

LECCIÓN DE QUÍMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

RESUELVA LOS SIGUIENTES EJERCICIOS Y SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

1. Calcular la molaridad de una solución que contiene 36 gramos de NaCl en 100ml de solución.

Na = 23 u.m.a

Cl = 35 u.m.a

	$N = \frac{E q}{1 \text{ litro de solución}}$ $M = \frac{\text{Moles de soluto}}{\text{litros de solución}}$
--	--

a. 620
mol/litro

b. 62
mol/litro

c. 6,2
mol/litro

d. 0,62
mo/litro

2. Encuentre la normalidad de una solución de H₂SO₄ que contienen 245 gramos de ácido en 1000 ml.

H = 1 u.m.a.

S = 32 u.m.a.

O = 16 u.m.a.

	$N = \frac{E q}{1 \text{ litro de solución}}$ $M = \frac{\text{Moles de soluto}}{\text{litros de solución}}$
--	--

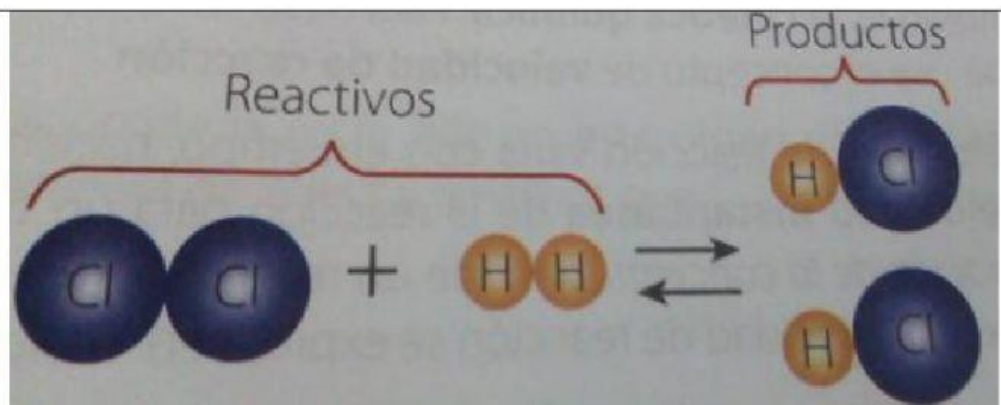
a. 500 N

b. 50 N

c. 5 N

d. 0,5 N

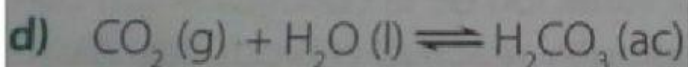
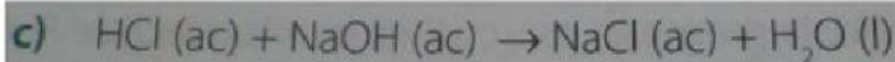
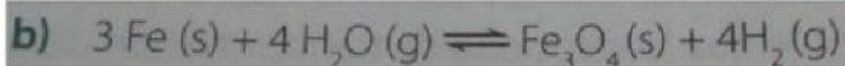
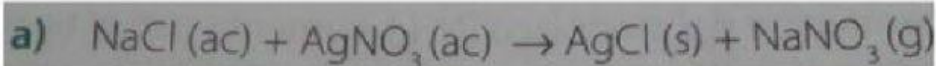
3. La imagen de partículas muestra una reacción reversible entre el cloro gaseoso y el hidrógeno, se unen, por las dobles flechas que los reactivos producen los productos y los productos producen los reactivos por lo que es una reacción reversible y está en equilibrio



Verdadero

Falso

4. Relacione las reacciones químicas con el tipo de reacción:



a Reacción irreversible

b Reacción reversible

a Reacción irreversible

b Reacción reversible

5. Complete la frase seleccionando los términos correctos:

Una _____ es reversible cuando los reaccionantes reaccionan por _____ para formar y al tiempo, estos reaccionan transformándose en _____ estableciéndose un equilibrio.

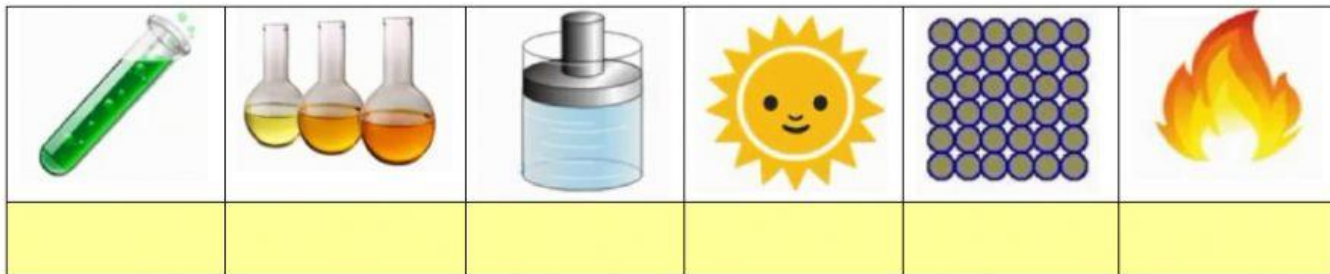
6. Seleccione la respuesta correcta:

La Cinética Química es el estudio de la velocidad en la que se llevan a cabo las reacciones químicas

Verdadero

Falso

7. Ubique correctamente el nombre de los factores que modifican la velocidad de reacción:



Temperatura

Presión

Tamaño de las partículas

Rapidez

Refrigerantes

Catalizadores

Luz

Concentración

8. A mayor concentración de los reactivos se presenta mayor número de partículas y por lo tanto hay más choques y la reacción química es más rápida:

9. El tamaño de las partículas está determinado por que entre más fragmentado esté una sustancia más rápido se llevará a cabo una reacción química:

10. Para la siguiente afirmación, el enunciado verdadero

¿Un catalizador es una sustancia?

☐

Que modifica la velocidad de reacción.

☐

Que se usa siempre en pequeñas cantidades.

☐

Que provoca una reacción, pues sin él no se daría.

☐

Cuya concentración es proporcional a la velocidad de reacción.