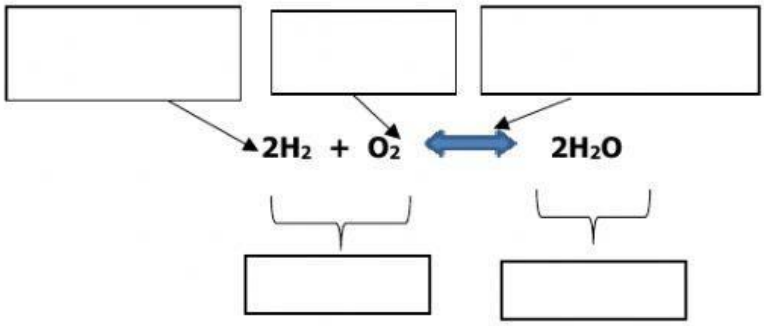
REACCIONES QUÍMICAS

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: $MgO + SO_3 = MgSO_4$ 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) $BaCl_2 + 2KOH = Ba(OH)_2 + 2KCl$

b) $2NO + O_2 = 2NO_2$

c) $2KClO_3 = 2KCl + 3O_2$

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: HCl + NaOH = NaCl + 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)

$3Ba(OH)_2 + 2Na_3PO_4 \longrightarrow Ba_3(PO_4)_2 + 6NaOH$

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

LIVEWORKSHEETS

H = H =
O = O =

A qué tipo de reacción pertenece?

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

Ácido sulfúrico + Hidróxido Niquélico ⟶

3H2SO4 + 2Ni(OH)3 ⟶

Ácido Dicrómico + Hidróxido de Potasio ⟶

H2CrO4 + 2KOH ⟶

Ácido Selenioso + Hidróxido de Aluminio ⟶

2Al(OH)3 + 3H2SeO3 ⟶

Ácido Selenhídrico + Hidróxido de Cadmio ⟶

H2S + Cd(OH)2 ⟶

Ácido Permangánico + Hidróxido de Potasio ⟶

2Al(OH)3 + 3H2SeO3 ⟶

LIVEWORKSHEETS