

Dosage de H_2O_2 par MnO_4^-

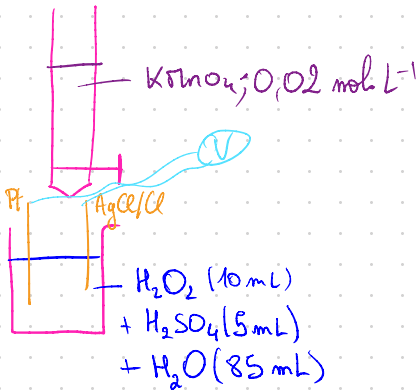
Principe: dosage potentiométrique de H_2O_2

• tracé de $E = f(V)$

Matériel:

- de l'eau oxygénée commerciale à 10 volumes ou bien une solution de peroxyde d'hydrogène à $0,1 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (10,0 mL)
- de l'acide sulfurique concentré (5 mL)
- une solution de permanganate de potassium à $0,02 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (50 mL)
- une électrode de platine (mesure)
- une électrode de référence (AgCl/Ag)
- un voltimètre.

Protocole:



• Titrer par MnO_4^-

• Tracer le potentiel $E = f(V)$

