

RETROALIMENTACIÓN QUÍMICA GENERAL

1 H 1,0								2 He 4,0
Número atómico →								
Masa Atómica →								
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2	
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9	
19 K 39,1	20 Ca 40,0							

- Si se indica que la atomicidad de la molécula de azufre es 8, indique la cantidad de átomos de azufre que se encuentran en 10 moles de éste es :
 - $6,02 \times 10^{23}$
 - 8 átom. * $6,02 \times 10^{23}$ moléculas
 - $[(6,02 \times 10^{23} * 10) \text{ moléculas}] * 8 \text{ átom.}$
 - $6,02 \times 10^{24} \text{ átom.}$
- La masa molar del sulfato cúprico es : (Cu= 63,5 g/mol)
 - 180 g/mol
 - 63,5 g/mol
 - 96 g/mol
 - 159,5 g/mol
- El número de átomos existentes en 10 gramos de hierro : (Fe= 55,8 g/mol)
 - $(55,8 * 6,02 \times 10^{23}) \text{ átom.}$
 - $6,02 \times 10^{23} \text{ átom.}$
 - $[(6,02 \times 10^{23} * 10)/55,8] \text{ átom.}$
 - $[(6,02 \times 10^{23} * 55,8)/10] \text{ átom.}$
- Es correcto afirmar:
 - La temperatura de ebullición de un solvente puro es más alta que la de una solución.
 - El punto de congelación de un solvente puro es menor que el de una solución.
 - La temperatura de ebullición de una solución es mayor que la de un solvente puro.
 - La presión de vapor de un disolvente aumenta al añadir un soluto no volátil.
- Se entiende por número atómico a :
 - La cantidad de electrones en un átomo neutro
 - La cantidad de protones de un átomo
 - La cantidad de neutrones y protones de un átomo
 - La cantidad de electrones que posee un átomo en la electrósfera
- Es incorrecto afirmar :
 - El incremento de la temperatura aumenta la solubilidad de un soluto sólido en un disolvente líquido
 - El incremento de la temperatura favorece la solubilidad de un soluto gas en un disolvente líquido
 - Un soluto polar tendrá mejor solubilidad en un disolvente polar
 - Un soluto no polar será más soluble en disolvente apolar
- Si se disuelven 80,0 g de cloruro de potasio en 100,0 g de agua el porcentaje en masa de cloruro de potasio en la solución será:
 - 80%
 - $[(100 * 80)/180] \%$
 - $(100 * 80)\%$
 - $[(180 * 80)/100]\%$

8. ¿Qué datos son necesarios para transformar de %m/m a molaridad?
- Peso molecular del soluto y densidad de la solución
 - Peso molecular del solvente y su densidad
 - Sólo densidad de solvente
 - Peso molecular del solvente
9. El número cuántico que indica la forma del orbital
- Principal
 - Azimutal
 - Magnético
 - Spin
10. Es correcto afirmar que:
- Un electrón puede ser localizado por sus cuatro números cuánticos
 - En un átomo existe más de un electrón con números cuánticos en común
 - El número cuántico magnético es independiente de cualquiera del resto de los números cuánticos
 - El número cuántico azimutal informa el sentido del giro del electrón
11. Es incorrecto afirmar que :
- En el enlace iónico ocurre una transferencia de electrones
 - La diferencia de electronegatividades en el enlace iónico es menor a 1,7
 - En el enlace covalente los átomos enlazantes comparten electrones
 - El enlace covalente polar se presenta entre átomos con E.N muy similares
12. Si el número atómico del Be es 4, la configuración electrónica del ion Be^{+2} es :
- $1s^2 2s^2$
 - $1s^2 2s^2 2p^2$
 - $1s^2 2s^2 2p^6$
 - $1s^1$
13. El CaH_2 corresponde a un (a):
- Hidruro
 - Sal
 - Anhídrido
 - Hidrógeno
14. Según la Ley de Charles, es incorrecto afirmar que :
- El volumen de cierta masa de gas es indirectamente proporcional a la temperatura
 - En esta ley, la temperatura debe expresarse en grados Kelvin
 - La presión es constante
 - El volumen de cierta masa de gas aumenta si lo hace la temperatura
15. 1 mol de ácido nítrico implica: (HNO_3)
- 63 gramos de ácido
 - $6,02 \times 10^{23}$ moléculas
 - $6,02 \times 10^{23}$ átomos
- Sólo I
 - Sólo III
 - II y III
 - I y II

RESPUESTAS

Número	Alternativa
1	C
2	D
3	C
4	C
5	B
6	B
7	B
8	A
9	B
10	A
11	B
12	D
13	A
14	A
15	D