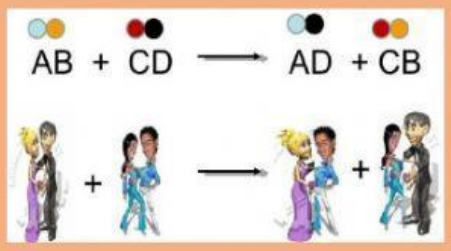
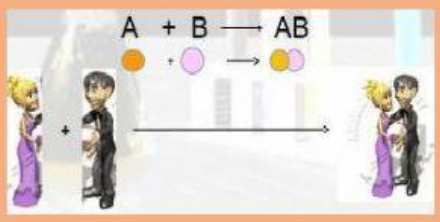
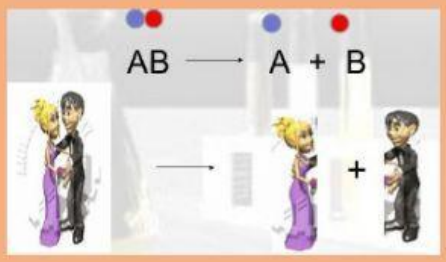
ciencias 3 , Maestra. Magda H.M.

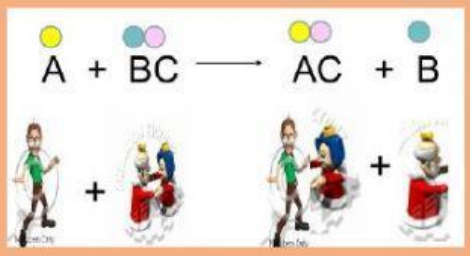
Clasifique cada una de las siguientes ecuaciones químicas de acuerdo al tipo al cual pertenezca

1. **RELACIONA AMBAS COLUMNAS**









SÍNTESIS

DESCOMPOSICIÓN

DESPLAZAMIENTO

DOBLE SUSTITUCIÓN

LIVEWORKSHEETS

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

SÍNTESIS, DESCOMPOSICIÓN, DESPLAZAMIENTO, DOBLE SUSTITUCIÓN

Ecuación	Tipo de reacción química
a. $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$	
b. $KI + Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbI_2 + KNO_3$	
c. $Zn + O_2 \rightarrow ZnO$	
d. $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$	
e. $Na_2CrO_4 + 2\ AgNO_3 \rightarrow Ag_2CrO_4 + 2\ NaNO_3$	
f. $H_2O \rightarrow 2\ H_2 + O_2$	
g. $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$	
h. $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$	
i. $Mg + H_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + H_2$	
j. $Cl_2 + 2\ KBr \rightarrow 2\ KCl + Br_2$ $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$	

ES MOMENTO A DE VER LOS RESULTADOS

LIVEWORKSHEETS