

Reações Químicas em Solução Aquosa – Conceitos e Reações de Precipitação

Eletrólitos fortes	Eletrólitos fracos	Não-eletrólitos
HCl	HC <sub>2</sub> H <sub>3</sub> O <sub>2</sub> (ácido acético)	C <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub> (sacarose)
NaOH	NH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> CCH <sub>2</sub> OH (etanol)
NaCl	HgCl <sub>2</sub>	H <sub>3</sub> COH (metanol)
KCN	HCN	HOCH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH (etilenoglicol)
BaSO <sub>4</sub>	CdSO <sub>4</sub>	(NH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO (ureia)
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	

Exemplos de eletrólitos forte e eletrólitos fracos.

**Compostos solúveis**

**Exceções**

Quase todos os sais de Na<sup>+</sup>, K<sup>+</sup> e NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

Haleto: sais de Cl<sup>-</sup>, Br<sup>-</sup> e I<sup>-</sup>

Fluoretos

Sais de NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>, ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>, C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub><sup>2-</sup>

Sulfatos

Ácidos inorgânicos

Haleto de Ag<sup>+</sup>, Hg<sub>2</sub><sup>2+</sup> e Pb<sup>2+</sup>

Fluoretos de Mg<sup>2+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Sr<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup> e Pb<sup>2+</sup>

Sulfatos de Sr<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup>, Pb<sup>2+</sup> e Ca<sup>2+</sup>

**Compostos insolúveis**

**Exceções**

Sais de CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>, PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>, C<sub>2</sub>O<sub>4</sub><sup>2-</sup> e CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

Sulfetos

Hidróxidos e óxidos metálicos

Sais de NH<sub>4</sub><sup>+</sup> e de cátions de metais alcalinos

Sais de NH<sub>4</sub><sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>, Sr<sup>2+</sup> e de cátions de metais alcalinos

Hidróxidos e óxidos de Ca<sup>2+</sup>, Sr<sup>2+</sup>, Ba<sup>2+</sup> e os cátions de metais alcalinos

Regras de solubilidade para compostos iônicos em água a 298 K