

# Tipos de reacciones

## Reacción en disolución acuosa

- $NaCl \xrightarrow{H_2O} Na^+ + Cl^-$
- $CH_3COOH \xrightleftharpoons{H_2O} CH_3COO^- + H^+$

## Reacción de precipitación

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

## Reacción de neutralización

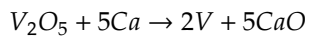
- base + ácido = sal + agua
- ácido + carbonato/hidrogenocarbonato = sal + agua +  $CO_2$
- metal + ácido = sal +  $H_2$
- ácido + óxido metálico = sal + agua

## Reacciones redox

Tienen elementos libres.

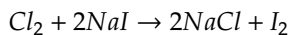
- De combinación:  $S + O_2 \rightarrow SO_2$
- De descomposición:  $2HgO \rightarrow 2Hg + O_2$
- De desplazamiento: un elemento queda libre
  - De hidrógeno:  $2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + H_2$

– De un metal

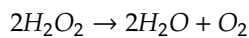


Serie de actividades

– De halógeno



- De desproporción



El oxígeno se oxida y reduce.