CHEMISTRY TOMO VIII



RETROALIMENTACIÓN









Según la clasificación de los metales, relacione los siguientes:

- a. Alcalinotérreos
- b. MetalesRepresentativos
- c. Metales de Transición
- d. Alcalinos

(d) Francio (Fr).

- (a) Estroncio (Sr).
- (**b**) Talio (TI).
- (c) Platino (Pt).

Rpta: dabc













Es una característica de los metales:

- A. Son opacos.
- B. No conducen la corriente eléctrica.
- C. Se reducen ganando electrones.
- D. Se oxidan perdiendo **Selectiónes**.

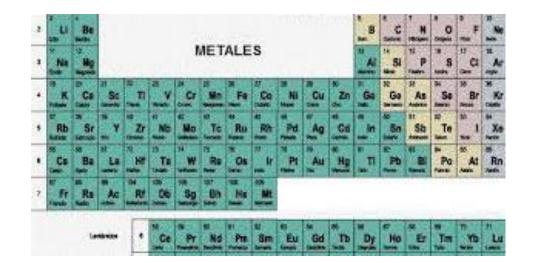


Los metales tienen la tendencia a perder electrones. Pta: D



Según la clasificación de los metales relacione los siguientes:

- a. Metales ligeros.
- b. Metales pesados.
- c. Metales Representativos



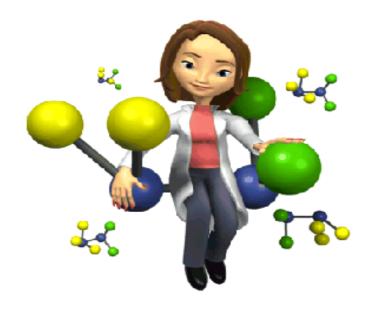
- (C) Galio, Aluminio y Plomo.
- (a) Calcio, Magnesio y Sodio.
- (b) Cobre, Hierro y Plata.

Rpta: cab





- A. Son opacos.
- B. Bajos puntos de fusión y ebullición.
- C. Se reducen (ganan electrones).
- Buena conductividad eléctrica.



Solución:

Los no metales, tienen una mala conductividad eléctrica y calorífica con exepción del grafito.



Rpta: D





Escriba dos elementos no metálicos que pertenezcan a las siguientes familias:

A. Gases Nobles

Rn, Ar

B. Nitrogenoides

N, P

C. Anfigenos

S, Se

D. Halógenos

Br ,I





El _____es el gas más abundante en el aire y el es el más abundante del universo.



- Nitrógeno-HidrógenoB. Hidrógeno-NitrógenoC. Cloro-Bromo
 - D. Oxígeno-Hidrógeno



Solución:

El Hidrógeno es el más abundante del universo y el Nitrógeno es el gas más abundante en el aire.









A) Pt-O-Si



C) Ca-Mg-Si

D) Hg-Br-Cl

Solución:

De acuerdo a la serie tenemos : Oro-Antimonio-Argón

Rpta: B

Indique el período y el grupo de los siguientes elementos

químicos:

A) Fósforo (P

Periodo 3, grupoVA

B) Aluminio

Periodo 3, grupollIA

C) Cloro (CI).

Periodo 3, grupoVIIA

D) Azufre (S)

Periodo 3, grupoVIA

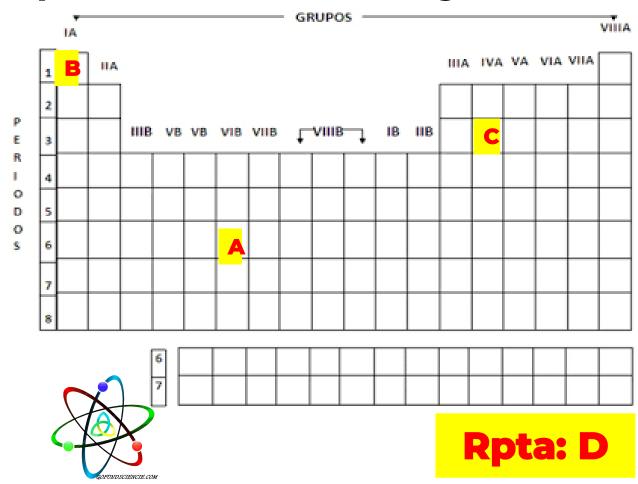


De acuerdo a la posición de un elemento químico en la tabla periódica, indique si es un metal, metaloide o no metal, los siguientes elementos químicos que se muestran en la fígura:

- A) A, B y C son metaloides
- B) A, B y C son metales
- C) A, B y C son no metales
- D) A(metal),B(no metal),C(metaloide)

Solución:

Según la posición de los elementos químicos:
A corresponde a un metal (W).
B corresponde a un no metal (H).
C corresponde a un metaloide (Si).





El carácter no metálico es la característica que tienen los no metales de ganar electrones. En un periodo, el C.N.M (carácter no metálico) se incrementa al aumentar la carga nuclear (aumento de protones) y en un grupo aumenta conforme disminuye la carga nuclear (disminución de protones). En base a esto ordene de menor a mayor carácter no metálico con respecto a la familia de los Anfigenos.

A) F<CI<Br<I

B) O<S<Se<Te

C) I<Br<Cl<F

Te<Se<S<O



Rpta : D

n

8

ρ

Te



PREGUNTA:

