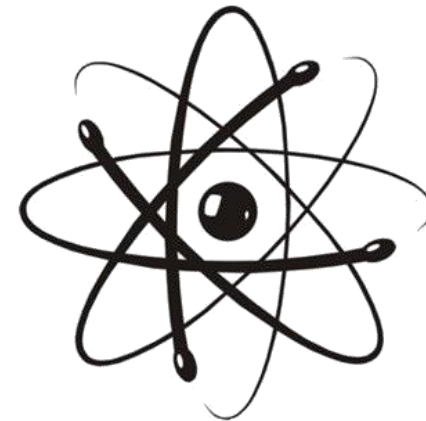


Hidrólise de Sais (I)

Prof. Francis Isotton
Química

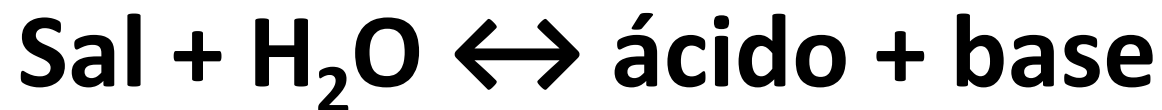


Hidrólise de Sais (I)

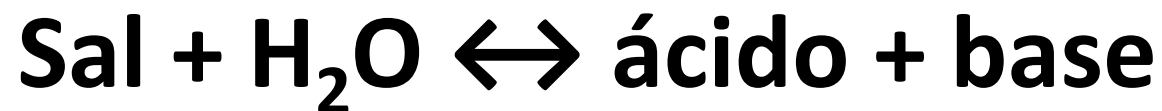
Observamos, experimentalmente, que nem toda solução aquosa de certo sal é neutra, ou seja, possui $\text{pH} = 7$ a $25\text{ }^\circ\text{C}$.

Algumas soluções salinas podem ser ácidas ou básicas. Isso se explica porque alguns íons reagem com a água (hidrólise), modificando a concentração de H^+ e OH^- e alterando o pH do meio. Tal reação é denominada hidrólise salina.

Por definição, hidrólise salina é a reação entre um sal e a água, produzindo um ácido e uma base correspondentes.



Hidrólise de Sais (I)



Como podemos notar, a hidrólise salina é o inverso da reação de neutralização (salificação).

Para facilitar o entendimento desse assunto, devemos lembrar que:

- ácidos e bases fortes se encontram predominantemente na forma iônica (ionizados ou dissociados);
- para sofrer hidrólise, o sal deve estar dissociado;
- a água é um composto que ioniza muito pouco, prevalecendo sua fórmula molecular.

Hidrólise de Sais (I)

- 1) Hidrólise de um sal formado por uma base fraca e um ácido forte;
- 2) Hidrólise de um sal formado por uma base forte e um ácido fraco;
- 3) Hidrólise de um sal formado por uma base fraca e um ácido fraco;
- 4) Sal formado por uma base forte e um ácido forte

Hidrólise de Sais (I)

Um sal formado por base forte e ácido fraco hidrolisa ao se dissolver em água, produzindo uma solução básica. Essa é uma característica do

