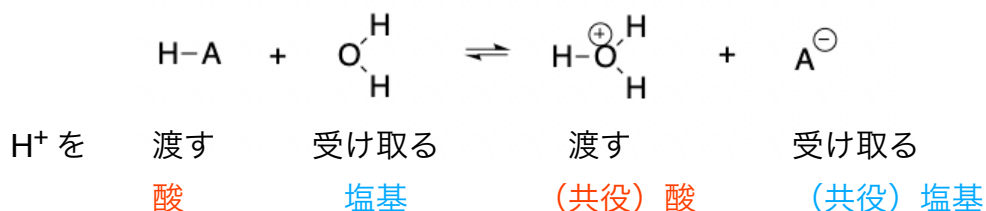


1.10 酸と塩基：Bronsted-Lowryの定義



○酸の強さの表現

酸性度定数 K_a

$$K_a = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]}$$

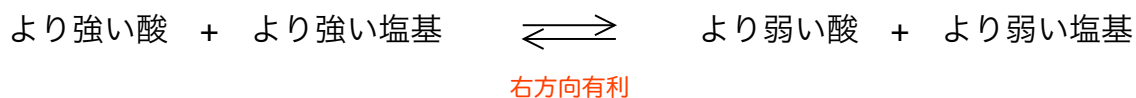
[]:モル濃度
分子の個数

$$\text{p}K_a = -\log K_a$$

HAが強い酸 = H⁺を出しやすい
 = [H₃O⁺] や [A⁻] が大きい [HA]は小さい
 = K_a 大 = $\text{p}K_a$ 小

HAが強い酸 = A⁻を出しやすい
 = A⁻はH⁺を受け取りにくい
 = A⁻は弱い塩基

○反応はいつも下の様になり，より弱い酸や塩基が出来る方向が有利になる



○反応の方向（有利さ）の予測

