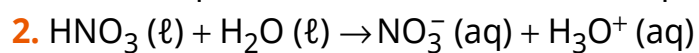


15 1. La transformation avec l'eau étant totale, une solution aqueuse d'acide nitrique ne contient pas de molécules d'acide nitrique HNO_3 .



Alors : $[\text{NO}_3^- (\text{aq})] = [\text{H}_3\text{O}^+ (\text{aq})] = c = 5,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$.

3. On réalise le calcul en appliquant la relation : $\text{pH} = -\log \left(\frac{[\text{H}_3\text{O}^+]}{c^\circ} \right)$.

On sait que $c^\circ = 1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$, donc $\text{pH} = -\log ([\text{H}_3\text{O}^+]) = -\log (5,0 \times 10^{-3})$ soit $\text{pH} = 2,3$.