

# Contrôle n°3

Durée : 1 heure

Pensez à bien séparer le **calcul littéral** de l'**application numérique** dans la copie.  
Pour certaines questions, il est nécessaire de répondre sur le sujet : **n'oubliez pas de rendre le sujet avec la copie !**

## La pollution par le dioxyde de soufre

*Le dioxyde de soufre est un gaz sans couleur et ininflammable dont l'odeur pénétrante irrite les yeux et les voies respiratoires. Le dioxyde de soufre provient principalement des combustions des combustibles fossiles (charbons, fiouls, etc), au cours desquelles les impuretés soufrées contenues réagissent avec le dioxygène de l'air pour former le dioxyde de soufre  $SO_{2(g)}$ . Ce polluant gazeux est rejeté dans l'atmosphère par de multiples petites sources (installations de chauffage domestique, véhicules à moteur diesel,...) et par des sources ponctuelles plus importantes telles que les centrales thermiques qui constituent d'ailleurs la plus grande source de dioxyde de soufre, notamment par la combustion du charbon.*

*Les concentrations de dioxyde de soufre ont fortement baissé ces dernières années au rythme d'environ 10% par an depuis cinq ans, pour atteindre une valeur plancher de l'ordre de  $5 \mu\text{g} \cdot \text{m}^{-3}$  en moyenne annuelle pour l'ensemble des agglomérations. Cette évolution récente s'explique notamment par l'amélioration des combustibles et carburants.*

(d'après [www.actu-environnement.com](http://www.actu-environnement.com))

L'objectif de l'exercice est de comparer la teneur en soufre d'un fioul domestique datant de 1960 et d'un fioul domestique « nouvelle génération ».

La méthode européenne de référence utilisée pour la mesure de la quantité de matière de dioxyde de soufre gazeux est la fluorescence ultraviolette.

On se propose de déterminer la quantité de matière de dioxyde de soufre produite lors de la combustion des deux fiouls par une méthode pouvant être mise en œuvre dans un laboratoire de lycée, un titrage ayant pour support une réaction d'oxydo-réduction.

### Données

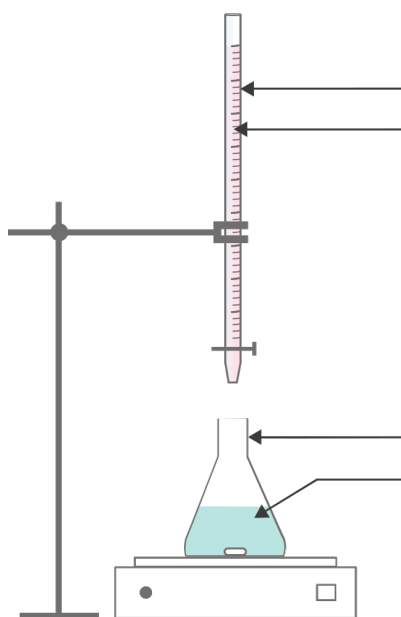
- Couples oxydant-réducteur mis en jeu :  $MnO_{4(aq)}^- / Mn_{(aq)}^{2+}$  ;  $SO_{4(aq)}^{2-} / SO_{2(aq)}$
- Dans le titrage, parmi les espèces présentes, seuls les ions permanganate  $MnO_{4(aq)}^-$  confèrent à la solution aqueuse une couleur violette.

Soit  $S_1$  une solution aqueuse contenant une quantité de matière de dioxyde de soufre identique à celle utilisée pour la mesure, par la méthode européenne de référence, à la fin de la combustion totale du fioul « nouvelle génération ».

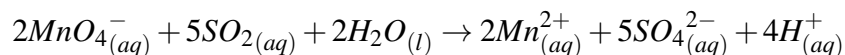
On réalise le titrage d'un volume  $V_1 = (20,00 \pm 0,02)$  mL de solution  $S_1$  introduite dans un bécher par une solution aqueuse de permanganate de potassium ( $K_{(aq)}^+ + MnO_{4(aq)}^-$ ) acidifiée dont la concentration en quantité de matière est  $C_2 = (7,50 \pm 0,01) \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ .

Lors du titrage, l'équivalence est obtenue pour un volume versé  $V_E = (8,5 \pm 0,4)$  mL de la solution aqueuse de permanganate de potassium.

1. On donne ci-dessous le schéma du dispositif expérimental utilisé pour réaliser le titrage. Compléter précisément la légende du schéma.



2. Établir, à l'aide des données, l'équation de la réaction d'oxydo-réduction support du titrage écrite ci-après :



3. Définir l'équivalence d'un titrage.
4. Décrire qualitativement comment évoluent, au cours du titrage, les quantités de matière des espèces chimiques présentes dans le bécher.
5. Indiquer comment s'effectue le repérage de l'équivalence, en précisant votre raisonnement.
6. On note  $n_1$ , la quantité de matière initiale de dioxyde de soufre et  $n_2$ , la quantité de matière des ions permanganate versés pour atteindre l'équivalence. Donner la relation entre les quantités de matière de réactifs introduits à l'équivalence.
7. En déduire que la quantité de matière initiale de dioxyde de soufre dans la solution  $S_1$  vaut :

$$n_1 = 1,59 \times 10^{-4} \text{ mol}$$

8. La quantité de matière de dioxyde de soufre dans le fioul datant de 1960 est déterminée égale à  $2,5 \times 10^{-2} \text{ mol}$ , ce qui correspond à une teneur en soufre de 0,8 %. Estimer la teneur en soufre du fioul « nouvelle génération ». Commenter.
9. Il est possible d'acheter du fioul domestique, notamment sur internet. Certains sites utilisent le terme de « fioul désoufré ». Justifier cette appellation.