

TPn°1 : "Dosage d'un produit antimousse".

Bureau :

- 1 burette 25ml
 - 1 agitateur magnétique+barreau aimanté
 - 1 pipette jaugée 5 ml+pipetteur
 - 3 bécher 50 mL FH
 - 1 flacon contenant du KMnO_4 acidifié à 0,01 mol/L
 - poubelle KMnO_4 en évidence au bureau
 - pissette d'eau distillée
 - sopalin
- Dissoudre 3.22 g de $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ dans une fiole jaugée de 100 mL soit une concentration molaire de $3.22/392,14=8,21 \cdot 10^{-3}/0.100=8.21 \cdot 10^{-2}$ mol /L en ions Fer ce qui fait 4,58 g/L en fer dans la solution (fiole au bureau prof)
- baguette magnétique pour récupérer les barreaux aimantés
- Préparer $\frac{1}{2}$ litre de la solution antimousse dilué par 10 soit 50 mL dans une fiole jaugée de 500 mL puis répartir dans des flacons sur les paillasse élèves (le surplus dans la bouteille au bureau)
- Préparer $\frac{1}{2}$ litre de KMnO_4 acidifié à 0,01 mol/L puis répartir dans des flacons sur les paillasse élèves (le surplus dans la bouteille au bureau)

Par grpes :

- 3 bécher 50mL FH
- 1 burette graduée 25 mL
- 1 agitateur magnétique + barreau
- 1 pipette jaugée 5 mL+pipetteur
- gros bécher en plastique pour la poubelle
- Flacon d'antimousse dilué (voir ci-dessus)
- pissette d'eau distillée
- sopalain

Le tout sur un plateau