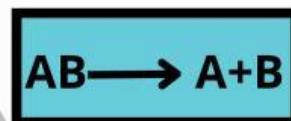
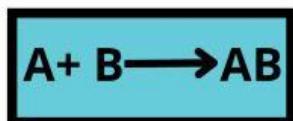


ACTIVIDAD DE REPASO

1 Elige la opción que complete cada espacio en el siguiente diagrama de los tipos de reacciones.



EJEMPLO

EJEMPLO

EJEMPLO

EJEMPLO

DESCOMPOSICIÓN

DOBLE
DESPLAZAMIENTO

SÍNTESIS

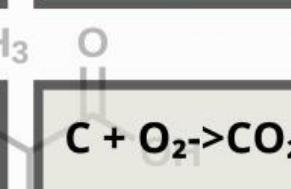
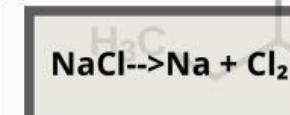
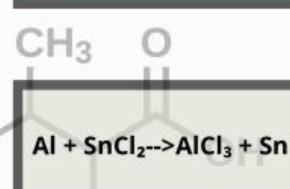
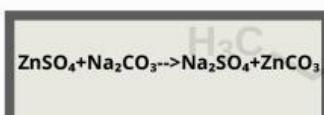
SIMPLE
DESPLAZAMIENTO

Dos o más elementos se unen para formar un producto.

Los iones positivos en los compuestos que reaccionan cambian de lugar.

Un sólo reactivo se divide en dos o más productos.

Un elemento no combinado desplaza a otro elemento en un compuesto.



2

Elige el tipo de reacción química que representa cada ecuación.

| ECUACIÓN QUÍMICA | TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA |
|---|--------------------------|
| $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$ | |
| $KI + Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbI_2 + KNO_3$ | |
| $Zn + O_2 \rightarrow ZnO$ | |
| $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$ | |
| $Na_2CrO_4 + 2AgNO_3 \rightarrow Ag_2CrO_4 + 2NaNO_3$ | |
| $H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ | |

3

Balancea por el método de tanteo las siguientes ecuaciones químicas.

| | |
|---|---|
| 1 | $\boxed{}C_3H_8 + \boxed{}O_2 \rightarrow \boxed{}CO_2 + \boxed{}H_2O$ |
| 2 | $\boxed{}Ba(NO_3)_2 + \boxed{}H_2SO_4 \rightarrow \boxed{}BaSO_4 + \boxed{}HNO_3$ |
| 3 | $\boxed{}Cu_2O + \boxed{}O_2 \rightarrow \boxed{}CuO$ |
| 4 | $\boxed{}CaC_2 + \boxed{}H_2O \rightarrow \boxed{}Ca(OH)_2 + \boxed{}C_2H_2$ |
| 5 | $\boxed{}NaOH + \boxed{}Ni(NO_3)_2 \rightarrow \boxed{}Ni(OH)_2 + \boxed{}NaNO_3$ |
| 6 | $\boxed{}NaHCO_3 \rightarrow \boxed{}Na_2CO_3 + \boxed{}CO_2 + \boxed{}H_2O$ |