

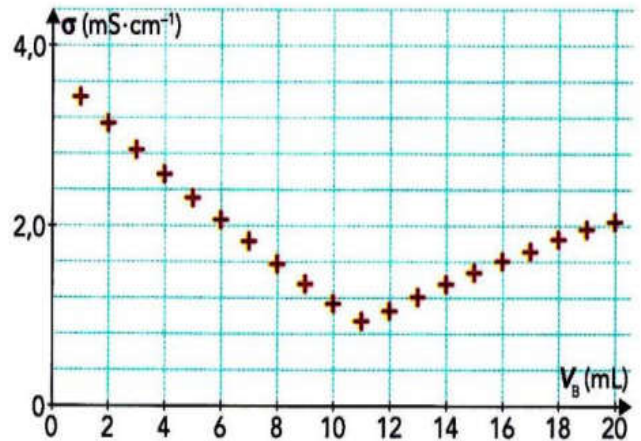


Exercice 1

On dose, par titrage conductimétrique, une solution S_A d'acide chlorhydrique, $H_3O^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$, par une solution S_B d'hydroxyde de sodium, $Na^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)}$. L'équation de la réaction de titrage est : $H_3O^+_{(aq)} + HO^-_{(aq)} \rightarrow 2H_2O$ (1)

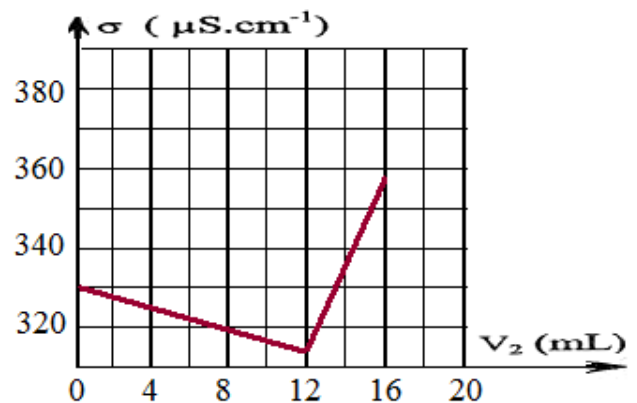
Le suivi du titrage par conductimétrie permet de tracer le graphe $\sigma = f(V_B)$ ci-dessous :

1. Faire un schéma légendé du dispositif de titrage.
2. Déterminer le volume équivalent V_E du titrage. On néglige la dilution lors du titrage.
3. On se place avant l'équivalence.
 - 3.1. Quel est le réactif limitant?
 - 3.2. La concentration en ions chlorure varie-t-elle au cours du titrage?
 - 3.3. L'expression de la conductivité σ de la solution contenue dans le bécher est :
 $\sigma = \lambda(H_3O^+) \cdot [H_3O^+] + \lambda(Na^+) \cdot [Na^+] + \lambda(Cl^-) \cdot [Cl^-]$
 Sachant que $\lambda(H_3O^+) > \lambda(Na^+)$, justifier l'évolution de la conductivité σ avant l'équivalence.
4. On se place maintenant après l'équivalence.
 - a. Quel est le réactif limitant?
 - b. Établir l'expression de la conductivité σ .
 - c. Justifier l'évolution de la conductivité de la solution contenue dans le bécher après l'équivalence du titrage.



Exercice 2

1. On prélève un volume $V_0 = 20,0\text{mL}$ de lait (solution S_0) et on les introduit dans une fiole jaugée de volume $V_s = 100,0\text{ mL}$. On complète avec de l'eau distillée et on homogénéise pour obtenir une solution S , de concentration C_S . Quel rapport existe entre la concentration C_0 de la solution S_0 et la concentration C_S de la solution S ?
2. On verse un volume $V_1 = 10,0\text{mL}$ de la solution S dans un bécher et on y ajoute environ 250mL d'eau distillée. Indiquer précisément le protocole à suivre pour prélever 10,0mL de solution S .
3. On plonge ensuite dans le bécher une cellule conductimétrique. Initialement et après chaque ajout, mL par mL, d'une solution aqueuse de nitrate d'argent ($Ag^+_{(aq)} + NO_3^-_{(aq)}$) de concentration $C_2 = 5,00 \times 10^{-3}\text{ mol.L}^{-1}$ on détermine la conductivité du milieu réactionnel. Indiquer, sur un schéma annoté, le dispositif expérimental à mettre en place.
4. Le suivi conductimétrique du dosage permet d'obtenir la courbe d'évolution de la conductivité σ du milieu réactionnel en fonction du volume V_2 de la solution de nitrate d'argent versé. La transformation chimique, rapide, met uniquement en jeu les ions chlorure et les ions argent selon l'équation de réaction : $Ag^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} \rightarrow AgCl_{(s)}$



- 4.1. Quelle est l'origine de la conductivité initiale de la solution ?
- 4.2. En utilisant les valeurs des conductivités molaires ioniques données ci-dessous, interpréter la variation de la valeur de la conductivité σ du milieu réactionnel au cours du dosage.
 À 25°C : $\lambda(Cl^-_{(aq)}) = 76,3 \times 10^{-4}\text{ m}^2 \cdot \text{S} \cdot \text{mol}^{-1}$; $\lambda(NO_3^-_{(aq)}) = 71,4 \times 10^{-4}\text{ m}^2 \cdot \text{S} \cdot \text{mol}^{-1}$; $\lambda(Ag^+_{(aq)}) = 61,9 \times 10^{-4}\text{ m}^2 \cdot \text{S} \cdot \text{mol}^{-1}$
- 4.3. Quel événement correspond au point particulier apparaissant sur la courbe $\sigma = f(V_2)$?
- 4.4. Déterminer, en utilisant cette courbe, le volume V_{2E} de solution de nitrate d'argent versé à l'équivalence.
- 4.5. Quelle est à l'équivalence la relation entre la quantité de matière en ions argent introduits et la quantité de matière en ions chlorure initialement présents ?
- 4.6. En déduire la concentration molaire C_S en ions chlorure initialement présents dans la solution S , puis celle C_0 dans le lait.
- 4.7. La masse d'ions chlorure présents dans un litre de lait doit être comprise entre 1,0 g et 2,0 g. Calculer la masse d'ions chlorure présents dans le lait étudié et conclure.
 Donnée : masse molaire des ions chlorure : $M(Cl^-) = 35,5\text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$.