

4. PH D'UNE SOLUTION CONTENANT UNIQUEMENT UN AMPHOLYTE

Application 11 : Calculer le pH d'une solution contenant l'ion hydrogénocarbonate HCO_3^- à la concentration de $2,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$. On donne : $\text{pKa}(\text{H}_2\text{CO}_3/\text{HCO}_3^-) = 6,3$ et $\text{pKa}(\text{HCO}_3^-/\text{CO}_3^{2-}) = 10,3$

$$\text{Ampholyte : } \text{pH} = \frac{1}{2}(\text{pKa}_1 + \text{pKa}_2)$$