

# Titration du sulfate ferreux par potentiométrie et colorimétrie

## Capacités exigibles

- ◇ Identifier et exploiter la réaction support du titrage (recenser les espèces présentes dans le milieu au cours du titrage, repérer l'équivalence, justifier qualitativement l'allure de la courbe ou le changement de couleur observé).
- ◇ Choisir et utiliser un indicateur coloré de fin de titrage ; distinguer l'équivalence et le virage d'un indicateur coloré de fin de titrage.

## I Objectifs

- ◇ Réaliser un titrage potentiométrique à intensité nulle.
- ◇ Choisir un indicateur coloré redox.
- ◇ Réaliser un dosage colorimétrique redox.
- ◇ Vérifier expérimentalement une donnée indiquée par un fabricant.

## II S'appropriier

### II/A Introduction

Le sulfate de fer est utilisé en jardinage pour reverdir et renforcer les gazons, bleuir les hortensias et pour éliminer la mousse des pelouses. On peut le trouver dans les jardinerie sous forme d'une solution aqueuse ayant une teneur en fer de  $c_{0,m} = 60 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$ . Afin de vérifier cette concentration, on envisage deux méthodes de titrage d'oxydoréduction.

La solution commerciale de sulfate de fer (solution  $S_0$ ) a été diluée d'un facteur  $f = 100$  fois pour donner la solution  $S_1$  (déjà préparée) de concentration  $c_1$ . Cette dernière est dosée par une solution de sulfate de cérium (IV) à la concentration  $c_2 = 1,00 \times 10^{-2} \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$

### Données

- ◇  $E_1^\circ(\text{Fe}^{3+}/\text{Fe}^{2+}) = 0,68 \text{ V}$
- ◇  $M(\text{Fe}) = 55,8 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$
- ◇  $E_2^\circ(\text{Ce}^{4+}/\text{Ce}^{3+}) = 1,44 \text{ V}$
- ◇  $M(\text{Ce}) = 140,1 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$

## II/B Titration potentiométrique à intensité nulle

### II/B) 1 Principe général

Un titrage potentiométrique consiste à mesurer la différence de potentiel entre une électrode de mesure et une électrode de référence plongées dans la solution à étudier. Cette différence de potentiel est mesurée par un millivoltmètre électronique à haute impédance (pour que le courant traversant l'ensemble puisse être supposé nul).

### II/B) 2 Électrodes utilisées

L'électrode de mesure est, suivant la nature des couples mis en jeu, soit une électrode inattaquable quand les espèces redox sont toutes en solution, soit une électrode métallique constituant la forme réduite de l'un des couples présents en solution. Ici toutes les espèces redox sont en solution, on utilise alors une électrode de platine.

Une électrode de référence est une électrode dont le potentiel peut être considéré comme constant, à une température donnée, quelle que soit la solution avec laquelle elle est mise en contact. L'électrode de référence utilisée le plus couramment dans le passé était l'électrode au calomel saturée (E.C.S.). Mais cette électrode contenait du mercure, métal dangereux pour l'être humain comme pour l'environnement. Elles sont maintenant le plus souvent remplacées par une électrode argent/chlorure d'argent.

Le potentiel de cette électrode par rapport à l'E.S.H. est  $E_{\text{ref}} = 197 \text{ mV}$  à  $25^\circ\text{C}$ . Ainsi, en notant  $U$  la tension lue au millivoltmètre haute impédance entre l'électrode de mesure et l'électrode de référence, et  $E$  le potentiel de la solution lue par l'électrode de mesure, on a

$$U = E - E_{\text{ref}} \Leftrightarrow E = U + E_{\text{ref}}$$

## II/C Titration colorimétrique redox

Ces titrages utilisent un indicateur redox de fin de réaction afin de repérer l'équivalence. Un indicateur coloré d'oxydoréduction est une espèce chimique (souvent organique) dont les formes oxydée et réduite ont des couleurs différentes. Il est caractérisé par son potentiel standard.

## III Analyser

### III/A Réaction de dosage

- 1) Écrire la réaction de titrage des ions  $\text{Fe}^{2+}$  par les ions  $\text{Ce}^{4+}$ .
- 2) Montrer, à l'aide d'un diagramme de prédominance, que sa constante s'écrit

$$K^\circ = 10^{\frac{E_2^\circ - E_1^\circ}{0,06}}$$

La calculer et discuter de la faisabilité d'un titrage avec une telle réaction. Quelle information manque-t-il pour conclure ?

- 3) Compte-tenu des informations fournies par le fabricant, estimer le volume équivalent attendu lors du titrage de  $V_1 = 10,00 \text{ mL}$  de la solution  $S_1$  par la solution de sulfate de cérium (IV).

### III/B Titrage colorimétrique par oxydoréduction

L'équivalence peut être repérée en utilisant un indicateur coloré d'oxydoréduction introduit en faible quantité (pour que sa réaction parasite ne modifie pas de manière sensible la position de l'équilibre). Il s'agit d'une substance intervenant dans un couple oxydant-réducteur  $\text{Ox}_{\text{ind}}/\text{Red}_{\text{ind}}$  dont les formes oxydée et réduite n'ont pas la même couleur (les deux formes sont dissoutes). Le changement de couleur de l'indicateur a lieu autour du potentiel  $E = E^\circ(\text{Ox}_{\text{ind}}/\text{Red}_{\text{ind}})$ . Un indicateur convenable aura son changement de couleur lors de l'équivalence ; ainsi, si on note  $E_{\text{eqv}}$  le potentiel atteint au moment de l'équivalence, un indicateur adapté vérifiera  $E^\circ(\text{Ox}_{\text{ind}}/\text{Red}_{\text{ind}}) \approx E_{\text{eqv}}$ .

④ Montrer qu'on a ici

$$E_{\text{eqv}} = \frac{1}{2}(E_2^\circ + E_1^\circ)$$

## IV Réaliser et valider

### IV/A Dosage potentiométrique

IV/A) 1 Protocole

#### Manipulation 23.1 : Dosage potentiométrique

- 1) Prélever  $V_1 = 10,00 \text{ mL}$  de la solution  $S_1$  et les placer dans un bécher.
- 2) Rajouter de l'eau en excès pour que les électrodes plongent convenablement. Plonger donc les électrodes.
- 3) Réaliser le titrage et relever la valeur de  $U = \Delta E$  tous les 1 mL d'abord ; **vous resserrerez les mesures autour de l'équivalence.**
- 4) Tracer la courbe  $U = f(V)$  sur le logiciel de votre choix.

⑤ Faire un schéma du protocole expérimental.

⑥ Préciser le rôle de chaque électrode.

IV/A) 2 Exploitation des résultats

- ⑦ Le passage par l'équivalence est caractérisé par un saut de potentiel. En déduire une méthode de repérage de l'équivalence, qui ne soit **pas** la méthode des tangente. La mettre alors en œuvre pour déterminer le volume équivalent.
- ⑧ En déduire la concentration  $c_{0,m}$ , et calculer son écart relatif avec la valeur annoncée. **Commentez.**

### IV/B Titrage colorimétrique

IV/B) 1 Choix de l'indicateur

⑨ Parmi les indicateurs suivants, lequel est le plus adapté au titrage ?

Indicateur	Couleur oxydant	Couleur réducteur	$E^\circ$ (mV)
Bleu de méthylène	Bleu	Incolore	520
Diphénylamine	Violet	Incolore	760
Orthophénantroline ferreuse	Bleu pâle	Rouge	1060
Orthophénantroline éthanol	???	???	0

## IV/B) 2 Protocole et exploitation

## Manipulation 23.2 : Titrage colorimétrique

 Réaliser le titrage.

- 10 Renseigner le second volume équivalent, en déduire la concentration  $c_{0,m}$ , et calculer son écart relatif avec la valeur annoncée. **Commentez.**

## IV/C Propagation des incertitudes

On veut déterminer l'incertitude-type sur  $c_0$ , notée  $u(c_0)$ . Pour cela, il nous faut les incertitudes de toutes les valeurs dont elle dépend.

- 11 Mettez en commun vos valeurs de  $V_{2,eq}$  pour en déduire les valeurs mesurées avec incertitude **pour chaque dosage** : vous ferez donc attention à bien nommer vos variables (suggestion :  $V_{2eq\_col}$  et  $V_{2eq\_pot}$ ). Utilisez pour cela le lien suivant : <https://capytale2.ac-paris.fr/web/c/cd2f-3377099>
- 12 On suppose  $u(c_2)/c_2 = 1\%$  et  $u(f)/f = 1\%$ , avec  $f$  le facteur de dilution. Justifier les valeurs des autres incertitudes, puis appliquer alors la méthode MONTE-CARLO et écrivez le résultat sous la forme  $c_{0,m} \pm u(c_{0,m})$ .

## V Conclure

- 13 Parmi les deux méthodes proposées, laquelle vous semble la plus précise ? la plus rapide ? Les indications fournies par le vendeur du produit sont-elles fiables ?