

Concentrations en HSO_3^- et SO_3^{2-}
dans une solution d'acide sulfureux

Calculer les concentrations en HSO_3^- et SO_3^{2-}

dans une solution 0,01M d'acide sulfureux :

$$\text{pK}_{\text{a}1} (\text{H}_2\text{SO}_3/\text{HSO}_3^-) = 1,80 ; \text{pK}_{\text{a}2} (\text{HSO}_3^-/\text{SO}_3^{2-}) = 7,21$$