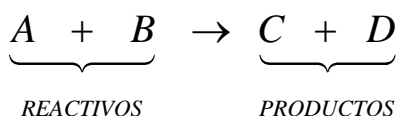


# REACCIONES QUÍMICAS

En toda reacción química se parte de unas sustancias iniciales llamadas **reactivos**, que se transforman en otras finales distintas, llamadas **productos**:



## REACCIÓN QUÍMICA 1 (Reacción de intercambio)

Sumergimos un trozo de cobre metálico (**Cu**) en el tubo de ensayo que contiene una disolución de nitrato de Plata (**AgNO<sub>3</sub>**). Se producirá una reacción de intercambio de iones. La disolución irá tomando una ligera coloración azul, debido a la disolución del cobre (**Cu**) y se formará un depósito negro de plata metálica (**Ag**), sobre la lámina de cobre. La reacción que tiene lugar:



## REACCIÓN QUÍMICA 2 (Reacción de intercambio)

Sumergimos un trozo de cinc metálico (**Zn**) en el vaso de precipitados que contiene una disolución de sulfato de cobre (II), (**CuSO<sub>4</sub>**). Se producirá una reacción de intercambio de iones. Se observará la decoloración de la disolución y la aparición de un nuevo sólido (**Cu**). La reacción que tiene lugar:



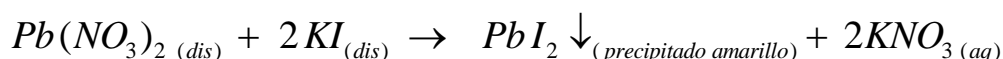
## REACCIÓN QUÍMICA 3 (Reacción de precipitación)

Añadimos unas gotas de disolución de nitrato de plata (**AgNO<sub>3</sub>**), al tubo de ensayo que contiene una disolución de cloruro de sodio (**NaCl**). Se formará un precipitado blanco de cloruro de plata (**AgCl**). La reacción que tiene lugar:



## REACCIÓN QUÍMICA 4 (Reacción de precipitación)

Añadimos unas gotas de disolución de yoduro de potasio (**KI**), al tubo de ensayo que contiene una disolución de nitrato de plomo II (**Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**). Se formará un precipitado amarillo de yoduro de plomo II (**PbI<sub>2</sub>**). La reacción que tiene lugar:



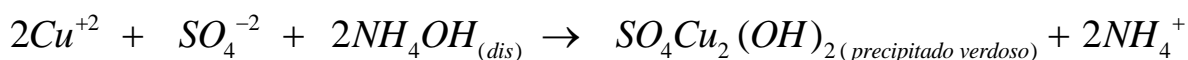
## REACCIÓN QUÍMICA 5 (Reducción del permanganato de potasio)

Añadimos unas gotas de disolución de ácido clorhídrico (**HCl**), al tubo de ensayo que contiene una disolución de permanganato de potasio (**KMnO<sub>4</sub>**). Se formará cloruro de manganeso II (**MnCl<sub>2</sub>**). La reacción que tiene lugar:



### **REACCIÓN QUÍMICA 6 (Formación del complejo amoniacal tetramín cobre II)**

Añadimos unas gotas de hidróxido de amonio ( $\text{NH}_4\text{OH}$ ), al tubo de ensayo que contiene una disolución de sulfato de cobre II ( $\text{CuSO}_4$ ). Se formará el complejo amoniacal ( $\text{Cu}(\text{NH}_3)_4^{+2}$ ). La reacción que tiene lugar:



### **REACCIÓN QUÍMICA 7 (Disolución de la calcita)**

Añadimos unas gotas de disolución de ácido clorhídrico ( $\text{HCl}$ ), al tubo de ensayo que contiene calcita pulverizada (troceada) ( $\text{CaCO}_3$ ). Se formará cloruro de calcio ( $\text{CaCl}_2$ ). La reacción que tiene lugar:

