



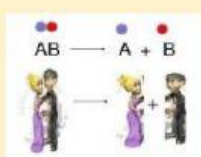
2022 "Respeto: a mí, los otros, la casa común y los credos religiosos."



Clasificación de reacciones químicas.

Lic. Alejandro J. Acuña.

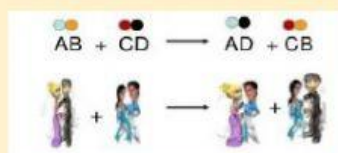
1- Relaciona el número de las figuras con los nombres de las reacciones propuestas en la columna derecha.



1



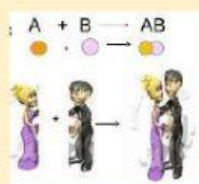
Reacción de desplazamiento simple



2



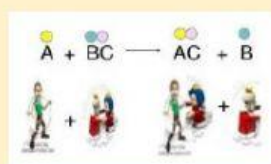
Reacción de descomposición



3



Reacción de desplazamiento doble



4



Reacción de combinación.

2- Clasifica las siguientes reacciones químicas en combinación, descomposición, desplazamiento simple o desplazamiento doble.

$4 \text{ Al}_{(s)} + 3 \text{ O}_{2(g)} \rightarrow 2 \text{ Al}_2\text{O}_{3(s)}$	
$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 (\text{ac}) + 2 \text{ KI} (\text{ac}) \rightarrow 2 \text{ KNO}_3 (\text{ac}) + \text{PbI}_2 (\text{s})$	
$\text{Zn} + 2 \text{ HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$	
$\text{CaCO}_{3(s)} \rightarrow \text{CaO}_{(s)} + \text{CO}_2 \uparrow$	