



## REACCIONES QUIMICAS

### ACTIVIDAD 2

AHORA PONGO EN PRÁCTICA LO APRENDIDO:

Conteste la pregunta 1 y 2 de acuerdo a la siguiente información:

El hidróxido de magnesio, conocido comúnmente como leche de magnesia, al mezclarse, con una solución de ácido clorhídrico, encontrado en el estómago, reacciona produciendo cloruro de magnesio y agua, evitando la acidez del estómago. La reacción química es:




1. Es válido afirmar que los números de oxidación del ácido clorhídrico y del cloruro de magnesio son:

- a. -1, +2 y +2, -1      b. +1, -1 y +2, -1      c. +2, -1 y -2, +1      d. -2, +1 y -2, -2

2. Podemos decir que los reactivos y los productos de esta ecuación son:

- a. Hidróxido De Magnesio + Cloruro De Hidrógeno = Cloruro De Magnesio + Agua  
 b. Cloruro De Magnesio + Agua = Hidróxido De Magnesio + Cloruro De Hidrógeno  
 c. Hidróxido De Magnesio + Cloruro De Hidrógeno = Hidróxido De Magnesio + Agua  
 d. Hidroxido de Magnesio + Agua =+ Cloruro De Hidrógeno + Agua

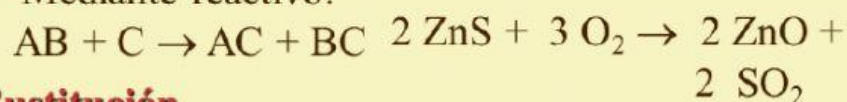
## Tipos de reacciones químicas

 **Síntesis:**  $A + B \rightarrow C$   $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

 **Descomposición**

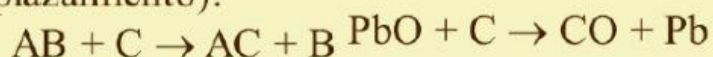
– Simple:  $A \rightarrow B + C$   $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

– Mediante reactivo:



 **Sustitución**

(desplazamiento):



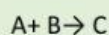
 **Doble sustitución**

(doble desplazamiento):  $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$   
 $\text{AB} + \text{CD} \rightarrow \text{AC} + \text{BD}$

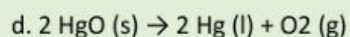
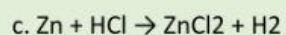
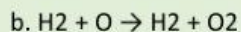


**AHORA PONGO EN PRÁCTICA LO APRENDIDO:**

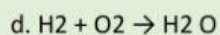
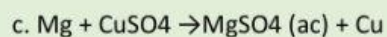
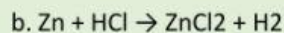
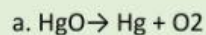
1. Teniendo en cuenta que la reacción de síntesis es representada por la siguiente fórmula:



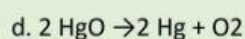
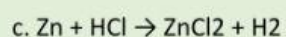
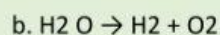
¿Cuál de las siguientes ecuaciones representa mejor una reacción de síntesis?



2. Durante la reacción de descomposición un compuesto es disgregado en sus elementos que lo componen, dicha ecuación que representa este fenómeno se evidencia en:



3. Teniendo en cuenta la ley de la conservación de la materia. "En una reacción química ordinaria la masa permanece constante, es decir, la masa consumida de los reactivos es igual a la masa obtenida de los productos" la ecuación que explica esta ley es



4. La siguiente ecuación representa:  $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

a. Ecuación de desplazamiento

b. Ecuación de doble desplazamiento.

c. Ecuación de síntesis

d. Ecuación de producción

5. Se conocen como la representación por medio de símbolos o elementos químicos de las reacciones químicas:

a. Síntesis química

b. Reacción química

c. Ecuación química

d. Descomposición química