

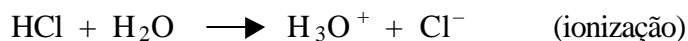
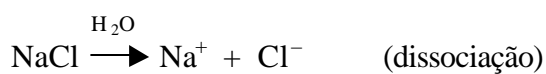
Funções Inorgânicas

Teoria de Arrhenius: se a solução aquosa de certa substância não conduz corrente elétrica, essa solução é chamada de **solução não-eletrolítica** e a substância, de **não-eletrólito**. Os não-eletrólitos sempre são moleculares. Quando a solução conduz corrente elétrica, ela é chamada de **solução eletrolítica**, e a substância, de **eletrólito**.

Dissociação Iônica: é a **separação** dos íons de um composto iônico (eletrólito iônico) quando em solução aquosa.

Ionização: é a **formação** de íons devido à reação de um eletrólito molecular com a água.

Exemplo:



Grau de ionização (α): indica a porcentagem de moléculas ionizadas em uma solução.

$$\alpha = \frac{\text{n}^\circ \text{ de moléculas ionizadas}}{\text{n}^\circ \text{ de moléculas dissolvidas}}$$

Exemplo:

HCl ($\alpha = 92\%$) : eletrólito **forte**

HF ($\alpha = 8\%$) : eletrólito **fraco**