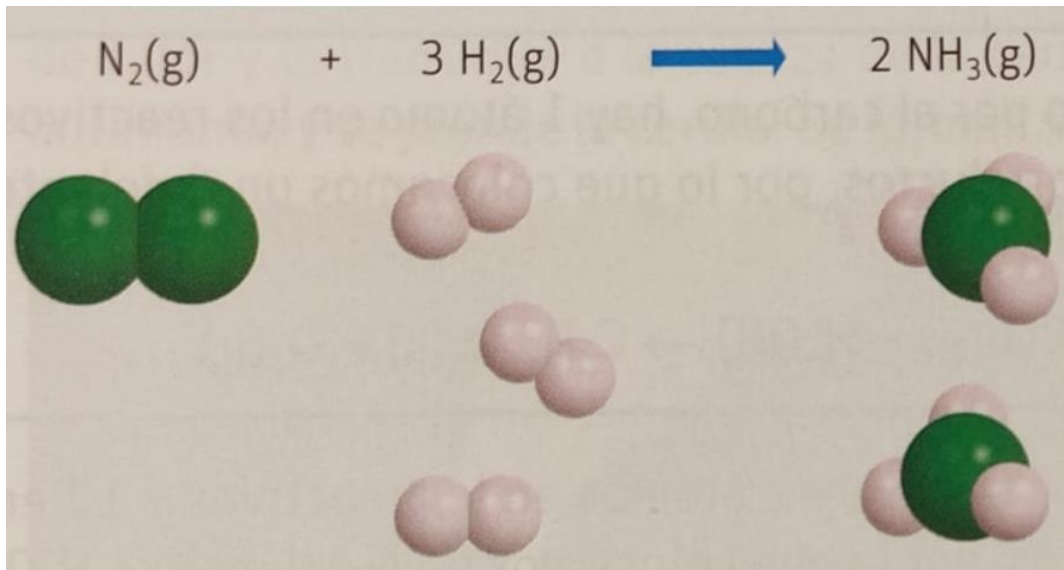
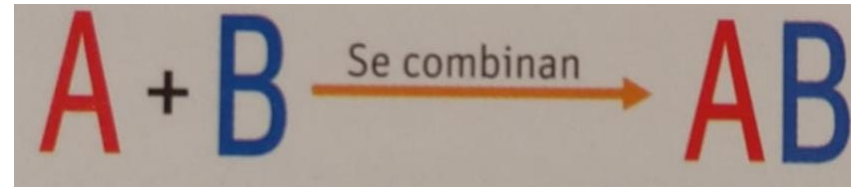
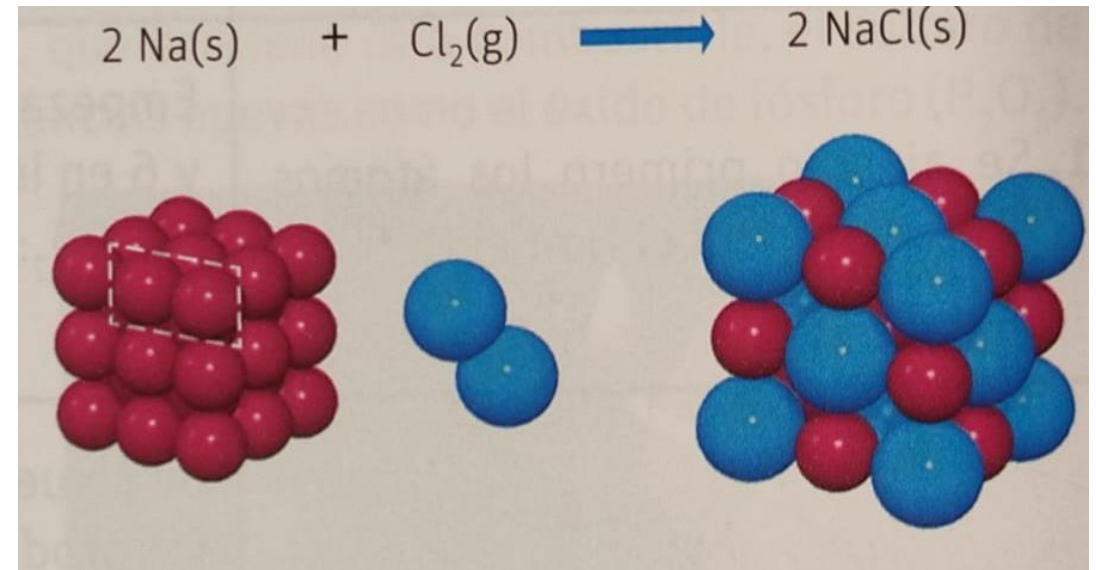


3.2 Tipos de reacciones químicas. Reacciones de síntesis

Las **reacciones de síntesis** son reacciones de combinación entre dos o más sustancias sencillas (A y B) que se unen para formar un producto más complejo (AB).



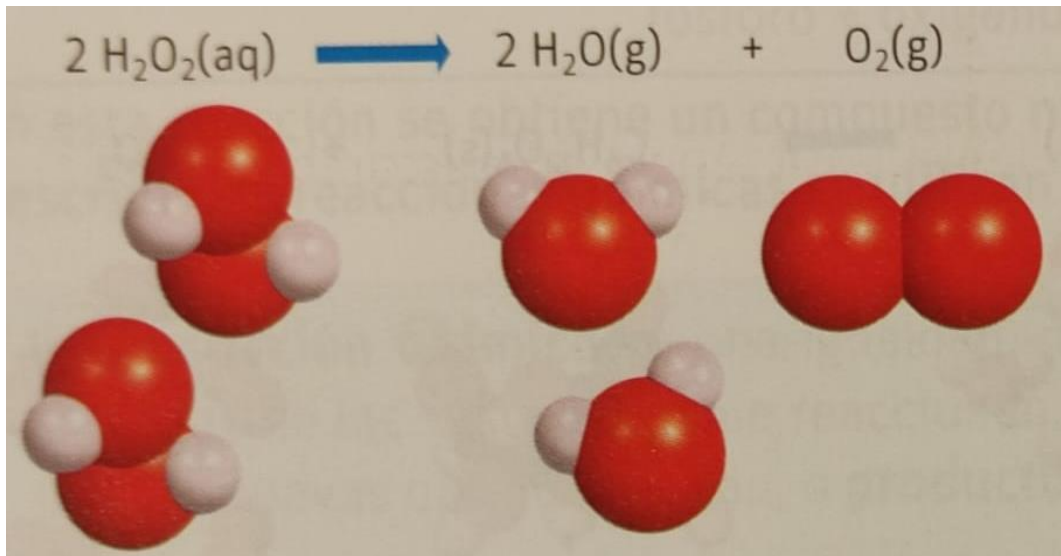
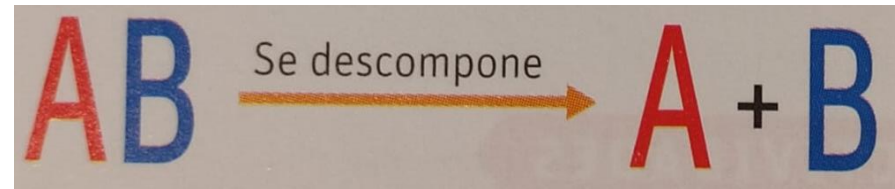
Síntesis del amoníaco



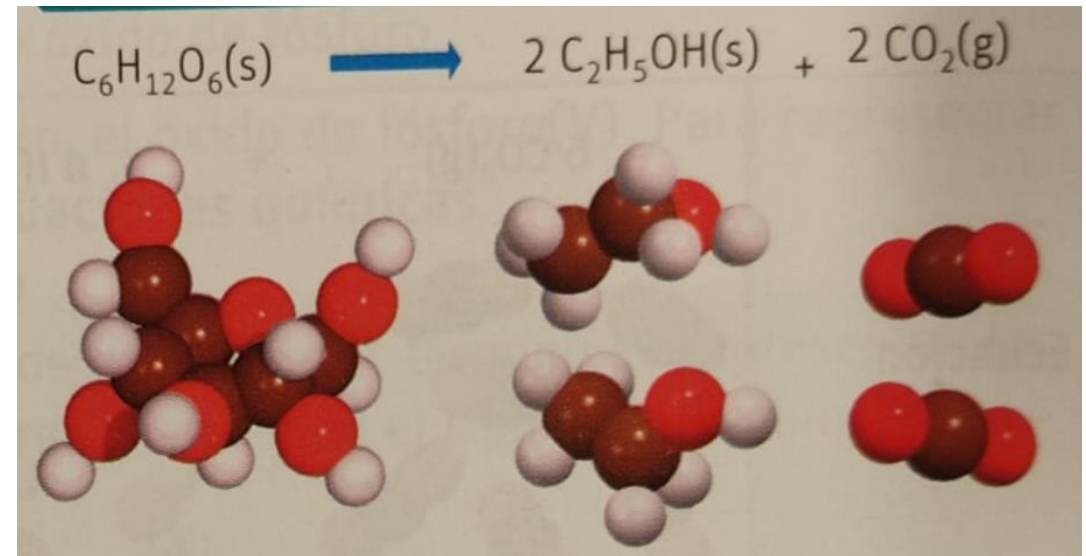
Síntesis del cloruro de sodio

3.2 Tipos de reacciones químicas. Reacciones de descomposición

Las **reacciones de descomposición** son inversas a las de síntesis. En este caso un compuesto (AB) se descompone en sustancias más sencillas (A y B).



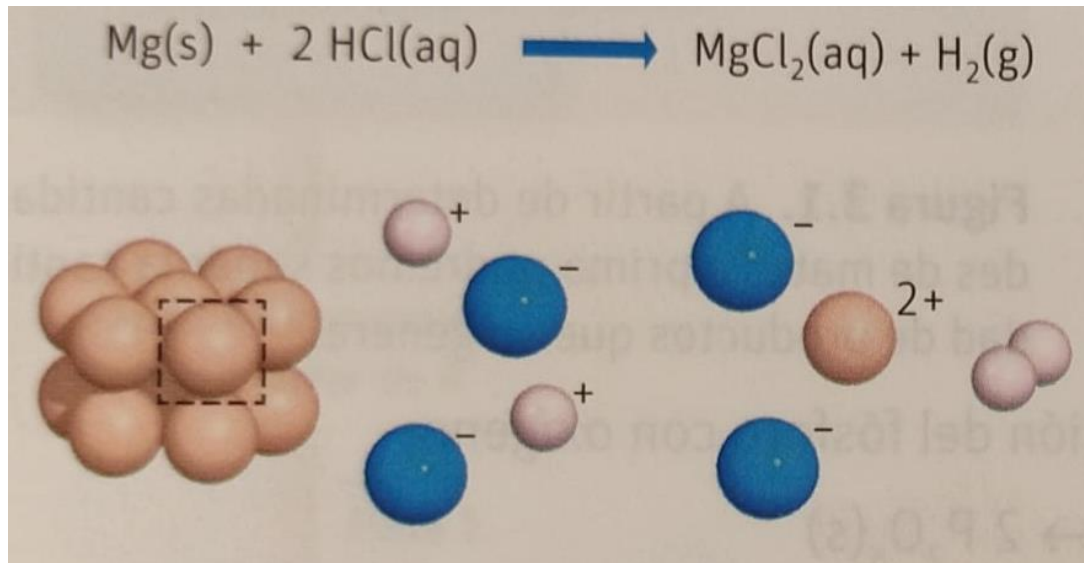
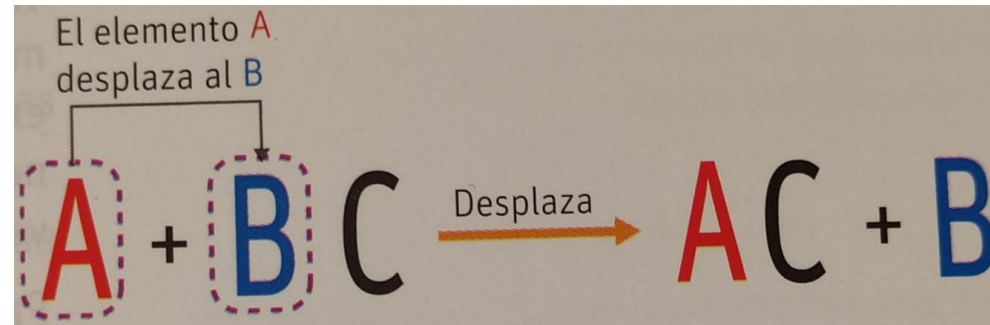
Descomposición del agua oxigenada



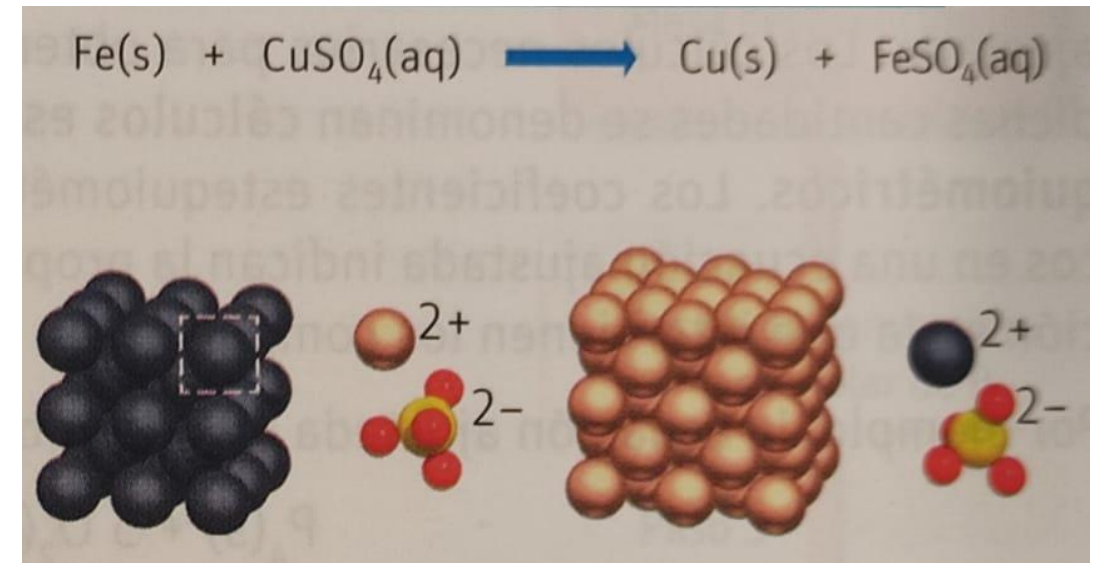
Descomposición de la glucosa

3.2 Tipos de reacciones químicas. Reacciones de sustitución

En las **reacciones de sustitución**, un elemento o grupo de elementos que forman parte de un compuesto se sustituye por otro.



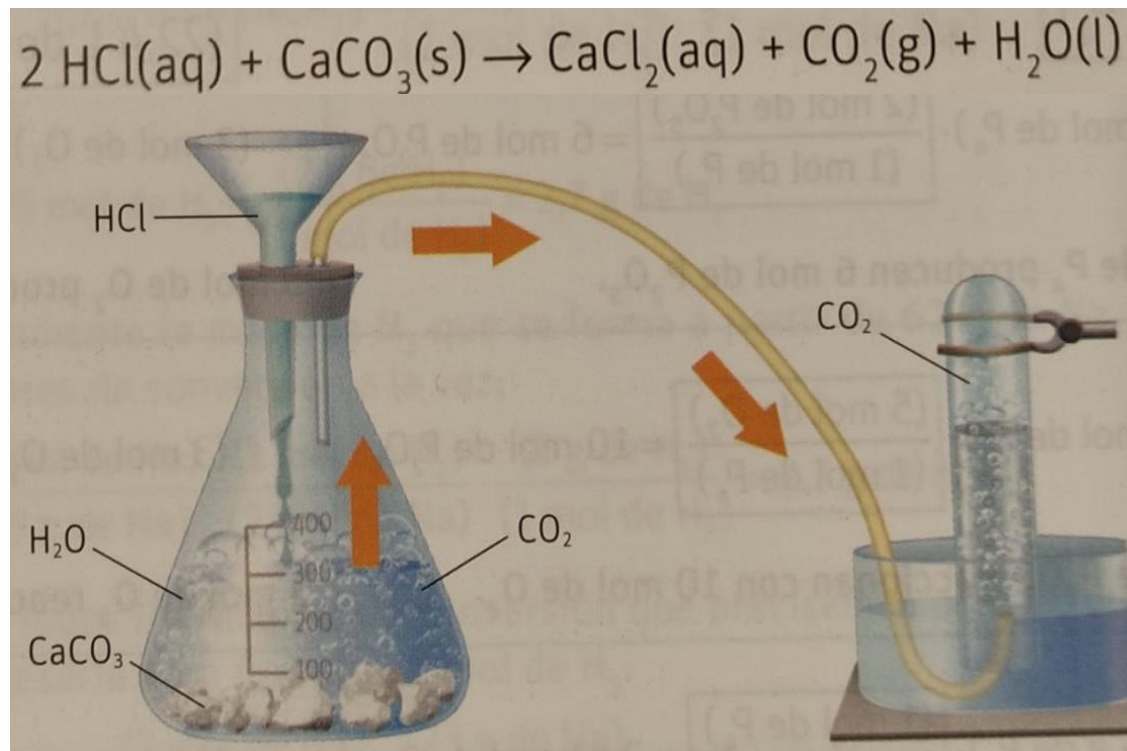
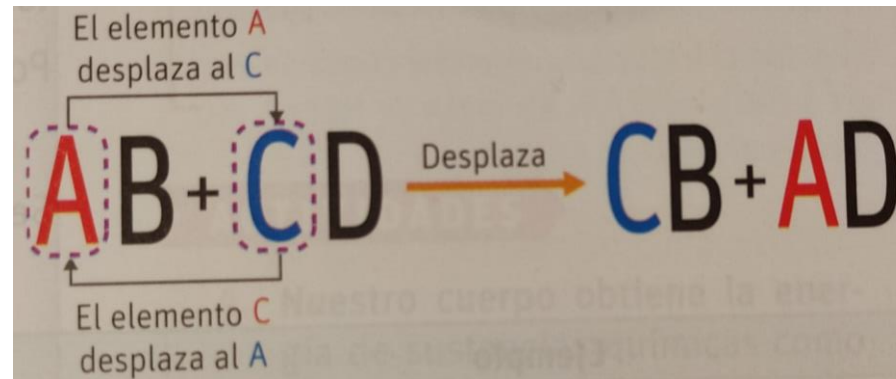
Obtención del gas hidrógeno



Obtención del cobre

3.2 Tipos de reacciones químicas. Reacciones de doble sustitución

En las **reacciones de doble sustitución** se produce un intercambio entre los elementos de las sustancias que intervienen en la reacción.



3.2 Tipos de reacciones químicas

Ajusta y clasifica, según la reagrupación de átomos, las siguientes ecuaciones químicas:

