrammi
 100 grammi

Letteralmente la parola "particella" significa

- elemento
 sferetta
 piccola parte
 atomo

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

Chimica: strutture della materia

Non è un elemento

- il rame
 il bronzo
 il ferro
 il piombo

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
 A
 Z
 N

È un gas nobile

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

Il simbolo Hg rappresenta l'elemento

- mercurio
 argento
 idrogeno
 elio

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

La molecola di ammoniaca contiene

- azoto
 cloro
 ossigeno
 carbonio

Non è un elemento

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

Se un atomo ha numero di massa 32, la sua posizione nella tavola periodica

- non possiamo saperla con precisione
 è la casella n° 64
 è la casella n° 16
 è la casella n° 32

L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha

- 88 protoni e 88 neutroni
 88 protoni
 44 protoni
 44 protoni e 44 neutroni

Gli elementi chimici sono

- una ventina
 un centinaio
 qualche migliaio
 infiniti

il simbolo chimico dell'idrogeno è

- Hg
 Id
 I
 H

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- gusci
 strati
 periodi
 gruppi

La valenza del carbonio è

- 3
 2
 1
 4

Letteralmente la parola "particella" significa

- atomo
 elemento
 piccola parte
 sferetta

È presente un legame doppio

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

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- fosforo
 kripton
 potassio
 calcio

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
 allineati
 disposti ad angolo
 tutti uguali

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- l'uranio
 il neon
 il ferro
 l'idrogeno

Un esempio di legame ionico si ha

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

il simbolo chimico dell'oro è

- Or
 O
 Ar
 Au

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
 ioni
 protoni
 neutroni

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

La formula del cloruro di sodio è

- NaSo
- CoS
- SoCl
- ▶ NaCl

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

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Il numero di atomico del neon è

- 2
- ▶ 10
- 5
- 20

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

- nucleo
- protone
- ▶ atomo
- numero atomico

il simbolo chimico dell'ossigeno è

- OS
- Au
- ▶ O
- Ox

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

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

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

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Due isotopi hanno

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

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

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

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

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

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- N
- ▶ Z
- A
- T

H₂O è la formula

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Le colonne della tavola periodica sono dette

- strati
- ▶ gruppi
- periodi
- gusci

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- non metalli
- ioni
- metalli

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- ▶ 1
- 2
- 3
- 4

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

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un fatto
- ▶ un modello
- una teoria
- un'ipotesi

La più piccola parte di un composto è detta

- elemento
- formula chimica
- atomo
- ▶ molecola

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

il simbolo chimico del fluoro è

- Fl
- ▶ F
- FL
- Fu

Chimica: strutture della materia

<p>Non è un elemento</p> <p><input type="checkbox"/> il fluoro</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> l'acqua</p> <p><input type="checkbox"/> l'arsenico</p> <p><input type="checkbox"/> l'ossigeno</p>	<p>Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 10</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 20</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 40</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> non possiamo saperla con precisione</p>	<p>In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità</p> <p><input type="checkbox"/> di protoni, elettroni e neutroni</p> <p><input type="checkbox"/> di neutroni</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> di protoni</p> <p><input type="checkbox"/> di protoni e neutroni</p>
<p>H₂O è la formula</p> <p><input type="checkbox"/> dell'anidride carbonica</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> dell'acqua</p> <p><input type="checkbox"/> dell'idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> dell'ossigeno</p>	<p>Il numero atomico viene rappresentato con la lettera</p> <p><input type="checkbox"/> A</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> Z</p> <p><input type="checkbox"/> T</p>	<p>il simbolo chimico dell'alluminio è</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> Al</p> <p><input type="checkbox"/> A</p> <p><input type="checkbox"/> AL</p> <p><input type="checkbox"/> Au</p>
<p>La molecola di ammoniaca contiene</p> <p><input type="checkbox"/> carbonio</p> <p><input type="checkbox"/> cloro</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> azoto</p> <p><input type="checkbox"/> ossigeno</p>	<p>Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> 2 chilogrammi</p> <p><input type="checkbox"/> mezzo chilogrammo</p> <p><input type="checkbox"/> 100 grammi</p> <p><input type="checkbox"/> 2 grammi</p>	<p>L'elemento numero 56 è il bario, questo significa che ha</p> <p><input type="checkbox"/> 56 protoni e 56 neutroni</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> 56 protoni</p> <p><input type="checkbox"/> 28 protoni</p> <p><input type="checkbox"/> 28 protoni e 28 neutroni</p>
<p>Un elemento che ha valenza uno appartiene al</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalini</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalino-terrosi</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei gas nobili</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei non metalli</p>	<p>Gli atomi degli elementi più leggeri hanno</p> <p><input type="checkbox"/> molti più protoni che neutroni</p> <p><input type="checkbox"/> molti più neutroni che protoni</p> <p><input type="checkbox"/> protoni e neutroni in ugual numero</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> protoni e neutroni in quantità simile</p>	<p>In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole</p> <p><input type="checkbox"/> l'ossigeno</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> l'elio</p> <p><input type="checkbox"/> l'idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> il cloro</p>
<p>Le righe della tavola periodica sono dette</p> <p><input type="checkbox"/> strati</p> <p><input type="checkbox"/> gusci</p> <p><input type="checkbox"/> gruppi</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> periodi</p>	<p>La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di</p> <p><input type="checkbox"/> un'ipotesi</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> un modello</p> <p><input type="checkbox"/> un fatto</p> <p><input type="checkbox"/> una teoria</p>	<p>È un gas nobile</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> il neon</p> <p><input type="checkbox"/> l'ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> l'azoto</p> <p><input type="checkbox"/> l'idrogeno</p>
<p>Un elemento che ha valenza zero appartiene al</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei non metalli</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalino-terrosi</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalini</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> gruppo dei gas nobili</p>	<p>Hanno il guscio elettronico esterno completo</p> <p><input type="checkbox"/> non metalli</p> <p><input type="checkbox"/> ioni</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> gas nobili</p> <p><input type="checkbox"/> metalli</p>	<p>La formula del cloruro di sodio è</p> <p><input type="checkbox"/> CoS</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> NaCl</p> <p><input type="checkbox"/> SoCl</p> <p><input type="checkbox"/> NaSo</p>
<p>I gas nobili sono chiamati così perché</p> <p><input type="checkbox"/> sono rari</p> <p><input type="checkbox"/> sono preziosi</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> non si legano con altri atomi</p> <p><input type="checkbox"/> sono molto reattivi</p>	<p>il simbolo chimico del ferro è</p> <p><input type="checkbox"/> FR</p> <p><input type="checkbox"/> F</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> Fe</p> <p><input type="checkbox"/> Fr</p>	<p>Il numero di massa viene rappresentato con la lettera</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p><input type="checkbox"/> Z</p> <p><input type="checkbox"/> M</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> A</p>
<p>È presente un legame doppio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di cloruro di sodio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> nella molecola di ossigeno</p>	<p>Letteralmente la parola "particella" significa</p> <p><input type="checkbox"/> sferetta</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> piccola parte</p> <p><input type="checkbox"/> elemento</p> <p><input type="checkbox"/> atomo</p>	<p>Gli elementi chimici sono</p> <p><input type="checkbox"/> una ventina</p> <p><input type="checkbox"/> qualche migliaio</p> <p>▶ <input type="checkbox"/> un centinaio</p> <p><input type="checkbox"/> infiniti</p>

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

Non è un elemento

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

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono 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
- lo stesso numero di neutroni
- diverso numero di protoni e di neutroni
- ▶ lo stesso numero di protoni

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

il simbolo chimico dell'azoto è

- A
- Az
- ▶ N
- Na

Un esempio di legame ionico si ha

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

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

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

La valenza del carbonio 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

- ▶ 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
- ▶ molecola
- elemento
- atomo

Il simbolo I rappresenta l'elemento

- bromo
- idrogeno
- iridio
- ▶ iodio

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- ▶ magnesio
- potassio
- manganese
- sodio

Le colonne della tavola periodica sono dette

- ▶ gruppi
- gusci
- strati
- periodi

Il numero di atomico del neon è

- 20
- 5
- ▶ 10
- 2

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- ▶ 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
- N
- S
- So

Chimica: strutture della materia

<p>il simbolo chimico dell'idrogeno è</p> <p><input type="checkbox"/> Id</p> <p><input type="checkbox"/> Hg</p> <p>► <input type="checkbox"/> H</p> <p><input type="checkbox"/> I</p>	<p>Se un atomo ha numero atomico 44, la sua posizione nella tavola periodica</p> <p><input type="checkbox"/> non possiamo saperla con precisione</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 88</p> <p>► <input type="checkbox"/> è la casella n° 44</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 22</p>	<p>Il numero di massa viene rappresentato con la lettera</p> <p><input type="checkbox"/> Z</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p><input type="checkbox"/> M</p> <p>► <input type="checkbox"/> A</p>
<p>H₂O è la formula</p> <p><input type="checkbox"/> dell'ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> dell'anidride carbonica</p> <p>► <input type="checkbox"/> dell'acqua</p> <p><input type="checkbox"/> dell'idrogeno</p>	<p>È presente un legame doppio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di cloruro di sodio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua</p> <p>► <input type="checkbox"/> nella molecola di ossigeno</p>	<p>Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno</p> <p>► <input type="checkbox"/> è parzialmente riempito di elettroni</p> <p><input type="checkbox"/> ha più elettroni di quanti ne può contenere</p> <p><input type="checkbox"/> è vuoto</p> <p><input type="checkbox"/> è completo</p>
<p>La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di</p> <p><input type="checkbox"/> un'ipotesi</p> <p>► <input type="checkbox"/> un modello</p> <p><input type="checkbox"/> una teoria</p> <p><input type="checkbox"/> un fatto</p>	<p>il simbolo chimico del sodio è</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p><input type="checkbox"/> S</p> <p><input type="checkbox"/> So</p> <p>► <input type="checkbox"/> Na</p>	<p>Il numero atomico viene rappresentato con la lettera</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p><input type="checkbox"/> T</p> <p><input type="checkbox"/> A</p> <p>► <input type="checkbox"/> Z</p>
<p>L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è</p> <p><input type="checkbox"/> l'azoto</p> <p>► <input type="checkbox"/> il silicio</p> <p><input type="checkbox"/> l'idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> il ferro</p>	<p>Un elemento che ha valenza uno appartiene al</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalino-terrosi</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei non metalli</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei gas nobili</p> <p>► <input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalini</p>	<p>In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole</p> <p><input type="checkbox"/> l'idrogeno</p> <p>► <input type="checkbox"/> l'elio</p> <p><input type="checkbox"/> l'ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> il cloro</p>
<p>Il numero di atomico dell'idrogeno è</p> <p>► <input type="checkbox"/> 1</p> <p><input type="checkbox"/> 2</p> <p><input type="checkbox"/> 4</p> <p><input type="checkbox"/> 3</p>	<p>In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità</p> <p><input type="checkbox"/> di protoni, elettroni e neutroni</p> <p><input type="checkbox"/> di protoni e neutroni</p> <p><input type="checkbox"/> di neutroni</p> <p>► <input type="checkbox"/> di protoni</p>	<p>Hanno il guscio elettronico esterno completo</p> <p>► <input type="checkbox"/> gas nobili</p> <p><input type="checkbox"/> non metalli</p> <p><input type="checkbox"/> metalli</p> <p><input type="checkbox"/> ioni</p>
<p>Le righe della tavola periodica sono dette</p> <p><input type="checkbox"/> gruppi</p> <p><input type="checkbox"/> strati</p> <p>► <input type="checkbox"/> periodi</p> <p><input type="checkbox"/> gusci</p>	<p>Un elemento che ha valenza zero appartiene al</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalino-terrosi</p> <p>► <input type="checkbox"/> gruppo dei gas nobili</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei metalli alcalini</p> <p><input type="checkbox"/> gruppo dei non metalli</p>	<p>Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica</p> <p><input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di massa</p> <p>► <input type="checkbox"/> stanno sulla stessa colonna</p> <p><input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di elettroni</p> <p><input type="checkbox"/> stanno sulla stessa riga</p>
<p>Il simbolo Hg rappresenta l'elemento</p> <p><input type="checkbox"/> idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> argento</p> <p><input type="checkbox"/> elio</p> <p>► <input type="checkbox"/> mercurio</p>	<p>il simbolo chimico del ferro è</p> <p><input type="checkbox"/> F</p> <p>► <input type="checkbox"/> Fe</p> <p><input type="checkbox"/> FR</p> <p><input type="checkbox"/> Fr</p>	<p>Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti</p> <p><input type="checkbox"/> gli elementi gassosi</p> <p>► <input type="checkbox"/> i gas nobili</p> <p><input type="checkbox"/> i non metalli</p> <p><input type="checkbox"/> i metalli</p>
<p>Le colonne della tavola periodica sono dette</p> <p>► <input type="checkbox"/> gruppi</p> <p><input type="checkbox"/> gusci</p> <p><input type="checkbox"/> strati</p> <p><input type="checkbox"/> periodi</p>	<p>Nella molecola d'acqua i tre atomi sono</p> <p><input type="checkbox"/> allineati</p> <p><input type="checkbox"/> tutti uguali</p> <p>► <input type="checkbox"/> disposti ad angolo</p> <p><input type="checkbox"/> separati</p>	<p>Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere</p> <p><input type="checkbox"/> lo stesso numero atomico</p> <p><input type="checkbox"/> un diverso numero di massa</p> <p>► <input type="checkbox"/> un diverso numero atomico</p> <p><input type="checkbox"/> lo stesso numero di massa</p>

<p>Non è un elemento</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> il fluoro <input type="checkbox"/> l'arsenico ▶ <input type="checkbox"/> l'acqua <input type="checkbox"/> l'ossigeno 	<p>L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 88 protoni e 88 neutroni <input type="checkbox"/> 44 protoni ▶ <input type="checkbox"/> 88 protoni <input type="checkbox"/> 44 protoni e 44 neutroni 	<p>Letteralmente la parola "particella" significa</p> <ul style="list-style-type: none"> ▶ <input type="checkbox"/> piccola parte <input type="checkbox"/> sferetta <input type="checkbox"/> elemento <input type="checkbox"/> atomo
<p>Il simbolo S rappresenta l'elemento</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> silicio <input type="checkbox"/> potassio ▶ <input type="checkbox"/> zolfo <input type="checkbox"/> sodio 	<p>Non è un elemento</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> il ferro <input type="checkbox"/> il rame ▶ <input type="checkbox"/> il bronzo <input type="checkbox"/> il piombo 	<p>La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> numero atomico ▶ <input type="checkbox"/> atomo <input type="checkbox"/> protone <input type="checkbox"/> nucleo
<p>Due isotopi hanno</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> lo stesso numero di neutroni <input type="checkbox"/> lo stesso numero di protoni e di neutroni ▶ <input type="checkbox"/> lo stesso numero di protoni <input type="checkbox"/> diverso numero di protoni e di neutroni 	<p>Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sono circa della stessa quantità <input type="checkbox"/> i secondi sono molti più dei primi ▶ <input type="checkbox"/> i primi sono molti di più dei secondi <input type="checkbox"/> sono esattamente della stessa quantità 	<p>La formula del cloruro di sodio è</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> NaSo ▶ <input type="checkbox"/> NaCl <input type="checkbox"/> SoCl <input type="checkbox"/> CoS
<p>Gli atomi degli elementi più leggeri hanno</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> molti più neutroni che protoni <input type="checkbox"/> molti più protoni che neutroni ▶ <input type="checkbox"/> protoni e neutroni in quantità simile <input type="checkbox"/> protoni e neutroni in ugual numero 	<p>il simbolo chimico dell'azoto è</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Na ▶ <input type="checkbox"/> N <input type="checkbox"/> A <input type="checkbox"/> Az 	<p>La valenza dell'ossigeno è</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 3 <input type="checkbox"/> 1 <input type="checkbox"/> 4 ▶ <input type="checkbox"/> 2
<p>I gas nobili sono chiamati così perché</p> <ul style="list-style-type: none"> ▶ <input type="checkbox"/> non si legano con altri atomi <input type="checkbox"/> sono rari <input type="checkbox"/> sono molto reattivi <input type="checkbox"/> sono preziosi 	<p>Gli elementi chimici sono</p> <ul style="list-style-type: none"> ▶ <input type="checkbox"/> un centinaio <input type="checkbox"/> una ventina <input type="checkbox"/> infiniti <input type="checkbox"/> qualche migliaio 	<p>Un esempio di legame ionico si ha</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> nell'atomo di sodio ▶ <input type="checkbox"/> nel cloruro di sodio <input type="checkbox"/> nella molecola di cloro <input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua
<p>È un gas nobile</p> <ul style="list-style-type: none"> ▶ <input type="checkbox"/> il neon <input type="checkbox"/> l'ossigeno <input type="checkbox"/> l'idrogeno <input type="checkbox"/> l'azoto 	<p>Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> solo gli elettroni più piccoli <input type="checkbox"/> solo gli elettroni più grandi <input type="checkbox"/> solo gli elettroni più interni ▶ <input type="checkbox"/> solo gli elettroni più esterni 	<p>Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> elettroni ▶ <input type="checkbox"/> ioni <input type="checkbox"/> neutroni <input type="checkbox"/> protoni
<p>Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> è la casella n° 20 <input type="checkbox"/> è la casella n° 40 ▶ <input type="checkbox"/> non possiamo saperla con precisione <input type="checkbox"/> è la casella n° 10 	<p>La più piccola parte di un composto è detta</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> elemento ▶ <input type="checkbox"/> molecola <input type="checkbox"/> formula chimica <input type="checkbox"/> atomo 	<p>La molecola di ammoniaca contiene</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ossigeno <input type="checkbox"/> cloro <input type="checkbox"/> carbonio ▶ <input type="checkbox"/> azoto
<p>Il numero di atomico del neon è</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 5 <input type="checkbox"/> 2 <input type="checkbox"/> 20 ▶ <input type="checkbox"/> 10 	<p>Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> 2 grammi <input type="checkbox"/> mezzo chilogrammo ▶ <input type="checkbox"/> 2 chilogrammi <input type="checkbox"/> 100 grammi 	<p>Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> il ferro <input type="checkbox"/> l'idrogeno <input type="checkbox"/> il neon ▶ <input type="checkbox"/> l'uranio

Chimica: strutture della materia

il simbolo chimico del litio è

- LT
 L
 Li
 LI

È un gas nobile

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

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
 Z
 N
 A

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

- il silicio
 il ferro
 l'idrogeno
 l'azoto

La più piccola parte di un composto è detta

- atomo
 formula chimica
 elemento
 molecola

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
 ossigeno
 azoto
 carbonio

Le righe della tavola periodica sono dette

- periodi
 gusci
 strati
 gruppi

il simbolo chimico dell'argento è

- A
 Au
 Ag
 Ar

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

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

La valenza dell'azoto è

- 2
 4
 3
 1

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- Z
 A
 N
 T

Gli elementi chimici sono

- infiniti
 una ventina
 qualche migliaio
 un centinaio

Non è un elemento

- il rame
 il piombo
 il ferro
 il bronzo

L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha

- 11 protoni
 22 protoni e 22 neutroni
 22 protoni
 11 protoni e 11 neutroni

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

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 3
 1
 4
 2

Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 12
 è la casella n° 24
 è la casella n° 48
 non possiamo saperla con precisione

I gas nobili sono chiamati così perché

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

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

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ioni
 metalli
 gas nobili
 non metalli

Letteralmente la parola "particella" significa

- elemento
 atomo
 sferetta
 piccola parte

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

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

La formula del cloruro di sodio è

- ▶ NaCl
- CoS
- SoCl
- NaSo

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

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

- nucleo
- numero atomico
- protone
- ▶ atomo

È presente un legame doppio

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

H₂O è la formula

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- potassio
- sodio
- silicio
- ▶ zolfo

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- tutti uguali
- allineati
- ▶ disposti ad angolo
- separati

il simbolo chimico del cloro è

- C
- ▶ Cl
- Co
- CO

Le colonne della tavola periodica sono dette

- ▶ gruppi
- gusci
- strati
- periodi

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- ▶ l'uranio
- l'idrogeno
- il ferro
- il neon

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- ▶ ioni
- elettroni
- neutroni
- protoni

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- potassio
- manganese
- ▶ magnesio
- sodio

il simbolo chimico del calcio è

- ▶ Ca
- CA
- Cl
- C

Due isotopi hanno

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Non è un elemento

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

Il numero di atomico del neon è

- 2
- 20
- 5
- ▶ 10

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- una teoria
- ▶ un modello
- un'ipotesi
- un fatto

Chimica: strutture della materia

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

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

Il simbolo S rappresenta l'elemento

- silicio
- ▶ zolfo
- sodio
- potassio

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- non metalli
- metalli
- ioni

La più piccola parte di un composto è detta

- atomo
- formula chimica
- elemento
- ▶ molecola

L'elemento numero 22 è il titanio, questo significa che ha

- 22 protoni e 22 neutroni
- 11 protoni e 11 neutroni
- ▶ 22 protoni
- 11 protoni

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

È presente un legame doppio

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

Il numero di atomico del neon è

- 2
- 5
- 20
- ▶ 10

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

Gli elementi chimici sono

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

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

- ▶ atomo
- numero atomico
- protone
- nucleo

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- ▶ 1
- 2
- 3
- 4

Due isotopi hanno

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- allineati
- tutti uguali
- separati
- ▶ disposti ad angolo

H₂O è la formula

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

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- sodio
- ▶ magnesio
- manganese
- potassio

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

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

Le colonne della tavola periodica sono dette

- ▶ gruppi
- gusci
- periodi
- strati

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- N
- ▶ A
- M
- Z

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

La molecola di ammoniaca contiene

- ossigeno
- cloro
- ▶ azoto
- carbonio

il simbolo chimico del calcio è

- ▶ Ca
- CA
- C
- Cl

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

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

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

il simbolo chimico del litio è

- LT
- Li
- L
- LI

il simbolo chimico del cloro è

- Cl
- CO
- C
- Co

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

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

I gas nobili sono chiamati così perché

- 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
- atomo
- piccola parte
- sferetta

Non è un elemento

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

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

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

il simbolo chimico dell'argento è

- Ag
- Au
- A
- Ar

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

- 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

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- gusci
- strati
- gruppi
- periodi

La valenza dell'azoto è

- 2
- 3
- 4
- 1

È un gas nobile

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un fatto
- una teoria
- un modello
- un'ipotesi

Un elemento che ha valenza uno appartiene 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 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
- hanno lo stesso numero di massa
- stanno sulla stessa colonna
- hanno lo stesso numero di elettroni

Chimica: strutture della materia

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

- l'idrogeno
 il ferro
 il silicio
 l'azoto

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- A
 T
 N
 Z

H₂O è la formula

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 2
 1
 3
 4

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

La valenza del carbonio è

- 3
 2
 1
 4

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 56
 è la casella n° 28
 è la casella n° 14
 non possiamo saperla con precisione

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

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

La più piccola parte di un composto è detta

- formula chimica
 atomo
 elemento
 molecola

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

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

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

- 2 grammi
 mezzo chilogrammo
 2 chilogrammi
 100 grammi

il simbolo chimico dell'azoto è

- Na
 A
 N
 Az

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

Letteralmente la parola "particella" significa

- sferetta
 piccola parte
 atomo
 elemento

I gas nobili sono chiamati così perché

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

il simbolo chimico del litio è

- Li
 L
 LI
 LT

L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha

- 50 protoni
 25 protoni e 25 neutroni
 50 protoni e 50 neutroni
 25 protoni

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il ferro
 il neon
 l'uranio
 l'idrogeno

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- calcio
 fosforo
 kripton
 potassio

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

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

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

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- ioni
- neutroni
- protoni
- elettroni

La molecola di ammoniaca contiene

- ossigeno
- carbonio
- cloro
- azoto

Le colonne della tavola periodica sono dette

- gruppi
- gusci
- strati
- periodi

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

È un gas nobile

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

Non è un elemento

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
- tutti uguali
- allineati
- disposti ad angolo

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- A
- Z
- N
- M

Le righe della tavola periodica sono dette

- strati
- gusci
- periodi
- gruppi

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un modello
- un'ipotesi
- un fatto
- una teoria

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- platino
- potassio
- zolfo
- fosforo

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ioni
- non metalli
- gas nobili
- metalli

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

- protone
- atomo
- nucleo
- numero atomico

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

il simbolo chimico del sodio è

- Na
- N
- So
- S

Gli elementi chimici sono

- infiniti
- una ventina
- un centinaio
- qualche migliaio

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 10
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 40
- è la casella n° 20

È presente un legame doppio

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

Il numero di atomico del neon è

- 2
- 10
- 20
- 5

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- SoCl
- NaSo
- NaCl

Due isotopi hanno

- 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

Non è un elemento

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

il simbolo chimico dell'uranio è

- U
- Np
- UR
- Ur

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Chimica: strutture della materia

- Un elemento che ha valenza uno appartiene al
- gruppo dei metalli alcalino-terrosi
 - gruppo dei gas nobili
 - gruppo dei non metalli
 - ▶ gruppo dei metalli alcalini
- Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
- separati
 - tutti uguali
 - ▶ disposti ad angolo
 - allineati
- il simbolo chimico del sodio è
- S
 - ▶ Na
 - N
 - So
- Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
- 2 grammi
 - 100 grammi
 - mezzo chilogrammo
 - ▶ 2 chilogrammi
- La più piccola parte di un composto è detta
- ▶ 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
 - ▶ i gas nobili
 - gli elementi gassosi
 - i non metalli
- Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
- solo gli elettroni più interni
 - solo gli elettroni più grandi
 - solo gli elettroni più piccoli
 - ▶ solo gli elettroni più esterni
- Un elemento che ha valenza zero appartiene al
- ▶ gruppo dei gas nobili
 - gruppo dei non metalli
 - gruppo dei metalli alcalino-terrosi
 - gruppo dei metalli alcalini
- Non è un elemento
- ▶ l'acqua
 - l'ossigeno
 - il fluoro
 - l'arsenico
- I gas nobili sono chiamati così perché
- ▶ non si legano con altri atomi
 - sono rari
 - sono preziosi
 - sono molto reattivi
- La formula del cloruro di sodio è
- 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
- Un esempio di legame ionico si ha
- nell'atomo di sodio
 - ▶ nel cloruro di sodio
 - nella molecola d'acqua
 - nella molecola di cloro
- Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
- ▶ è la casella n° 28
 - è la casella n° 56
 - è la casella n° 14
 - non possiamo saperla con precisione
- Hanno il guscio elettronico esterno completo
- metalli
 - non metalli
 - ioni
 - ▶ gas nobili
- Il numero di atomico dell'idrogeno è
- ▶ 1
 - 3
 - 2
 - 4
- Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
- hanno lo stesso numero di massa
 - stanno sulla stessa riga
 - hanno lo stesso numero di elettroni
 - ▶ stanno sulla stessa colonna
- Le colonne della tavola periodica sono dette
- ▶ 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
- ▶ un modello
 - una teoria
 - un'ipotesi
 - un fatto

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

Chimica: strutture della materia

- Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
- è la casella n° 20
 - è la casella n° 10
 - ▶ non possiamo saperla con precisione
 - è la casella n° 40
- 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
- Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica
- ▶ stanno sulla stessa colonna
 - hanno lo stesso numero di massa
 - hanno lo stesso numero di elettroni
 - stanno sulla stessa riga
- La formula del cloruro di sodio è
- SoCl
 - NaSo
 - ▶ NaCl
 - CoS
- Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe
- 100 grammi
 - mezzo chilogrammo
 - 2 grammi
 - ▶ 2 chilogrammi
- Un elemento che ha valenza zero appartiene al
- ▶ gruppo dei gas nobili
 - gruppo dei non metalli
 - gruppo dei metalli alcalini
 - gruppo dei metalli alcalino-terrosi
- I gas nobili sono chiamati così perché
- sono molto reattivi
 - sono rari
 - ▶ non si legano con altri atomi
 - sono preziosi
- Un esempio di legame ionico si ha
- nella molecola di cloro
 - nella molecola d'acqua
 - nell'atomo di sodio
 - ▶ nel cloruro di sodio
- H_2O è la formula
- ▶ dell'acqua
 - dell'idrogeno
 - dell'ossigeno
 - dell'anidride carbonica
- Gli elementi chimici sono
- infiniti
 - qualche migliaio
 - una ventina
 - ▶ un centinaio
- Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
- il ferro
 - l'idrogeno
 - ▶ l'uranio
 - il neon
- In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
- di neutroni
 - di protoni, elettroni e neutroni
 - ▶ di protoni
 - di protoni e neutroni
- L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
- ▶ il silicio
 - l'azoto
 - il ferro
 - l'idrogeno
- È un gas nobile
- ▶ il neon
 - l'ossigeno
 - l'idrogeno
 - l'azoto
- La più piccola parte di un composto è detta
- atomo
 - ▶ molecola
 - elemento
 - formula chimica
- Hanno il guscio elettronico esterno completo
- non metalli
 - metalli
 - ioni
 - ▶ gas nobili
- Confrontando il numero di metalli e di non metalli nella tavola periodica si nota che
- i secondi sono molti più dei primi
 - ▶ i primi sono molti di più dei secondi
 - sono circa della stessa quantità
 - sono esattamente della stessa quantità
- In natura si presenta come un gas ma non è formato da molecole
- l'idrogeno
 - il cloro
 - ▶ l'elio
 - l'ossigeno
- La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
- un'ipotesi
 - una teoria
 - ▶ un modello
 - un fatto
- Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
- i metalli
 - ▶ i gas nobili
 - i non metalli
 - gli elementi gassosi
- il simbolo chimico dell'azoto è
- A
 - ▶ N
 - Na
 - Az
- Non è un elemento
- ▶ l'acqua
 - l'ossigeno
 - il fluoro
 - l'arsenico
- Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
- è la casella n° 14
 - ▶ è la casella n° 28
 - non possiamo saperla con precisione
 - è la casella n° 56
- L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha
- 25 protoni e 25 neutroni
 - 25 protoni
 - ▶ 50 protoni
 - 50 protoni e 50 neutroni

Letteralmente la parola "particella" significa

- sferetta
- ▶ piccola parte
- elemento
- atomo

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- allineati
- tutti uguali
- ▶ disposti ad angolo
- separati

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- protoni
- neutroni
- elettroni
- ▶ ioni

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

- solo gli elettroni più grandi
- solo gli elettroni più piccoli
- solo gli elettroni più interni
- ▶ 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
- ▶ Li
- LT
- L

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- calcio
- kripton
- ▶ potassio
- fosforo

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

La valenza del carbonio è

- ▶ 4
- 3
- 1
- 2

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
- ▶ A
- N
- Z

Le righe della tavola periodica sono dette

- gruppi
- ▶ periodi
- strati
- 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

- strati
- ▶ gruppi
- gusci
- periodi

La molecola di ammoniaca contiene

- ▶ azoto
- cloro
- ossigeno
- carbonio

È presente un legame doppio

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 3
- ▶ 1
- 4
- 2

Due isotopi hanno

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

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- ▶ fosforo
- zolfo
- potassio
- 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
- ▶ Z
- A
- T

Chimica: strutture della materia

<p>L'elemento numero 50 è lo stagno, questo significa che ha</p> <p><input type="checkbox"/> 25 protoni e 25 neutroni</p> <p>► <input type="checkbox"/> 50 protoni</p> <p><input type="checkbox"/> 25 protoni</p> <p><input type="checkbox"/> 50 protoni e 50 neutroni</p>	<p>Non è un elemento</p> <p><input type="checkbox"/> il fluoro</p> <p>► <input type="checkbox"/> l'acqua</p> <p><input type="checkbox"/> l'ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> l'arsenico</p>	<p>La più piccola parte di un elemento che ne conserva le caratteristiche è detta</p> <p><input type="checkbox"/> protone</p> <p><input type="checkbox"/> nucleo</p> <p>► <input type="checkbox"/> atomo</p> <p><input type="checkbox"/> numero atomico</p>
<p>Le colonne della tavola periodica sono dette</p> <p><input type="checkbox"/> strati</p> <p><input type="checkbox"/> gusci</p> <p>► <input type="checkbox"/> gruppi</p> <p><input type="checkbox"/> periodi</p>	<p>Non è un elemento</p> <p><input type="checkbox"/> il ferro</p> <p><input type="checkbox"/> il rame</p> <p>► <input type="checkbox"/> il bronzo</p> <p><input type="checkbox"/> il piombo</p>	<p>È presente un legame doppio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua</p> <p>► <input type="checkbox"/> nella molecola di ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di cloruro di sodio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di idrogeno</p>
<p>L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è</p> <p><input type="checkbox"/> il ferro</p> <p>► <input type="checkbox"/> il silicio</p> <p><input type="checkbox"/> l'idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> l'azoto</p>	<p>il simbolo chimico del litio è</p> <p>► <input type="checkbox"/> Li</p> <p><input type="checkbox"/> LI</p> <p><input type="checkbox"/> L</p> <p><input type="checkbox"/> LT</p>	<p>Letteralmente la parola "particella" significa</p> <p><input type="checkbox"/> sferetta</p> <p>► <input type="checkbox"/> piccola parte</p> <p><input type="checkbox"/> atomo</p> <p><input type="checkbox"/> elemento</p>
<p>I gas nobili sono chiamati così perché</p> <p>► <input type="checkbox"/> non si legano con altri atomi</p> <p><input type="checkbox"/> sono rari</p> <p><input type="checkbox"/> sono preziosi</p> <p><input type="checkbox"/> sono molto reattivi</p>	<p>Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica</p> <p><input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di massa</p> <p><input type="checkbox"/> hanno lo stesso numero di elettroni</p> <p><input type="checkbox"/> stanno sulla stessa riga</p> <p>► <input type="checkbox"/> stanno sulla stessa colonna</p>	<p>il simbolo chimico del sodio è</p> <p><input type="checkbox"/> So</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p>► <input type="checkbox"/> Na</p> <p><input type="checkbox"/> S</p>
<p>Le righe della tavola periodica sono dette</p> <p><input type="checkbox"/> gruppi</p> <p>► <input type="checkbox"/> periodi</p> <p><input type="checkbox"/> gusci</p> <p><input type="checkbox"/> strati</p>	<p>il simbolo chimico dell'uranio è</p> <p><input type="checkbox"/> Np</p> <p><input type="checkbox"/> Ur</p> <p><input type="checkbox"/> UR</p> <p>► <input type="checkbox"/> U</p>	<p>Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 40</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 20</p> <p>► <input type="checkbox"/> non possiamo saperla con precisione</p> <p><input type="checkbox"/> è la casella n° 10</p>
<p>È un gas nobile</p> <p>► <input type="checkbox"/> il neon</p> <p><input type="checkbox"/> l'ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> l'azoto</p> <p><input type="checkbox"/> l'idrogeno</p>	<p>Un esempio di legame ionico si ha</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola d'acqua</p> <p>► <input type="checkbox"/> nel cloruro di sodio</p> <p><input type="checkbox"/> nella molecola di cloro</p> <p><input type="checkbox"/> nell'atomo di sodio</p>	<p>Il numero atomico viene rappresentato con la lettera</p> <p><input type="checkbox"/> N</p> <p>► <input type="checkbox"/> Z</p> <p><input type="checkbox"/> T</p> <p><input type="checkbox"/> A</p>
<p>Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere</p> <p><input type="checkbox"/> lo stesso numero atomico</p> <p><input type="checkbox"/> un diverso numero di massa</p> <p><input type="checkbox"/> lo stesso numero di massa</p> <p>► <input type="checkbox"/> un diverso numero atomico</p>	<p>In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità</p> <p>► <input type="checkbox"/> di protoni</p> <p><input type="checkbox"/> di neutroni</p> <p><input type="checkbox"/> di protoni, elettroni e neutroni</p> <p><input type="checkbox"/> di protoni e neutroni</p>	<p>Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno</p> <p><input type="checkbox"/> ha più elettroni di quanti ne può contenere</p> <p><input type="checkbox"/> è vuoto</p> <p>► <input type="checkbox"/> è parzialmente riempito di elettroni</p> <p><input type="checkbox"/> è completo</p>
<p>H₂O è la formula</p> <p>► <input type="checkbox"/> dell'acqua</p> <p><input type="checkbox"/> dell'idrogeno</p> <p><input type="checkbox"/> dell'ossigeno</p> <p><input type="checkbox"/> dell'anidride carbonica</p>	<p>Il simbolo P rappresenta l'elemento</p> <p><input type="checkbox"/> platino</p> <p><input type="checkbox"/> zolfo</p> <p>► <input type="checkbox"/> fosforo</p> <p><input type="checkbox"/> potassio</p>	<p>Gli elementi chimici sono</p> <p><input type="checkbox"/> una ventina</p> <p>► <input type="checkbox"/> un centinaio</p> <p><input type="checkbox"/> infiniti</p> <p><input type="checkbox"/> qualche migliaio</p>

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
- ▶ ioni
- protoni
- neutroni

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- ▶ gas nobili
- non metalli
- ioni
- metalli

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 14
- è la casella n° 56
- non possiamo saperla con precisione
- ▶ è la casella n° 28

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- l'idrogeno
- il neon
- il ferro
- ▶ l'uranio

La più piccola parte di un composto è detta

- elemento
- formula chimica
- ▶ molecola
- atomo

La valenza del carbonio è

- ▶ 4
- 1
- 3
- 2

La formula del cloruro di sodio è

- ▶ NaCl
- CoS
- SoCl
- NaSo

Due isotopi hanno

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

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

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

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un fatto
- un'ipotesi
- una teoria
- ▶ un modello

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- N
- Z
- ▶ A
- M

La molecola di ammoniaca contiene

- ossigeno
- cloro
- carbonio
- ▶ azoto

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- kripton
- calcio
- ▶ potassio
- fosforo

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

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

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

il simbolo chimico dell'azoto è

- Az
- Na
- A
- ▶ N

Il numero di atomico del neon è

- 5
- ▶ 10
- 2
- 20

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 2
- ▶ 1
- 3
- 4

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- tutti uguali
- allineati
- ▶ disposti ad angolo
- separati

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Chimica: strutture della materia

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 40
- è la casella n° 20
- ▶ non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 10

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

Non è un elemento

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

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

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

il simbolo chimico del litio è

- LI
- ▶ Li
- LT
- L

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

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

il simbolo chimico dell'azoto è

- A
- ▶ N
- Az
- Na

Le colonne della tavola periodica sono dette

- periodi
- strati
- ▶ gruppi
- gusci

La più piccola parte di un composto è detta

- elemento
- ▶ molecola
- formula chimica
- atomo

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

- protone
- numero atomico
- nucleo
- ▶ atomo

il simbolo chimico del sodio è

- ▶ Na
- N
- S
- So

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Non è un elemento

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

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- calcio
- ▶ potassio
- kripton
- fosforo

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- una teoria
- un'ipotesi
- un fatto
- ▶ un modello

Un esempio di legame ionico si ha

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- ▶ disposti ad angolo
- separati
- allineati
- tutti uguali

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- carbonio
- ▶ azoto
- ossigeno

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- SoCl
- NaSo
- ▶ NaCl

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- ▶ l'uranio
- il ferro
- l'idrogeno
- il neon

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

- Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
- ▶ solo gli elettroni più esterni
 - solo gli elettroni più interni
 - solo gli elettroni più piccoli
 - solo gli elettroni più grandi
- Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
- ▶ ioni
 - protoni
 - neutroni
 - elettroni
- In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
- ▶ di protoni
 - di protoni, elettroni e neutroni
 - di neutroni
 - di protoni e neutroni
- Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica
- è la casella n° 14
 - ▶ è la casella n° 28
 - è la casella n° 56
 - non possiamo saperla con precisione
- Due isotopi hanno
- 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
- La valenza del carbonio è
- 3
 - 2
 - 1
 - ▶ 4
- il simbolo chimico dell'uranio è
- Ur
 - Np
 - UR
 - ▶ U
- Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
- è vuoto
 - ▶ è parzialmente riempito di elettroni
 - ha più elettroni di quanti ne può contenere
 - è completo
- Le righe della tavola periodica sono dette
- ▶ periodi
 - strati
 - gusci
 - gruppi
- Il numero di atomico del neon è
- 5
 - ▶ 10
 - 20
 - 2
- Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
- T
 - ▶ Z
 - N
 - A
- Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
- M
 - N
 - ▶ A
 - Z
- H₂O è la formula
- dell'anidride carbonica
 - dell'idrogeno
 - dell'ossigeno
 - ▶ dell'acqua
- Il simbolo P rappresenta l'elemento
- ▶ fosforo
 - potassio
 - platino
 - zolfo
- Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere
- ▶ un diverso numero atomico
 - lo stesso numero di massa
 - lo stesso numero atomico
 - un diverso numero di massa
- È presente un legame doppio
- nella molecola di cloruro di sodio
 - nella molecola d'acqua
 - ▶ nella molecola di ossigeno
 - nella molecola di idrogeno
- Il numero di atomico dell'idrogeno è
- ▶ 1
 - 4
 - 3
 - 2
- È un gas nobile
- l'idrogeno
 - ▶ il neon
 - l'ossigeno
 - l'azoto
- Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono 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
 - gruppo dei non metalli
 - ▶ gruppo dei metalli alcalini
 - gruppo dei metalli alcalino-terrosi

Chimica: strutture della materia

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

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- ▶ fosforo
- zolfo
- platino
- potassio

La più piccola parte di un composto è detta

- elemento
- formula chimica
- atomo
- ▶ molecola

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- ▶ potassio
- fosforo
- kripton
- calcio

Un esempio di legame ionico si ha

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

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
- tutti uguali
- ▶ disposti ad angolo
- allineati

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

- nucleo
- numero atomico
- protone
- ▶ atomo

Il numero di atomico dell'idrogeno è

- 3
- 4
- 2
- ▶ 1

La valenza del carbonio è

- ▶ 4
- 1
- 2
- 3

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- T
- N
- A
- ▶ Z

È presente un legame doppio

- 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 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
- l'idrogeno
- l'ossigeno
- ▶ l'elio

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica

- ▶ è la casella n° 28
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 56
- è la casella n° 14

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- protoni
- neutroni
- elettroni
- ▶ ioni

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

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- ▶ periodi
- strati
- gruppi
- gusci

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

Chimica: strutture della materia

È presente un legame doppio

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- ▶ l'uranio
- il ferro
- l'idrogeno
- il neon

La più piccola parte di un composto è detta

- formula chimica
- ▶ molecola
- elemento
- atomo

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- elettroni
- protoni
- neutroni
- ▶ ioni

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

H₂O è la formula

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

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

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

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

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

Letteralmente la parola "particella" significa

- elemento
- ▶ piccola parte
- sferetta
- atomo

il simbolo chimico dell'alluminio è

- A
- ▶ Al
- AL
- Au

il simbolo chimico del sodio è

- N
- S
- So
- ▶ Na

Le righe della tavola periodica sono dette

- strati
- ▶ periodi
- gusci
- gruppi

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Il simbolo I rappresenta l'elemento

- idrogeno
- iridio
- ▶ iodio
- bromo

Un esempio di legame ionico si ha

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- N
- ▶ Z
- T
- A

Le colonne della tavola periodica sono dette

- gusci
- ▶ gruppi
- strati
- periodi

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
- tutti uguali
- ▶ disposti ad angolo
- allineati

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- Z
- ▶ A
- N
- M

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Se un atomo ha numero atomico 24, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 12
- ▶ è la casella n° 24
- è la casella n° 48
- non possiamo saperla con precisione

Se un atomo ha numero di massa 28, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 28
- ▶ non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 56
- è la casella n° 14

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

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

il simbolo chimico dell'uranio è

- UR
- Ur
- ▶ U
- Np

Non è un elemento

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

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Il numero di atomico del neon è

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

Il simbolo P rappresenta l'elemento

- platino
- potassio
- zolfo
- ▶ fosforo

La molecola di ammoniaca contiene

- carbonio
- cloro
- ossigeno
- ▶ azoto

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Non è un elemento

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

- 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
- ▶ 24 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
- il ferro
- l'idrogeno
- l'azoto

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- metalli
- ioni
- ▶ gas nobili
- non metalli

La formula del cloruro di sodio è

- ▶ NaCl
- CoS
- NaSo
- SoCl

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

È un gas nobile

- 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
- nucleo
- ▶ atomo
- numero atomico

Chimica: strutture della materia

- Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
- solo gli elettroni più piccoli
 - solo gli elettroni più interni
 - ▶ solo gli elettroni più esterni
 - solo gli elettroni più grandi
- Il simbolo Hg rappresenta l'elemento
- argento
 - ▶ mercurio
 - idrogeno
 - elio
- il simbolo chimico del carbonio è
- K
 - Ca
 - CA
 - ▶ C
- Il numero di massa viene rappresentato con la lettera
- ▶ A
 - N
 - M
 - Z
- H₂O è la formula
- ▶ dell'acqua
 - dell'anidride carbonica
 - dell'idrogeno
 - dell'ossigeno
- Letteralmente la parola "particella" significa
- elemento
 - atomo
 - ▶ piccola parte
 - sferetta
- Un elemento che ha valenza zero appartiene al
- gruppo dei metalli alcalino-terrosi
 - gruppo dei non metalli
 - gruppo dei metalli alcalini
 - ▶ gruppo dei gas nobili
- Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti
- gli elementi gassosi
 - i non metalli
 - i metalli
 - ▶ i gas nobili
- il simbolo chimico del litio è
- LT
 - LI
 - ▶ Li
 - L
- Le righe della tavola periodica sono dette
- strati
 - gruppi
 - gusci
 - ▶ periodi
- Le colonne della tavola periodica sono dette
- ▶ gruppi
 - strati
 - gusci
 - periodi
- Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
- ▶ Z
 - T
 - A
 - N
- L'elemento numero 88 è il radio, questo significa che ha
- 44 protoni
 - 44 protoni e 44 neutroni
 - ▶ 88 protoni
 - 88 protoni e 88 neutroni
- Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
- ▶ è parzialmente riempito di elettroni
 - ha più elettroni di quanti ne può contenere
 - è completo
 - è vuoto
- In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
- 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
 - il cloro
 - l'ossigeno
 - ▶ l'elio
- È un gas nobile
- l'azoto
 - ▶ il neon
 - l'ossigeno
 - l'idrogeno
- Nella molecola d'acqua i tre atomi sono
- tutti uguali
 - separati
 - allineati
 - ▶ disposti ad angolo
- Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
- è la casella n° 10
 - ▶ non possiamo saperla con precisione
 - è la casella n° 20
 - è la casella n° 40
- Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni
- il ferro
 - ▶ l'uranio
 - l'idrogeno
 - il neon
- Il simbolo P rappresenta l'elemento
- ▶ fosforo
 - platino
 - potassio
 - zolfo
- il simbolo chimico del sodio è
- N
 - So
 - S
 - ▶ Na
- Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
- elettroni
 - protoni
 - neutroni
 - ▶ ioni
- Hanno il guscio elettronico esterno completo
- ioni
 - ▶ gas nobili
 - non metalli
 - metalli

Due isotopi hanno

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

Non è un elemento

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

La formula del cloruro di sodio è

- SoCl
- NaCl
- CoS
- NaSo

Il numero atomico dell'idrogeno è

- 1
- 2
- 3
- 4

il simbolo chimico dell'elio è

- H
- He
- HE
- E

Non è un elemento

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

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

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Gli elementi chimici sono

- una ventina
- un centinaio
- infiniti
- qualche migliaio

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

Se un atomo ha numero atomico 32, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 64
- è la casella n° 16
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 32

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

La valenza dell'ossigeno è

- 4
- 1
- 2
- 3

Il numero atomico del neon è

- 2
- 20
- 10
- 5

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

- numero atomico
- nucleo
- atomo
- protone

Un esempio di legame ionico si ha

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

È presente un legame doppio

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

La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un modello
- un'ipotesi
- un fatto
- una teoria

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

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

La più piccola parte di un composto è detta

- molecola
- atomo
- elemento
- formula chimica

La molecola di ammoniaca contiene

- cloro
- ossigeno
- azoto
- carbonio

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

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

Chimica: strutture della materia

- il simbolo chimico del neon è
- NE
 N
 No
 Ne
- Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno
- ha più elettroni di quanti ne può contenere
 è completo
 è vuoto
 è parzialmente riempito di elettroni
- È un gas nobile
- l'azoto
 l'idrogeno
 il neon
 l'ossigeno
- Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica
- è la casella n° 10
 è la casella n° 40
 è la casella n° 20
 non possiamo saperla con precisione
- Le colonne della tavola periodica sono dette
- strati
 gruppi
 periodi
 gusci
- Il simbolo P rappresenta l'elemento
- zolfo
 platino
 potassio
 fosforo
- Non è un elemento
- il fluoro
 l'arsenico
 l'acqua
 l'ossigeno
- In ogni atomo di un determinato elemento c'è sempre la stessa quantità
- di neutroni
 di protoni, elettroni e neutroni
 di protoni e neutroni
 di protoni
- Hanno il guscio elettronico esterno completo
- metalli
 gas nobili
 ioni
 non metalli
- Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva
- neutroni
 ioni
 elettroni
 protoni
- Il numero di atomico dell'idrogeno è
- 3
 1
 4
 2
- La più piccola parte di un composto è detta
- atomo
 formula chimica
 elemento
 molecola
- Un elemento che ha valenza zero appartiene al
- gruppo dei metalli alcalini
 gruppo dei gas nobili
 gruppo dei metalli alcalino-terrosi
 gruppo dei non metalli
- La rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di
- un modello
 un fatto
 un'ipotesi
 una teoria
- I gas nobili sono chiamati così perché
- sono preziosi
 non si legano con altri atomi
 sono molto reattivi
 sono rari
- La valenza del carbonio è
- 2
 4
 3
 1
- L'elemento più diffuso della crosta terrestre dopo l'ossigeno è
- l'azoto
 il silicio
 l'idrogeno
 il ferro
- il simbolo chimico dell'oro è
- O
 Au
 Or
 Ar
- Due isotopi hanno
- 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
- Non è un elemento
- il piombo
 il bronzo
 il ferro
 il rame
- Letteralmente la parola "particella" significa
- sferetta
 atomo
 elemento
 piccola parte
- Il numero atomico viene rappresentato con la lettera
- A
 Z
 T
 N
- È presente un legame doppio
- nella molecola di cloruro di sodio
 nella molecola di idrogeno
 nella molecola d'acqua
 nella molecola di ossigeno
- Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche
- solo gli elettroni più grandi
 solo gli elettroni più interni
 solo gli elettroni più piccoli
 solo gli elettroni più esterni

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

- atomo
- protone
- numero atomico
- nucleo

Il simbolo K rappresenta l'elemento

- kripton
- potassio
- calcio
- fosforo

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

Un esempio di legame ionico si ha

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

H₂O è la formula

- 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

- ossigeno
- cloro
- azoto
- carbonio

Gli elementi chimici sono

- infiniti
- una ventina
- un centinaio
- qualche migliaio

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

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

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- NaCl
- SoCl
- NaSo

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- separati
- disposti ad angolo
- tutti uguali
- allineati

il simbolo chimico dell'ossigeno è

- 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
- l'uranio
- il neon
- l'idrogeno

Il numero di atomico del neon è

- 10
- 2
- 20
- 5

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 14
- è la casella n° 28
- è la casella n° 56
- non possiamo saperla con precisione

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- M
- A
- N
- Z

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene 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
- A

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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

Chimica: strutture della materia

Nella molecola d'acqua i tre atomi sono

- disposti ad angolo
- tutti uguali
- separati
- allineati

Letteralmente la parola "particella" significa

- sferetta
- elemento
- atomo
- piccola parte

il simbolo chimico dell'uranio è

- Ur
- U
- Np
- UR

Se un atomo ha numero atomico 28, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 56
- è la casella n° 14
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 28

Un esempio di legame ionico si ha

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

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

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

Ha un numero di neutroni molto superiore al numero dei protoni

- il neon
- l'idrogeno
- l'uranio
- il ferro

il simbolo chimico dell'elio è

- HE
- He
- E
- H

Due isotopi hanno

- 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 rappresentazione sferica dei protoni è la conseguenza di

- un fatto
- un modello
- un'ipotesi
- una teoria

il simbolo chimico dell'argento è

- Ar
- Au
- Ag
- A

La valenza del carbonio è

- 2
- 4
- 3
- 1

Un atomo è chimicamente instabile quando il suo guscio esterno

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

Due atomi dello stesso elemento non possono mai avere

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

I gas nobili sono chiamati così perché

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

Se un atomo ha numero di massa 20, la sua posizione nella tavola periodica

- è la casella n° 10
- non possiamo saperla con precisione
- è la casella n° 40
- è la casella n° 20

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

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

Il numero di massa viene rappresentato con la lettera

- N
- M
- A
- Z

Il numero atomico dell'idrogeno è

- 3
- 4
- 1
- 2

Possono avere sia carica elettrica negativa che positiva

- protoni
- neutroni
- ioni
- elettroni

Un elemento che ha valenza zero appartiene al

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

Negli atomi partecipano alle reazioni chimiche

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

Hanno il guscio elettronico esterno completo

- gas nobili
- metalli
- ioni
- non metalli

La più piccola parte di un composto è detta

- elemento
- formula chimica
- molecola
- atomo

È un gas nobile

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

Le righe della tavola periodica sono dette

- gusci
- ▶ periodi
- gruppi
- strati

La molecola di ammoniaca contiene

- carbonio
- ▶ azoto
- cloro
- ossigeno

È presente un legame doppio

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

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

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

Gli atomi degli elementi più leggeri hanno

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

il simbolo chimico del litio è

- LT
- L
- ▶ Li
- LI

H₂O è la formula

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

Un elemento che ha valenza uno appartiene al

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

Il numero atomico viene rappresentato con la lettera

- T
- N
- ▶ Z
- A

Nell'ultima colonna della tavola periodica ci sono tutti

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

Gli elementi chimici sono

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

Le colonne della tavola periodica sono dette

- strati
- gusci
- ▶ gruppi
- periodi

Hanno un comportamento chimico simile gli elementi che nella tavola periodica

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

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

- ▶ atomo
- nucleo
- numero atomico
- protone

Il simbolo Hg rappresenta l'elemento

- ▶ mercurio
- idrogeno
- elio
- argento

Il simbolo Mg rappresenta l'elemento

- sodio
- ▶ magnesio
- potassio
- manganese

Il numero di atomico del neon è

- 20
- ▶ 10
- 2
- 5

Non è un elemento

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

Non è un elemento

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

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

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

L'elemento numero 24 è il cromo, questo significa che ha

- 12 protoni e 12 neutroni
- 24 protoni e 24 neutroni
- ▶ 24 protoni
- 12 protoni

La formula del cloruro di sodio è

- CoS
- ▶ NaCl
- NaSo
- SoCl

Se l'elettrone pesasse un grammo, il protone peserebbe

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