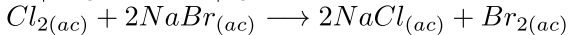
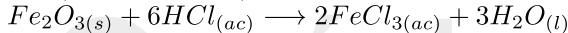


## Tipos de reacciones químicas

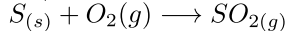
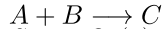
Desplazamiento simple



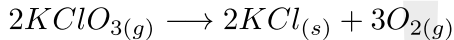
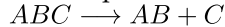
Desplazamiento doble



Combinación



Descomposición



## Balaneo de ecuaciones químicas

**Tanteo:** Se asignan coeficientes y se comprueba la ley de conservación de la masa para cada elemento.

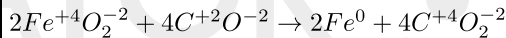
- 1) Balancear los M
- 2) Balancear los NM
- 3) Balancear los H
- 4) Comprobar con los O
- 5) Multiplicar por 2 al M con mayor subíndice.

**Algebraico:** Se asigna coeficientes literales a las diferentes sustancias. Y se plantea un sistema de ecuaciones



$$Fe : 2a = c \quad Cl : b = 3c \quad O : 3a = d \quad H : b = 2d$$

**Red-ox:** Se basa en el  $\#e^-$  transferidos entre el oxidante y el reductor. Se debe conocer el EO de cada elemento antes y después de reaccionar. Se asigna coeficiente y luego se hace el tanteo.



$Fe^{+4}$  (A. Oxidante) a  $Fe^0$  gana  $4e^-$

$C^{+2}$  (A. Reductor) a  $C^{+4}$  pierde  $2e^-$

## Algoritmo de Estequiometría

