

Espèces à connaître

#chimie

Acide - Base

Acides fortes

- Acide sulfurique : H_2SO_4 / hydrogéné sulfate : HSO_4^-
- Acide nitrique : HNO_3
- Acide chlorhydrique : HCl

Acides faibles

- Acide phosphorique : H_3PO_4 / Phosphate : PO_4^{3-}
- Acide acétique : CH_3COOH
- Ion hydrogénocarbonate : HCO_3^- / Carbonate : CO_3^{2-}

Bases fortes

- Soude : $NaOH \rightarrow Na^+, HO^-$

Bases faibles

- Ion hydrogénocarbonate : HCO_3^-
- Ammoniac : NH_3 / Ammonium : NH_4^+

Oxydo - Réduction

Oxydants

- Permanganate : MnO_4^- / Mn^{2+}
- Dichromate : $Cr_2O_7^{2-}$
- Peroxyde d'hydrogène : H_2O_2

- Hypochlorite : ClO^-

Réducteurs

- Métaux : Na, Fe
- Thiosulfate : $S_2O_3^{2-}$