

LLEVAR TABLA PERIÓDICA PARA EL EXAMEN EXTRAORDINARIO

HOJA 2

11.- () ES LA UNIÓN QUÍMICA 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, 1/2 C) 3, 1, 0, -1/2 D) 3, 1, 1, 1/2

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

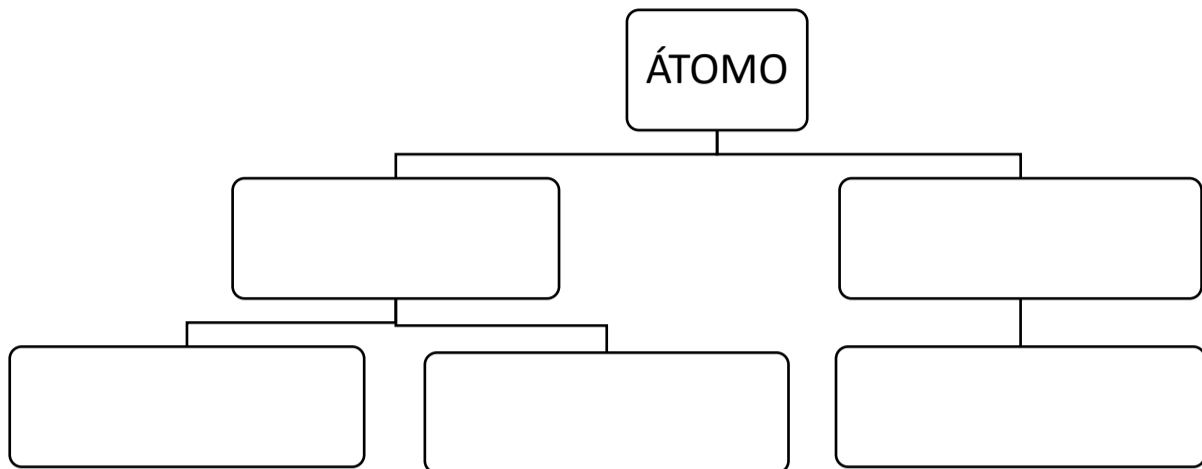
20. () ES LA FUERZA CON QUE UN ÁTOMO ATRAE LOS ELECTRONES DE OTRO ÁTOMO.

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

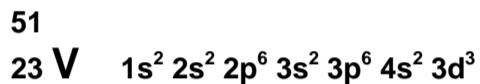
21.- () ESTADOS DE AGREGACIÓN

- A) ELEMENTOS Y COMPUESTOS
B) SÓLIDO, LÍQUIDO, GASEOSO Y PLASMA
C) MEZCLAS HOMOGÉNEAS Y MEZCLAS HETEROGÉNEAS

22.- COLOCA LAS SIGUIENTES PALABRAS EN EL CUADRO QUE CORRESPONDA NUCLEO, CORTEZA ELECTRÓN, PROTÓN, NEUTRÓN:



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



- 1) ELABORE LA CONFIGURACIÓN VECTORIAL:
 - 2) CONFIGURACIÓN DE BÒHR
 - 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).

H₂O _____ NCl₃ _____

F₂ _____ MgF₂ _____

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 CaBr₂
- | | |
|-------------------------|----------------------|
| A) PERBROMATO DE CALCIO | C) BROMURO DE CALCIO |
| B) CARBONATO DE BROMO | D) BROMATO DE CALCIO |
- 2.- () ES EL NOMBRE DEL SIGUIENTE COMPUESTO MgH₂
- | | |
|------------------------|--------------------------|
| A) HIDRURO DE MAGNESIO | C) ANHIDRIDO DE MAGNESIO |
| B) ACIDO DE MAGNESIO | D) ACIDO MAGNESICO |
- 3.- () ES LA FORMULA DEL HIPOCLORITO DE SODIO
- | | | | |
|-----------------------|-----------------------|-----------------------|----------|
| A) NaClO ₄ | B) NaClO ₃ | C) NaClO ₂ | D) NaClO |
|-----------------------|-----------------------|-----------------------|----------|
- 4.- () ES LA FORMULA DEL TRIOXIDO DE AZUFRE U OXIDO DE AZUFRE VI
- | | | | |
|--------------------|---------------------|--------------------|----------------------------------|
| A) SO ₃ | B) S ₃ O | C) SO ₂ | D) S ₂ O ₃ |
|--------------------|---------------------|--------------------|----------------------------------|
- 5.- () ES LA FORMULA DEL HIDROXIDO DE FIERRO (III)
- | | | | |
|-----------------------|------------------------|---------|----------------------|
| A) Fe ₃ OH | B) Fe(OH) ₃ | C) FeOH | D) FeOH ₃ |
|-----------------------|------------------------|---------|----------------------|
- 6.- () ES LA FORMULA DEL OXIDO DE ESTAÑO (IV)
- | | | | |
|---------------------|---------------------|-----------------------------------|----------------------|
| A) SnO ₂ | B) SnO ₄ | C) Sn ₄ O ₂ | D) Sn ₂ O |
|---------------------|---------------------|-----------------------------------|----------------------|
- 7.- () ES LA FORMULA DEL ACIDO BROMHIDRICO
- | | | | |
|---------------------|----------------------|--------|----------------------|
| A) HBR ₂ | B) Br ₂ O | C) HBr | D) HBrO ₃ |
|---------------------|----------------------|--------|----------------------|

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

	O^{-2}	OH^{-}	$(SO_4)^{-2}$	$(PO_4)^{-3}$
Al^{+3}				
Cu^{+2}				

2- REALIZA LA ESTRUCTURA DE LEWIS DE LOS SIGUIENTES ELEMENTOS:

ELEMENTO	Mg	P	S
VALENCIA			
ESTRUCTURA DE LEWIS			

3.-KERNEL

REALIZA LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE LOS ELEMENTOS QUE SE ESPECIFICAN, USANDO LA REGLA DE KERNEL

ELEMENTO	NÚMERO ATÓMICO	REGLA DE KERNEL
${}_{20}Ca$	20	
${}_{46}Pd$	46	
${}_{15}P$	15	