

Chimica  
Cap.2  
LE SOSTANZE

Cognome: \_\_\_\_\_

Nome: \_\_\_\_\_

Classe: \_\_\_\_\_

Il ferro è:

- un composto       un elemento       una miscela       un sale

L'acqua è:

- un elemento       un composto  
 una miscela omogenea       una miscela eterogenea

L'aria è:

- un elemento       un composto  
 una miscela omogenea       una miscela eterogenea

Le sostanze costituite da atomi identici legati si chiamano:

- molecole       particelle       composti       elementi

Le sostanze che, sottoposte a trasformazione chimica, si decompongono in sostanze più semplici si chiamano:

- particelle       composti       elementi       molecole

Quale fra le seguenti trasformazioni è una reazione chimica?

- l'acqua che bolle       l'acqua che solidifica       il carbone che brucia       lo iodio che sublima

Quale fra le seguenti trasformazioni è una trasformazione fisica?

- il ghiaccio che fonde       il carbone che brucia  
 il ferro che arrugginisce       lo zucchero che si decompone

I seguenti campioni di materia sono tutti composti eccetto uno. Indica quale:

- acqua       sale da cucina       ossido di mercurio       acqua di mare

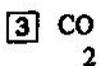
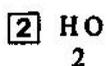
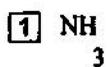
Quale dei seguenti elementi è un non metallo:

- rame       cloro       ferro       sodio

Quale dei seguenti elementi è un metallo:

- cloro       azoto       bromo       mercurio

Indica per ciascuna formula grezza (o bruta) il rispettivo nome.



A *cloro*

B *diossido di carbonio*

C *ammoniaca*

D *acqua*

1

2

3

4

La maggior parte degli elementi chimici si trovano in natura:

da soli

nelle miscele

come gas

in composti

Il simbolo chimico dell'argento è:

Ar

A

Ag

An

Quale dei seguenti elementi ha la molecola biatomica?

rame

ferro

idrogeno

sodio

Tutte le seguenti sostanze sono elementi eccetto:

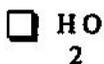
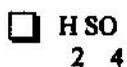
idrogeno

ossigeno

rame

acqua

La formula chimica del sale da cucina (cloruro di sodio) è:



Chimica  
Cap.2  
LE SOSTANZE

Cognome: \_\_\_\_\_  
Nome: \_\_\_\_\_  
Classe: \_\_\_\_\_

Quale fra le seguenti trasformazioni è una trasformazione fisica?

- il ghiaccio che fonde                       il carbone che brucia  
 il ferro che arrugginisce                       lo zucchero che si decompone

Tutte le seguenti sostanze sono elementi eccetto:

- idrogeno                       ossigeno                       rame                       acqua

La formula chimica del sale da cucina (cloruro di sodio) è:

- $\text{H}_2\text{SO}_4$   
 NaCl  
  $\text{H}_2\text{O}$   
  $\text{CO}_2$

Il ferro è:

- un composto                       un elemento                       una miscela                       un sale

La maggior parte degli elementi chimici si trovano in natura:

- da soli                       nelle miscele                       come gas                       in composti

Indica per ciascuna formula grezza (o bruta) il rispettivo nome.

- 1  $\text{NH}_3$   
 2  $\text{H}_2\text{O}$   
 3  $\text{CO}_2$   
 4  $\text{Cl}_2$

A cloro

B diossido di carbonio

C ammoniaca

D acqua

1

2

3

4

Il simbolo chimico dell'argento è:

Ar

A

Ag

An

Le sostanze costituite da atomi identici legati si chiamano:

molecole

particelle

composti

elementi

Quale dei seguenti elementi è un non metallo:

rame

cloro

ferro

sodio

L'aria è:

un elemento

un composto

una miscela omogenea

una miscela eterogenea

Quale dei seguenti elementi è un metallo:

cloro

azoto

bromo

mercurio

Quale dei seguenti elementi ha la molecola biatomica?

rame

ferro

idrogeno

sodio

L'acqua è:

un elemento

un composto

una miscela omogenea

una miscela eterogenea

Quale fra le seguenti trasformazioni è una reazione chimica?

l'acqua che bolle

l'acqua che solidifica

il carbone che brucia

lo iodio che sublima

Le sostanze che, sottoposte a trasformazione chimica, si decompongono in sostanze più semplici si chiamano:

particelle

composti

elementi

molecole

I seguenti campioni di materia sono tutti composti eccetto uno. Indica quale:

acqua

sale da cucina

ossido di mercurio

acqua di mare

Chimica  
Cap.2  
LE SOSTANZE

Cognome: \_\_\_\_\_  
Nome: \_\_\_\_\_  
Classe: \_\_\_\_\_

Il ferro è:

- un composto       un elemento       una miscela       un sale

L'acqua è:

- un elemento       un composto  
 una miscela omogenea       una miscela eterogenea

L'aria è:

- un elemento       un composto  
 una miscela omogenea       una miscela eterogenea

Le sostanze costituite da atomi identici legati si chiamano:

- molecole       particelle       composti       elementi

Le sostanze che, sottoposte a trasformazione chimica, si decompongono in sostanze più semplici si chiamano:

- particelle       composti       elementi       molecole

Quale fra le seguenti trasformazioni è una reazione chimica?

- l'acqua che bolle       l'acqua che solidifica       il carbone che brucia       lo iodio che sublima

Quale fra le seguenti trasformazioni è una trasformazione fisica?

- il ghiaccio che fonde       il carbone che brucia  
 il ferro che arrugginisce       lo zucchero che si decompone

I seguenti campioni di materia sono tutti composti eccetto uno. Indica quale:

- acqua       sale da cucina       ossido di mercurio       acqua di mare

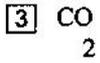
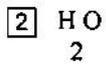
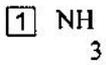
Quale dei seguenti elementi è un non metallo:

- rame       cloro       ferro       sodio

Quale dei seguenti elementi è un metallo:

- cloro       azoto       bromo       mercurio

Indica per ciascuna formula grezza (o bruta) il rispettivo nome.



A cloro

B diossido di carbonio

C ammoniaca

D acqua

1 C

2 D

3 B

4 A

La maggior parte degli elementi chimici si trovano in natura:

da soli

nelle miscele

come gas

in composti

Il simbolo chimico dell'argento è:

Ar

A

Ag

An

Quale dei seguenti elementi ha la molecola biatomica?

rame

ferro

idrogeno

sodio

Tutte le seguenti sostanze sono elementi eccetto:

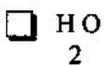
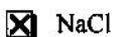
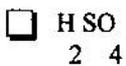
idrogeno

ossigeno

rame

acqua

La formula chimica del sale da cucina (cloruro di sodio) è:



Chimica  
Cap.2  
LE SOSTANZE

Cognome: \_\_\_\_\_

Nome: \_\_\_\_\_

Classe: \_\_\_\_\_

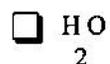
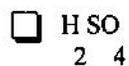
Quale fra le seguenti trasformazioni è una trasformazione fisica?

- il ghiaccio che fonde                       il carbone che brucia  
 il ferro che arrugginisce                       lo zucchero che si decompone

Tutte le seguenti sostanze sono elementi eccetto:

- idrogeno                       ossigeno                       rame                       acqua

La formula chimica del sale da cucina (cloruro di sodio) è:



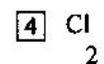
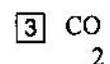
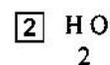
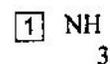
Il ferro è:

- un composto                       un elemento                       una miscela                       un sale

La maggior parte degli elementi chimici si trovano in natura:

- da soli                       nelle miscele                       come gas                       in composti

Indica per ciascuna formula grezza (o bruta) il rispettivo nome.



A cloro B diossido di carbonio C ammoniaca D acqua**1 C****2 D****3 B****4 A**

Il simbolo chimico dell'argento è:

 Ar A Ag An

Le sostanze costituite da atomi identici legati si chiamano:

 molecole particelle composti elementi

Quale dei seguenti elementi è un non metallo:

 rame cloro ferro sodio

L'aria è:

 un elemento un composto una miscela omogenea una miscela eterogenea

Quale dei seguenti elementi è un metallo:

 cloro azoto bromo mercurio

Quale dei seguenti elementi ha la molecola biatomica?

 rame ferro idrogeno sodio

L'acqua è:

 un elemento un composto una miscela omogenea una miscela eterogenea

Quale fra le seguenti trasformazioni è una reazione chimica?

 l'acqua che bolle l'acqua che solidifica il carbone che brucia lo iodio che sublima

Le sostanze che, sottoposte a trasformazione chimica, si decompongono in sostanze più semplici si chiamano:

 particelle composti elementi molecole

I seguenti campioni di materia sono tutti composti eccetto uno. Indica quale:

 acqua sale da cucina ossido di mercurio acqua di mare