

# Equilíbrio Iônico

Eq de ionização:

Reação 1:



Reação 2:



$$K_c = \frac{[\text{prod}]^n}{[\text{reag}]^n}$$

$K_a$  = constante de acidez

$K_b$  = constante de basicidade

$K_i$  = constante de ionização

- quanto maior a quantidade de produtos, maior o valor de  $K$  e  $\alpha$
- produtos são os íons
- os íons são os responsáveis por conduzir corrente elétrica

**SOLUÇÃO TAMPÃO:** é a solução que praticamente não sofre variação de pH (ou de POH) pela adição de pequenas quantidades de ácidos fortes ou de bases fortes.

- ácido acético + acetato de sódio
- hidróxido de amônio + cloreto de amônio
- ácido carbônico e bicarbonato
- tampão de fosfato