



#CONQUISTANOESTUDO ▪ SEMANA3 ▪ ETAPA2
ENSINO MÉDIO ▪ 1ª SÉRIE

QUÍMICA

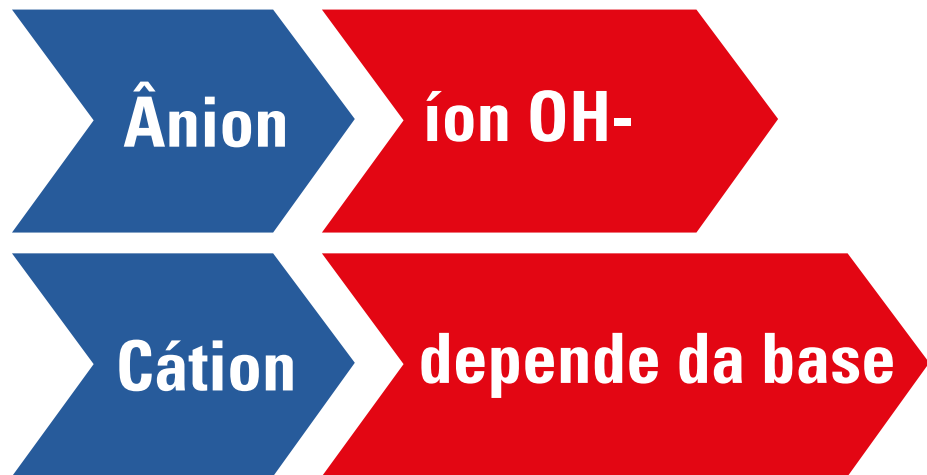
Neste Guia você vai estudar **bases**.

Pág. 12 do Módulo 2

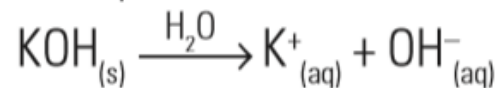
Prof. Maytson Müller

Bases

De acordo com Arrhenius, bases são substâncias que, quando misturadas em água, sofrem dissociação, liberando:



Exemplo:



Bases

As bases também são um grupo de compostos com comportamentos característicos, como a adstringência.

Exemplo: o caju é um fruto de caráter básico, que apresenta a sensação de boca “amarrada”.

O sabor adstringente do caju é característico das bases.



Bases

Características

Bases
inorgânicas

São compostos iônicos que possuem elevados pontos de fusão. À temperatura ambiente, geralmente são sólidos.

Bases
x
Ácidos

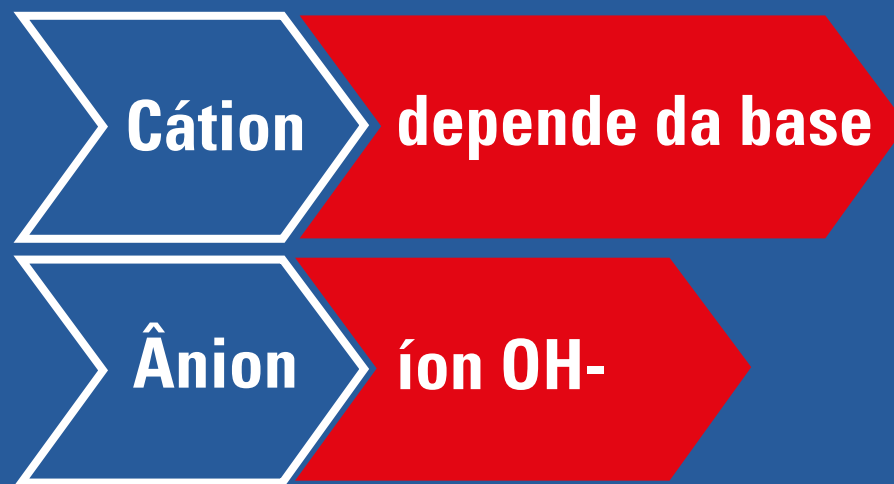
Ambos são extremamente corrosivos.

Obs.:

Basicidade =
Alcalinidade

Dissociação de bases

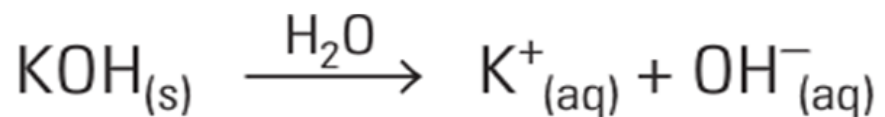
É a separação de íons (cátions e ânions) já existentes. Só ocorre com compostos iônicos.



Os íons já serão separados devido a ação da água.

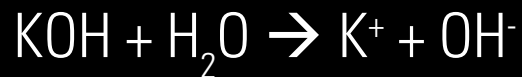
Dissociação de bases

Por apresentarem ligação iônica, as bases sofrem dissociação na presença de água.



Obs.:

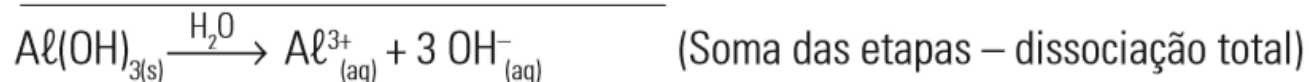
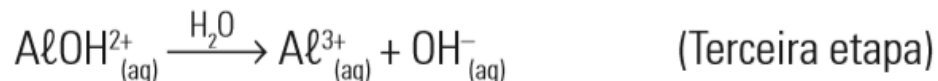
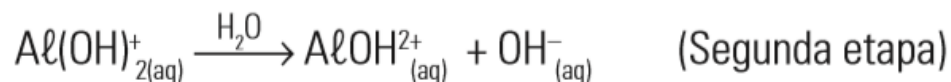
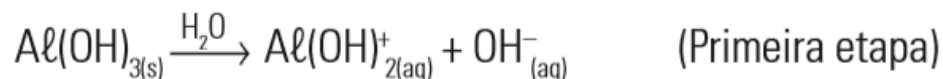
Dissociação =
separação de íons.



Dissociação de bases

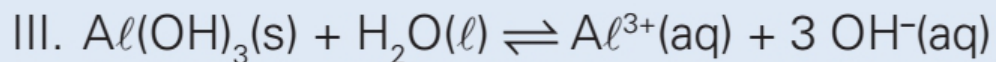
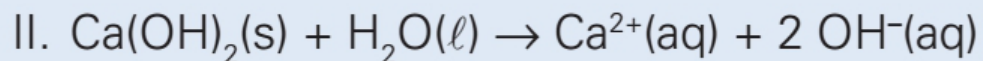
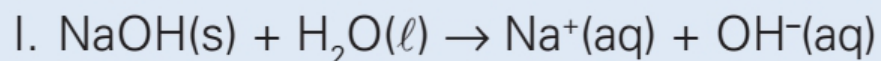
Em bases com mais de um grupo (OH), a dissociação pode ser representada em etapas.

Exemplo:



Dissociação de bases

→ As equações que são representadas por setas únicas representam a dissociação de uma base forte, ou seja, o reagente foi inteiramente consumido.



→ Já as equações com setas duplas representam a dissociação de uma base fraca e a coexistência de reagentes e produtos.