

## SITUATION 2

$[\text{H}_3\text{O}^+ (\text{aq})] = 10^{-\text{pH}}$  donc :

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-3,5} = 3,2 \times 10^{-4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$$