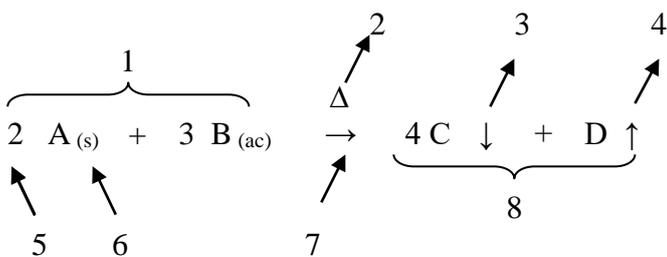


II. INSTRUCCIONES. Relaciona los símbolos que se encuentran del lado izquierdo con su significado que se encuentran en la columna del lado derecho.



- * Reactantes.....()
- * Productos.....()
- * Produce.....()
- * Calentamiento.....()
- * Coeficiente numérico..()
- * Desprendimiento de gas()
- * Precipitado sólido.....()
- * Estado físico.....()

III. INSTRUCCIONES. Relaciona la ecuación química que se encuentra del lado izquierdo con su tipo de reacción que se encuentra del lado derecho.

- | | |
|-------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------|
| a) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{HNO}_3$ | * Reacción de síntesis.....() |
| b) $2 \text{KClO}_3 \rightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$ | * Reacción de descomposición.....() |
| c) $\text{HgS} + \text{Fe} \rightarrow \text{FeS} + \text{Hg}$ | * Sustitución simple.....() |
| d) $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ | * Sustitución doble.....() |

IV. INSTRUCCIONES. Balancea por tanteo las siguientes ecuaciones químicas y escribe el nombre de los reactantes y productos de la reacción.

- $\text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{NO}_2 + \text{O}_2$
- $\text{P}_4\text{O}_{10} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$

V. INSTRUCCIONES. Balancea por oxido-reducción las siguientes ecuaciones químicas y escribe el nombre de los reactantes y productos de la reacción.

- $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2$
- $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{MnO}_2 \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$
- $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$

ESTEQUIOMETRIA, SOLUCIONES Y pH

I. INSTRUCCIONES. Debajo de cada pregunta existen tres respuesta, escoge la que conteste la pregunta y subráyala.

- Es la suma de las masas atómicas de los átomos en la fórmula de un compuesto químico y sus unidades son g/mol:

a) Peso atómico	b) Peso molecular	c) Peso gravimétrico
-----------------	-------------------	----------------------
- Es el número de átomos o moléculas que constituyen un mol y es de 6.023×10^{23} , se conoce como:

a) Número de Avogadro	b) Número atómico	c) Número de masa
-----------------------	-------------------	-------------------
- Las condiciones estándar o normales de temperatura y presión, son:

a) 0°C (273°K) y 1 atm (760 mmHg)	b) 100°C (373°K) y 1 atm	c) 50°C (323°K) y 1 atm
-----------------------------------------------------------------	--------------------------------------------------------	-------------------------------------------------------
- El volumen de un gas medido a temperatura y presión estándar (TPE), se llama:

a) Volumen estándar	b) Volumen molar o volumen gramo-molecular	c) Volumen gravimétrico
---------------------	--------------------------------------------	-------------------------
- El volumen molar de un gas, en condiciones normales de temperatura y presión, 273°K y 1atm, es igual a:

a) 22.4 L	b) 224 L	c) 2.24 L
-----------	----------	-----------
- Es la parte de la química que estudia las relaciones matemáticas de peso y/o volumen entre reactantes y productos de una reacción química:

a) Estequiometría	b) Termoquímica	c) Cinética química
-------------------	-----------------	---------------------
- ¿Qué nos indica la constante de equilibrio (K_c)?

a) La estequiometría	b) La conservación de la materia	c) El sentido de la reacción
----------------------	----------------------------------	------------------------------
- Cuando la $K_c > 1$, hacia donde es el sentido de la reacción:

a) Izquierda	b) Derecha	c) En los dos sentidos
--------------	------------	------------------------
- Una solución está formada por:

a) Ácidos y bases	b) Hidrógenos y oxhidrilos	c) Solutos y solvente
-------------------	----------------------------	-----------------------
- Es la sustancia dispersa y es la que está en menor proporción, se refiere al:

a) Solvente (disolvente)	b) Solutos	c) Concentración
--------------------------	------------	------------------
- Es el medio dispersor y se encuentra en mayor proporción, se refiere al:

a) Concentración	b) Disolvente	c) Solutos
------------------	---------------	------------

