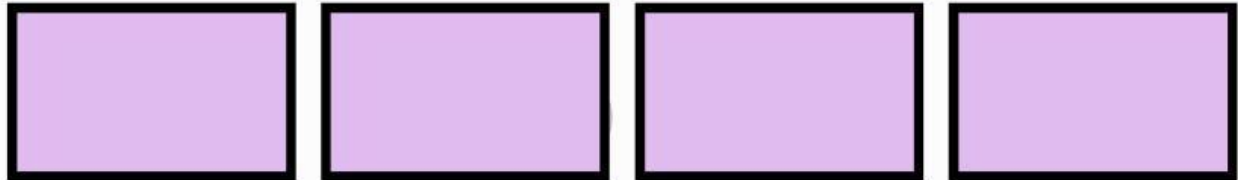


# ACTIVIDAD DE REPASO

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

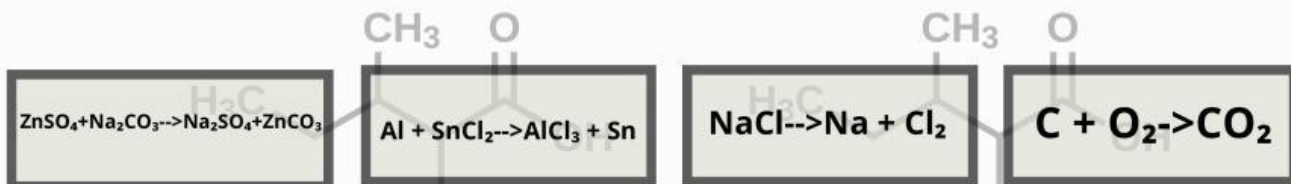


EJEMPLO	EJEMPLO	EJEMPLO	EJEMPLO
---------	---------	---------	---------



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
$\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$	
$\text{KI} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + \text{KNO}_3$	
$\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$	
$\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$	
$\text{Na}_2\text{CrO}_4 + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag}_2\text{CrO}_4 + 2\text{NaNO}_3$	
$\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$	

**3** Balancea por el método de tanteo las siguientes ecuaciones químicas.

1	$\square \text{C}_3\text{H}_8 + \square \text{O}_2 \rightarrow \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$
2	$\square \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \square \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \square \text{BaSO}_4 + \square \text{HNO}_3$
3	$\square \text{Cu}_2\text{O} + \square \text{O}_2 \rightarrow \square \text{CuO}$
4	$\square \text{CaC}_2 + \square \text{H}_2\text{O} \rightarrow \square \text{Ca}(\text{OH})_2 + \square \text{C}_2\text{H}_2$
5	$\square \text{NaOH} + \square \text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \square \text{Ni}(\text{OH})_2 + \square \text{NaNO}_3$
6	$\square \text{NaHCO}_3 \rightarrow \square \text{Na}_2\text{CO}_3 + \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$