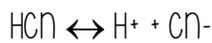


# Efeito do Íon Comum

O efeito do íon comum corresponde a uma aplicação do princípio de Le Chatelier aos equilíbrios iônicos.

Seja, por exemplo, um ácido fraco, em solução aquosa:



$$K_a = \frac{[\text{H}^+][\text{CN}^-]}{[\text{HCN}]}$$



- **Efeito do íon comum** é a diminuição da ionização de um ácido ou base fraca, por influência de um sal do próprio ácido ou base.

- **Efeito do íon comum** é o deslocamento da posição de equilíbrio de um eletrólito, causado pela adição de um segundo eletrólito (em geral mais forte), possuidor de um íon em comum com o primeiro.

- **Efeito de íons não comuns:**

Convém lembrar também que há íons não comuns a um equilíbrio iônico, que podem deslocá-lo.

- é uma perturbação causada ao equilíbrio, quando adicionamos, ao equilíbrio, uma substância que gere algum íon que não está no equilíbrio, mas que é capaz de reagir com algum dos íons do equilíbrio.