

Manipulation 358 : Titrage à courant nul du sel de Mohr

Matériel et produit :

- Sel de Mohr
- Acide sulfurique concentré
- Solution de KMnO_4 à $2 \cdot 10^{-2} \text{M}$
- Électrode de Platine, ECS
- Potentiomètre

Protocole :

Dans un erlenmeyer de 250mL, ajouter :

- 3,9g de sel de Mohr
- 100mL d'eau distillée

Refroidir avec un bain d'eau glacée et ajouter doucement 3-4mL de H_2SO_4 concentré

Prélever 10mL de cette solution et le mettre dans un bécher forme haute de 200mL

Plonger une électrode de platine et une ECS dans le bécher (ajouter de l'eau pour que les électrodes soit immergées)

Remplir la burette avec une solution de KMnO_4 à $2 \cdot 10^{-2} \text{M}$

Relever E et V ajouter les points dans un tableur

Resserrer les points autour de 10mL versé