CHEMISTRY

Chapter 21

1st secondary

Tabla periódica II: clasificación por propiedades.



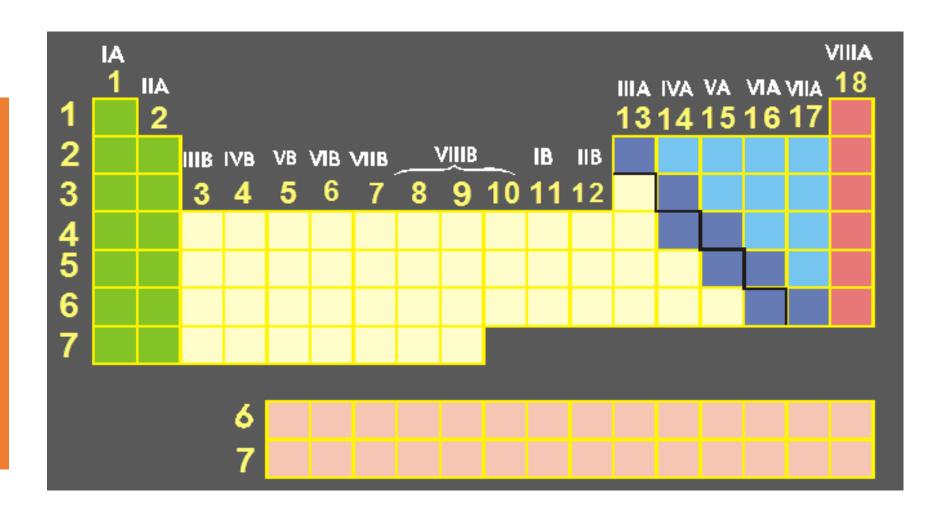






Los elementos se pueden clasificar en :

- Metales
- No metales
- Metaloides
- Gases nobles



CLASIFICACIÓN DE LOS ELEMENTOS DE LA

Γ.P. METALES

Presentan brillo característico, denominado brillo metálico

Tienden a oxidarse, es decir, perder electrones (cationes positivos)

Todos los metales son sólidos a temperatura ambiente, excepto el MERCURIO que se encuentra en estado líquido.

Son maleables y dúctiles

Electronegatividades bajas

Son buenos conductores del calor y electricidad, orden de conductividad:

Ag

> Cu > Au > Al

NO METALES

Son opacos y no poseen brillo

Tienden a reducirse, es decir, a ganar electrones (aniones negativos).

Pueden ser: Sólidos: C, P, S, Se, I

Gases: H_2 , N_2 , O_2 , F_2 , Cl_2 (diatómicos)

Líquido: Br

NO son maleables NI dúctiles

Electronegatividades altas

Buenos aislantes térmicos (excepto el diamante)

Son malos conductores o no conducen el calor y electricidad, excepto el carbono (grafito).

METALOIDES O SEMIMETALES

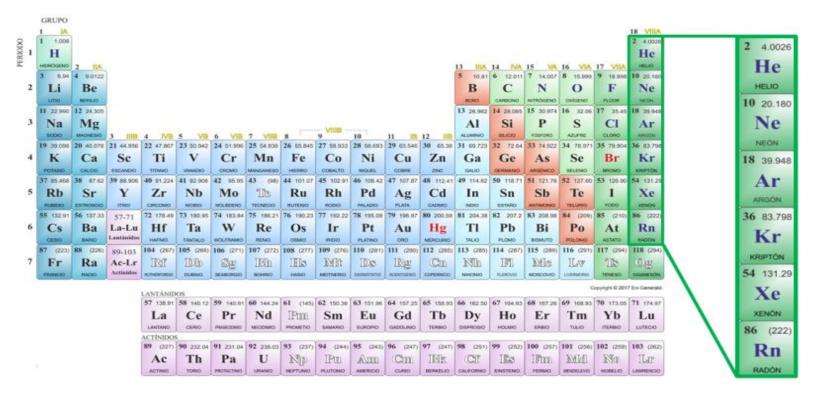
Son ocho elementos (B, Si, Ge, As, Sb, Te, Po, At)

A temperaturas altas son buenos conductores de calor y electricidad

La aplicación de los metaloides en el mundo moderno se efectúa en los transistores y semiconductores



Gases nobles



- -Son 6 gases monoatómicos (He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn).
- -En condiciones normales de temperatura no reaccionan (INERTES)



De los siguientes no metales, ¿Cuál es líquido?

Resolución

- A) N
- B) O
- C) S
- D) Br
- E) H



Rpta: D



Propiedad por la cual los metales se convierten en hilos o alambres.

- A) Dureza
- B) Maleabilidad
- C) Ductibilidad
- D)Hilado
- E) Trefilado

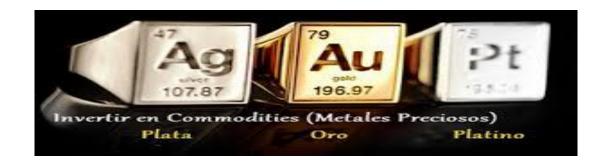


Rpta: C



Los metales preciosos: plata, oro y platino, se denominan así debido a:

- A. su elevada reactividad.
- B. su elevada dureza en la escala de Mohs.
- C. su solubilidad en ácido sulfúrico
- D. que conservan un brillo metálico.
- E. su fácil capacidad de oxidación



Rpta: D



¿Qué serie contiene un metal alcalinotérreo, un metaloide y un no metal, en este orden?

A.
$$Mg - As - S$$

Rpta: A

Los elementos de la tabla son ordenados de acuerdo.

- A. a sus números atómicos.
- B. a sus pesos atómicos.
- C. al número de electrones de valencia.
- D. la carga nuclear de los átomos de los elementos.
- E. al número de nucleones.

Rpta: A



Escriba verdadero (V) o falso (F) según corresponda, luego marque la alternativa correcta.

- · Los no metales son dúctiles y maleables.
 - ()
- Los metales tienen tendencia a ganar electrones y formar cationes.
 - () F
- Los gases nobles generalmente son monoatómicos.
 (V)



- A. ser oxidantes ser reductores
- B. ser conductores formar aleaciones
- C. ganar electrones perder electrones
- D. ser sólidos ser líquidos
- E. ser electropositivos ser electronegativos

Rpta: E



Encierra el enunciado correcto:





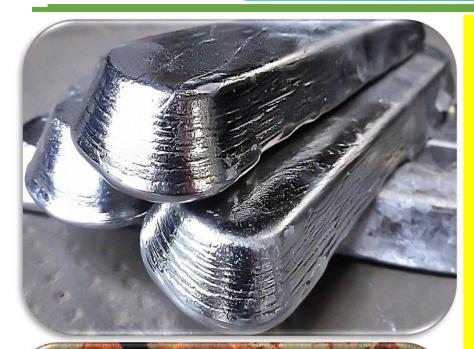
Н																	Не
Li	Ве											В	С	N	О	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Тс	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Те	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Та	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Но	Er	Tm	Yb	Lu
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

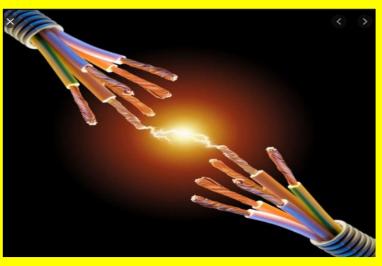
El bromo es un metaloide líquido

Los metales generalmente se ubican a la izquierda y al centro de la tabla periódica.

Los no metales son maleables, dúctiles y buenos conductores del calor y la electricidad





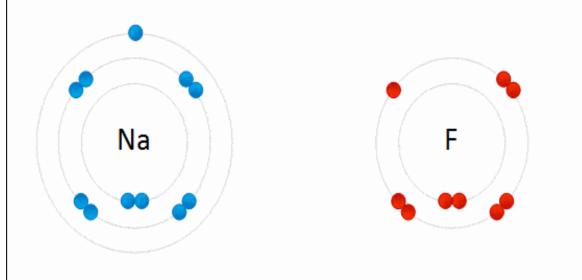














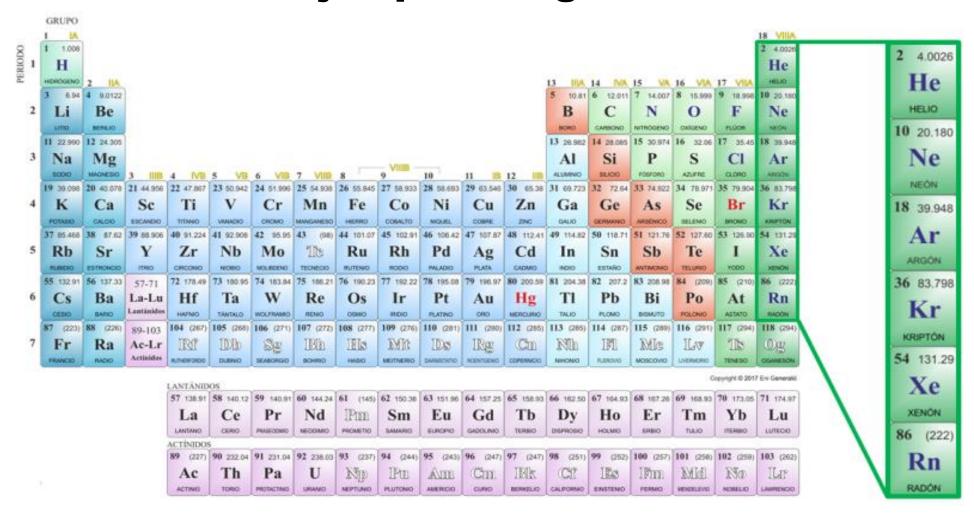


Nombre cuatro ejemplos de metaloides

Son ocho elementos (B, Si, Ge, As, Sb, Te, Po, At)



Nombre cuatro ejemplos de gases nobles



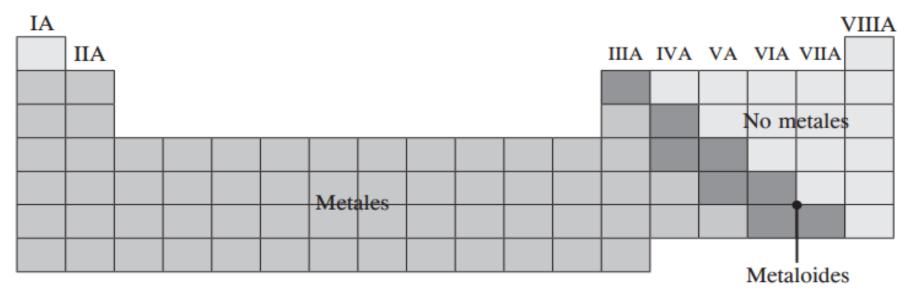
7

Coloque el símbolo del elemento:

Calcio: Carbono: Silicio: Kriptón: ...

HELICO WORSHOP

 Con respecto a la tabla periódica, escriba verdadero (V) o falso (F) según corresponda, luego marque la alternativa correcta.



- Los elementos representativos son todos de naturaleza no metálica
- Los elementos considerados metaloides pertenecen a las familias B de la Tabla periódica
- Los elementos de transición son todos de naturaleza metálica
- Los metaloides son ocho elementos ()
- A) VFVF

B) VVFF

C) FVFV

D) FFFV

E) FFVV