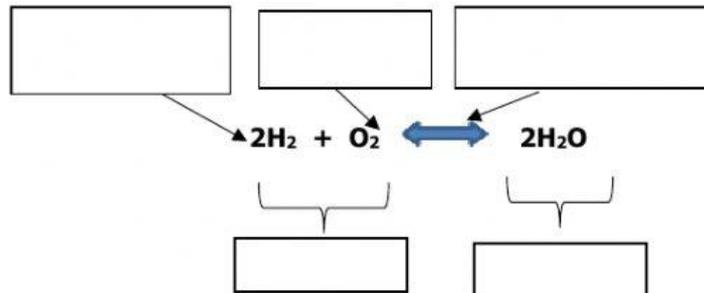


REACCIONES QUÍMICAS

1. En la siguiente ecuación coloque los componentes:



2. Identifique el literal que corresponde a la respuesta correcta enciérrelo en un círculo y píntelo

I. La siguiente reacción: $\text{MgO} + \text{SO}_3 = \text{MgSO}_4$ es una reacción de:

- a. Combinación o síntesis b. descomposición c. combustión
d. desplazamiento e. doble desplazamiento

II. Una reacción de doble desplazamiento es:

- a) $\text{BaCl}_2 + 2\text{KOH} = \text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{KCl}$
b) $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$
c) $2\text{KClO}_3 = 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$

III. En una reacción de combustión, los productos que se forman son:

- a) CO_2 b) H_2O c) O_2 d) A y B son correctas e) B y C son correctas

IV. La siguiente reacción: $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{HO}$

Es una reacción de: a) Síntesis b) Descomposición c) Desplazamiento d) Neutralización

3. Iguale la siguiente ecuación por el método de simple inspección: (Utilice coeficientes)



REACTIVOS	PRODUCTOS
Ba =	Ba =
Na =	Na =
P =	P =

$$\begin{array}{l} \text{H} = \quad \quad \quad \text{H} = \\ \text{O} = \quad \quad \quad \text{O} = \end{array}$$

A qué tipo de reacción pertenece?

4. Complete las siguientes ecuaciones químicas e iguale por el método de simple inspección:

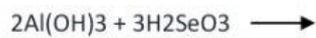
Ácido sulfúrico + Hidróxido Niquélico \longrightarrow



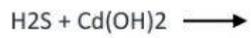
Ácido Dicrómico + Hidróxido de Potasio \longrightarrow



Ácido Selenioso + Hidróxido de Aluminio \longrightarrow



Ácido Selenhídrico + Hidróxido de Cadmio \longrightarrow



Ácido Permangánico + Hidróxido de Potasio \longrightarrow

