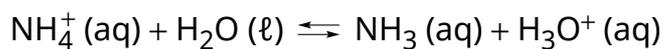


10 1. L'équation chimique de l'équilibre est :



2. L'expression de la constante d'acidité K_A du couple $\text{NH}_4^+(\text{aq}) / \text{NH}_3(\text{aq})$ est :

$$K_A = \frac{[\text{NH}_3(\text{aq})]_f \cdot [\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})]_f}{[\text{NH}_4^+(\text{aq})]_f}$$

3. On réalise le calcul en appliquant la formule : $\text{p}K_A = -\log K_A$ soit $K_A = 10^{-\text{p}K_A}$.

$$K_A = 10^{-9,2} = 6,3 \times 10^{-10}$$