



11.- ( ) ES LA UNION QUIMICA DE DOS O MÁS ELEMENTOS QUE PIERDEN SUS PROPIEDADES ORIGINALES:

- A) COMPUESTO    B) MEZCLA    C) ELEMENTO    D) MOLÉCULA

12.- ( ) SON SUSTANCIAS PURAS FORMADAS POR UN SOLO TIPO DE ÁTOMO QUE NO PUEDEN SEPARARSE EN OTRAS MÁS SIMPLES:

- E) COMPUESTO    F) MEZCLA    G) ELEMENTO    H) MOLÉCULA

13. ( ) LOS ELEMENTOS EN LA TABLA PERIÓDICA ACTUAL. ESTÁN ORDENADOS EN FUNCIÓN DE SU:

- A) NÚMERO ATÓMICO    B) MASA ATÓMICA  
C) VOLUMEN ATÓMICO    D) VALENCIA

14. ( ) DEL ALUMINIO CON NÚMERO ATÓMICO 13 PUEDE DECIRSE QUE:

- A) ES UN ELEMENTO DE TRANSICIÓN  
B) EN SU ÚLTIMO NIVEL DE ENERGÍA TIENE 3 ELECTRONES  
C) ES MUY SOLUBLE EN AGUA A TEMPERATURA AMBIENTE  
D) TIENE MUY ALTO PUNTO DE FUSIÓN

15. ( ) COLECCIÓN QUE AGRUPA ELEMENTOS DÚCTILES, MALEABLES, BUENOS CONDUCTORES DE CALOR Y ELECTRICIDAD.

- A) ORO, PLATA, COBRE, ESTAÑO, MERCURIO, PLOMO  
B) CARBONO, SILICIO, OXÍGENO, FLUOR, HIDRÓGENO, NITRÓGENO  
C) BORO, ALUMINIO, SILICIO, GERMANIO, ANTIMONIO  
D) BRONCE, LATÓN, PELTRE, ACERO, AIRE

16. ( ) LOS 4 NÚMEROS CUÁNTICOS PARA EL ELECTRÓN DIFERENCIAL DEL AZUFRE CON NÚMERO ATÓMICO 16 SON:

- A) 3, 1, -1, - 1/2    B) 3, 1, -1, ½    C) 3, 1, 0, -1/2    D) 3, 1, 1, ½

17.( ) ES EL NÚMERO ATÓMICO DEL ELEMENTO QUE TIENE LA SIGUIENTE CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA.

$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^4$

- A) 16    B) 27    C) 34    D) 17

18. ( ) UN ELEMENTO CON LA SIGUIENTE CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA :

$1s^2 \ 2s^2 \ 2p^6 \ 3s^2 \ 3p^6 \ 4s^2 \ 3d^{10} \ 4p^4$     ¿A QUÉ GRUPO Y A QUÉ PERIODO PERTENECE?

- A) VI A Y 3    B) IV A Y 4    C) VI A Y 4    D) IV A Y 3

19. ( ) ES LA ENERGÍA NECESARIA PARA ARRANCAR UN ELECTRÓN A UN ÁTOMO GASEOSO NEUTRO.

- A) AFINIDAD ELECTRÓNICA    B) ENERGÍA DE IONIZACIÓN  
C) ELECTRONEGATIVIDAD    D) RADIO ATÓMICO

20. ( ) ES LA FUERZA CON QUE UN ÁTOMO ATRAE LOS ELECTRONES DE OTRO ÁTOMO.

- A) AFINIDAD ELECTRÓNICA    B) ENERGÍA DE IONIZACIÓN  
C) ELECTRONEGATIVIDAD    D) RADIO ATÓMICO

**II.- INSTRUCCIONES: ESCRIBE LOS DATOS QUE SE TE PIDEN A PARTIR DE LA SIGUIENTE CONFIGURACION ELECTRÓNICA:**

51

**23 V**     $1s^2 \ 2s^2 \ 2p^6 \ 3s^2 \ 3p^6 \ 4s^2 \ 3d^3$

1) ELABORE LA CONFIGURACIÓN VECTORIAL:

## 2) CONFIGURACIÓN DE BØHR

3) NOMBRE DEL ELEMENTO \_\_\_\_\_

4) NUMERO MASA \_\_\_\_\_

5) NUMERO ATOMICO \_\_\_\_\_

6)  $p^+$  (PROTONES) \_\_\_\_\_7)  $e^-$  (ELECTRONES) \_\_\_\_\_8)  $n^\pm$  (NEUTRONES) \_\_\_\_\_

9) ELECTRONES DE VALENCIA: \_\_\_\_\_

10) GRUPO: \_\_\_\_\_

11) SUBGRUPO: \_\_\_\_\_

12) PERIODO: \_\_\_\_\_

13) TIPO DE ELEMENTO: \_\_\_\_\_

14) METAL O NO METAL \_\_\_\_\_

15) VA.LOR DE LOS NUMEROS CUÁNTICOS DEL ELECTRÓN DIFERENCIAL.

n:

l:

m:

ms:

**III.- ESCRIBE EN LA LÍNEA DE LA DERECHA EL NOMBRE DEL ENLACE QUE PRESENTAN LOS SIGUIENTES COMPUESTOS, EN BASE A SU DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD (IÓNICO, COVALENTE POLAR, COVALENTE NO POLAR).**

H<sub>2</sub>O \_\_\_\_\_ NCl<sub>3</sub> \_\_\_\_\_F<sub>2</sub> \_\_\_\_\_ MgF<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

VALORES DE ELECTRONEGATIVIDAD: H = 2.1, Mg = 1.2, N = 3.0,  
O = 3.5, F = 4.0, Cl = 3.0

**IV.- RELACIONA LAS DOS COLUMNAS, ANOTANDO QUE METODO SE USA PARA SEPARAR LAS SIGUIENTES MEZCLAS:**

( ) ARENA Y AGUA	1.- CENTRIFUGACION
( ) ALCOHOL Y AGUA	2.- EVAPORACION
( ) SANGRE	3.- SUBLIMACION
( ) SAL Y AGUA	4.- IMANTACION
( ) ACEITE Y AGUA	5.- DESTILACION
( ) ARENA Y YODO	6.- FILTRACION
( ) AZUFRE Y FIERRO	7.- DECANTACION EN EMBUDO DE SEPARACIÓN

**V.- INSTRUCCIONES: COLOCA EN EL PARÉNTESIS LA LETRA QUE CORRESPONDA A LA RESPUESTA CORRECTA.**

- 1.- (    ) ES EL NOMBRE DEL SIGUIENTE COMPUESTO  $\text{CaBr}_2$ 

A) PERBROMATO DE CALCIO

B) CARBONATO DE BROMO

C) BROMURO DE CALCIO

D) BROMATO DE CALCIO
  
- 2.- (    ) ES EL NOMBRE DEL SIGUIENTE COMPUESTO  $\text{MgH}_2$ 

A) HIDRURO DE MAGNESIO

B) ACIDO DE MAGNESIO

C) ANHIDRIDO DE MAGNESIO

D) ACIDO MAGNESICO
  
- 3.- (    ) ES LA FORMULA DEL HIPOCLORITO DE SODIO
 

A)  $\text{NaClO}_4$

B)  $\text{NaClO}_3$

C)  $\text{NaClO}_2$

D)  $\text{NaClO}$
  
- 4.- (    ) ES LA FORMULA DEL TRIOXIDO DE AZUFRE U OXIDO DE AZUFRE VI
 

A)  $\text{SO}_3$

B)  $\text{S}_3\text{O}$

C)  $\text{SO}_2$

D)  $\text{S}_2\text{O}_3$
  
- 5.- (    ) ES LA FORMULA DEL HIDROXIDO DE FIERRO ( III )
 

A)  $\text{Fe}_3\text{OH}$

B)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$

C)  $\text{FeOH}$

D)  $\text{FeOH}_3$
  
- 6.- (    ) ES LA FORMULA DEL OXIDO DE ESTAÑO ( IV )
 

A)  $\text{SnO}_2$

B)  $\text{SnO}_4$

C)  $\text{Sn}_4\text{O}_2$

D)  $\text{Sn}_2\text{O}$
  
- 7.- (    ) ES LA FORMULA DEL ACIDO BROMHIDRICO
 

A)  $\text{HBR}_2$

B)  $\text{Br}_2\text{O}$

C)  $\text{HBr}$

D)  $\text{HBrO}_3$

**VI.- COMPLETA EL SIGUIENTE CUADRO CON FORMULA Y NOMBRE CORRESPONDIENTES:**

	$\text{O}^{-2}$	$\text{OH}^{-}$	$(\text{SO}_4)^{-2}$	$(\text{PO}_4)^{-3}$
$\text{Al}^{+3}$				
$\text{Cu}^{+2}$				