Tipos de reacciones

Reacción en disolución acuosa

•
$$NaCL \xrightarrow{H_2O} Na^+ + Cl^-$$

•
$$CH_3COOH \stackrel{H_2O}{\longleftrightarrow} CH3COO^- + H^+$$

Reacción de precipitación

•
$$Pb(NO_3)_2 + 2NaI \rightarrow PbI_2 + 2NaNO_3$$

Reacción de neutralización

- base + ácido = sal + agua
- ácido + carbonato/hidrogenocarbonato = sal + agua + CO₂
- $metal + ácido = sal + H_2$
- ácido + óxido metalico = sal + agua

Reacciones redox

Tienen elementos libres.

- De combinación: $S + O_2 \rightarrow SO_2$
- De descomposición: $2HgO \rightarrow 2Hg + O_2$
- De desplazamiento: un elemento queda libre
 - De hidrógeno: $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$
 - De un metal

$$V_2O_5 + 5Ca \rightarrow 2V + 5CaO$$

Serie de actividades

- De halógeno

$$Cl_2 + 2NaI \rightarrow 2NaCl + I_2$$

$$F_2 > Cl_2 > Br_2 > I_2$$

• De desproporción

$$2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$$

El oxígeno se oxida y reduce.