

Détermination de la CMC du SDS par conductimétrie

Bibliographie : Fonet p 397, site lise

Produits : SDS ($\text{Na C}_{12}\text{H}_{25}\text{O}_4$) dodécylsulfate de sodium

Matériels : Conductimétrie et électrode

Protocole : Dans une fiole jaugée de 100 mL, introduire 0,3g de chlorure de SDS et compléter avec de l'eau distillée
 $C_0 = 1 \times 10^{-2} \text{ M}$

- En prélever 50 mL avec une pipette jaugée et les placer dans un becher de 100 mL
- Remplir une burette d'eau distillée
- Ajouter l'eau distillée mL par mL en relevant les valeurs de conductivité
- Tracer $\sigma = f(c)$ avec $c = \frac{V_0 \times C_0}{V + V_0}$
- Relève la valeur de la CMC à la rupture de pente

29: Après la CMC, les ions dodécylsulfate sont rassemblés en micelles qui sont des édifices moins ordonnés car plus importants

• La température a une influence importante sur la CMC

ici $CMC \in [7; 10] \text{ mmol/L}$