

lec C.

Titrage des ions hypochlorites ClO^- dans un désinfectant

Biblio : Cachan Redox

Produits :

- Dakin (en eau de Suel à 2,6%)
- Thiosulfate de sodium
- KI 15% . acide acétique à 3M

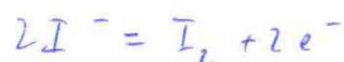
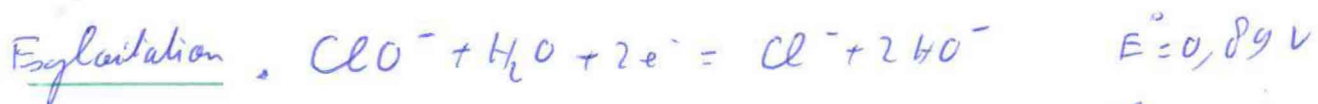
Méthode de Bunsen → certifié qualité

Protocole : Préparation de la solution de thiosulfate à 0,05M

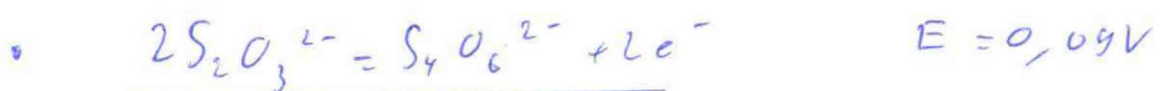
- Peser environ exactement 3,1g de $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
- Dissoudre dans une fiole jaugée de 250 mL avec de l'eau

Titrage de la solution de Dakin

- Prélever un volume de 5 mL de solution de Dakin et transvaser dans un erlenmeyer de 100 mL
- Ajouter 10 mL de KI à 15%,
5 mL d'acide chlorhydrique à 3M Ben denser



$E^\circ = 0,62\text{V}$



$$\begin{aligned} \text{d'où } n_{\text{CeO}^-} &= C_{\text{CeO}^-} V_{\text{CeO}^-} = n_{\text{I}_2} = \frac{1}{2} n_{\text{S}_2\text{O}_3^{2-}} \\ &= \frac{C_{\text{S}_2\text{O}_3^{2-}} V_{\text{eq}}}{2} \end{aligned}$$

Rg: gas acide chlorhydrique pour éviter Cl_2

ressources: E-pH Cl I