



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:

Mg(OH)2 + HCI \rightarrow Mg Cl2 + H2O

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:
$$A + B \rightarrow C$$
 $2 H_2 + O_2 \rightarrow 2 H_2O$

Descomposición

-Simple: A → B + C
$$CaCO_3$$
 → $CaO + CO_2$

AB + C
$$\rightarrow$$
 AC + BC 2 ZnS + 3 O₂ \rightarrow 2 ZnO + 2 SO₂

Sustitución (desplazamiento):

$$AB + C \rightarrow AC + B PbO + C \rightarrow CO + Pb$$

Doble sustitución

(doble desplazamiento):
$$HCl + NaOH \rightarrow NaCl + AB + CD \rightarrow AC + BD$$
 H_2O



AHORA PONGO EN PRÁCTICA LO APRENDIDO:

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

A+ B→ C

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

a. H2 + O2 → H2O

b.
$$H2 + O \rightarrow H2 + O2$$

d. 2 HgO (s)
$$\rightarrow$$
 2 Hg (l) + O2 (g)

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: Zn + HCl → ZnCl2 + H2

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

