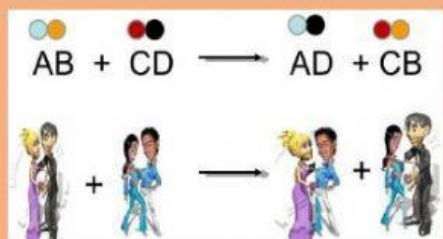


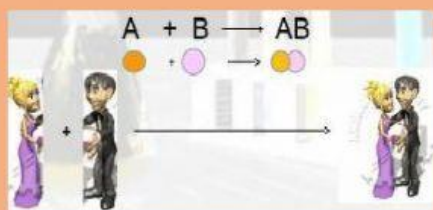


Clasifique cada una de las siguientes ecuaciones químicas de acuerdo al tipo al cual pertenece

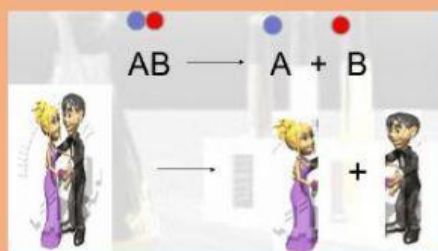
1. RELACIONA AMBAS COLUMNAS



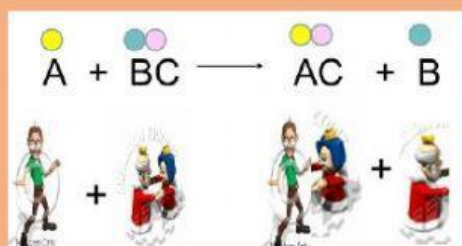
SÍNTESIS



DESCOMPOSICIÓN



DESPLAZAMIENTO



**DOBLE
SUSTITUCIÓN**

2.ESCRIBE EL TIPO DE REACCIÓN QUÍMICA QUE REPRESENTA CADA ECUACIÓN

SÍNTESIS, DESCOMPOSICIÓN, DESPLAZAMIENTO, DOBLE SUSTITUCIÓN

Ecuación	Tipo de reacción química
a. $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$	
b. $\text{KI} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbI}_2 + \text{KNO}_3$	
c. $\text{Zn} + \text{O}_2 \rightarrow \text{ZnO}$	
d. $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$	
e. $\text{Na}_2\text{CrO}_4 + 2 \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag}_2\text{CrO}_4 + 2 \text{NaNO}_3$	
f. $\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_2 + \text{O}_2$	
g. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$	
h. $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$	
i. $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{H}_2$	
j. $\text{Cl}_2 + 2 \text{KBr} \rightarrow 2 \text{KCl} + \text{Br}_2$ $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	

ES MOMENTO A DE VER LOS RESULTADOS

