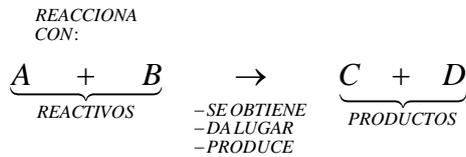


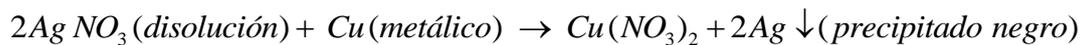
Ejemplos de reacciones químicas

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



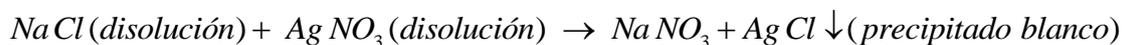
Ejemplo 1

Preparamos una disolución de nitrato de plata en agua, y a continuación introducimos un electrodo de cobre en ella:



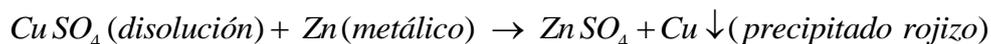
Ejemplo 2

Preparamos una disolución de cloruro de sodio en agua, y a continuación añadimos unas gotas de disolución de nitrato de plata:



Ejemplo 3

Preparamos una disolución de sulfato de cobre en agua, y a continuación introducimos un electrodo de cinc:



Ejemplo 4

Al añadir ácido clorhídrico a un trozo de calcita en un tubo de ensayo, obtenemos:



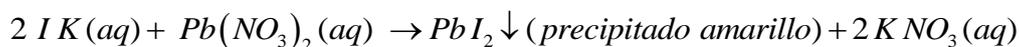
Ejemplo 5

Al añadir amoníaco a una disolución de sulfato de cobre (II), obtenemos:



Ejemplo 6

Al añadir a una disolución de yoduro de potasio unas gotas de nitrato de plomo (II), obtenemos:



Ejemplo 7

Al añadir a una disolución de permanganato de potasio unas gotas de ácido clorhídrico, obtenemos:

