## CHAPITRE 4 : TRANSFORMATION CHIMIQUE EN SOLUTION AQUEUSE EXERCICE 4

La teneur maximale en dioxyde de soufre d'un vin est imposée par une réglementation européenne : « La concentration massique en dioxyde de soufre ne doit pas dépasser 210 mg.L $^{-1}$  dans un vin blanc ». Un laboratoire départemental d'analyse doit déterminer la concentration de dioxyde de soufre  $SO_2(aq)$  dans un vin blanc. Un technicien dose ce dernier à l'aide d'une solution aqueuse de diiode aqueux  $I_2(aq)$ .

Pour cela, il introduit dans un erlenmeyer, un volume  $V_1$ = (20,00 ± 0,05) mL de vin blanc limpide très peu coloré en vert pâle, et 1 mL d'empois d'amidon également incolore.

La solution titrante, de concentration en diiode  $C_2=(1,00\pm0,01)\times10^{-2}$ mol.L<sup>-1</sup> est ensuite ajoutée jusqu'à l'équivalence repérée par le changement de couleur du milieu réactionnel.

L'équivalence est obtenue après avoir versé un volume  $V_2(eq)=(6,28\pm0,05)$  mL de solution de dijode.

- 1. Ecrire l'équation de la réaction support du dosage sachant que les 2 couples intervenants sont  $I_2/I^-$  et  $SO4^{2-}/SO_2$ .
- 2. En présence d'empois d'amidon, le diiode donne à une solution aqueuse une teinte violet foncé. Les ions iodure I-, les ions sulfate SO4<sup>2-</sup> et le dioxyde de soufre en solution sont incolores.
  - Préciser, en justifiant, le changement de couleur qui permet de repérer l'équivalence.
- 3. Déterminer la concentration molaire C1 en dioxyde de soufre de ce vin et en déduire sa concentration massique Cm en dioxyde de soufre ; M(SO2) = 64,1 g.mol-1.
- 4. Exprimer les valeurs de  $C_1$  et de  $C_m$  avec leurs incertitudes sachant :

$$\left(\frac{UC_{_1}}{C_{_1}}\right)^2 = \left(\frac{UV_{_2}(eq)}{V_{_2}(eq)}\right)^2 + \left(\frac{UC_{_2}}{C_{_2}}\right)^2 + \left(\frac{UV_{_1}}{V_{_1}}\right)^2 \text{ et } UC_{_m} = M \times UC_{_1}$$

Le vin est-il conforme à la réglementation européenne ? Justifier.