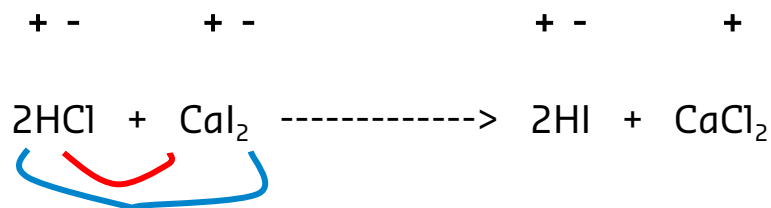
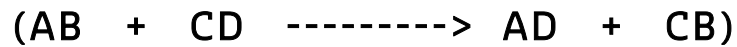


# Reacciones de Doble Sustitución

Cuando dos compuestos intercambian sus iones (positivos y negativos) para dar compuestos completamente distintos



El elemento positivo del primer compuesto se une al elemento negativo del segundo compuesto y el elemento negativo del primer compuesto se une al elemento positivo del segundo.

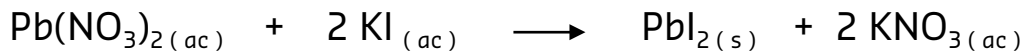
## Ejemplo:

Cuando se mezclan soluciones acuosas transparentes de nitrato de plomo ( II ) y yoduro de potasio, se lleva a cabo una reacción de desplazamiento doble y en la mezcla aparece un sólido amarillo. Este sólido es yoduro de plomo ( II ) y precipita porque es insoluble en agua, como se muestra en la figura



# Reacciones de Doble Sustitución

La ecuación es:



Algunos cloruros son insolubles en este tipo de reacciones como el cloruro de plata que también se observa como un precipitado blanco

