

SITUATION 3

La concentration en quantité de matière des ions oxonium dans la solution aqueuse est $[\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})]$.

On réalise le calcul en appliquant la formule : $[\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})] = c^\circ \times 10^{-\text{pH}}$.

On sait que $c^\circ = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, donc $[\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})] = 10^{-\text{pH}} = 10^{-2,5}$ soit :

$$[\text{H}_3\text{O}^+(\text{aq})] = 3,2 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$