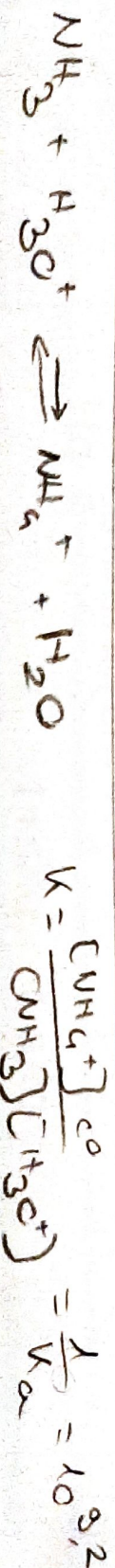


Réaction la plus favorisée et appelée RP (réaction prépondérante) : concerne l'acide le plus fort et la base la plus forte

Constante d'une réaction acido-basique : $K = 10^{\text{pKa}(\text{base}) - \text{pKa}(\text{acide})}$

Application 7 : Calculer le pH d'une solution telle que $[H_3O^+] = 2,0 \cdot 10^{-2} M$ et $[NH_3] = 1,0 \cdot 10^{-2} M$: $\text{pKa} (NH_4^+/NH_3) = 9,2$



1. PH D'UNE SOLUTION DE MONOACIDE FORT OU DE MONOBASE FORTE

Application 8 :

1. Quel est le pH d'une solution d'acide chlorhydrique ($\text{pKa} = -7,0$) à $1,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$?
2. Quel est le pH d'une solution d'éthanolate de sodium EtONa ($\text{pKa} > 14$) à $1,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$?

Acide fort de concentration C : $\text{pH} = -\log\left(\frac{C}{C^\circ}\right)$

Base forte de concentration C : $\text{pOH} = -\log\left(\frac{C}{C^\circ}\right)$