

pH d'une solution d'hydrogénocarbonate de sodium

Calculer le pH d'une solution d'hydrogénocarbonate de sodium 0.05 M :

$$pK_{a1} (\text{H}_2\text{CO}_3/\text{HCO}_3^-) = 6.30 ; pK_{a2} (\text{HCO}_3^-/\text{CO}_3^{2-}) = 10.33$$

On donne le DLM du système acido-basique.

