

1SPÉ	TITRAGE DIRECT	TP
------	----------------	----

Un **titrage direct** est une technique de dosage **destructive** mettant en jeu une **réaction chimique**.

La réaction support du titrage doit être :

- **totale**
- **rapide**
- **unique**

Le titrage vise à déterminer la concentration du **réactif titré** grâce à :

- la connaissance précise de la concentration du **réactif titrant**,
- la détermination précise du **volume à l'équivalence** V_E .

À l'**équivalence**, les réactifs sont introduits dans les **proportions stœchiométriques**. Les deux réactifs sont alors totalement consommés. C'est également le moment où a lieu le **changement de réactif limitant**.

Si un des réactifs a une couleur caractéristique, on peut réaliser un **titrage colorimétrique** où l'équivalence est repérée par le changement de couleur de la solution (au moment du changement de réactif limitant).

Protocole du titrage :

- Prélever un volume précis de la solution à titrer que l'on place dans un erlenmeyer ou un bécher : c'est la prise d'essai. Éventuellement, la solution peut avoir été diluée si elle est trop concentrée par rapport à la solution titrante. Le prélèvement de la solution à titrer doit donc se faire nécessairement avec le matériel le plus précis (une pipette jaugée le plus souvent que l'on rince avec la solution à prélever).
- Placer la solution titrante dans une burette graduée en respectant les précautions habituelles d'utilisation d'une burette graduée.
- Introduire un barreau aimanté (turbulent) dans la prise d'essai. On place la prise d'essai sous la burette graduée.
- Mettre en fonctionnement l'agitateur magnétique.
- Commencer à verser la solution titrante dans le bécher contenant la solution titrée.
- Dans l'idéal (lorsqu'on a le temps et le matériel), réaliser une première détermination grossière du volume équivalent puis remplir à nouveau la burette au zéro et opérer le plus précisément possible autour de l'équivalence.

Remarque : Le fait d'ajouter de l'eau dans la prise d'essai ne modifie en rien la quantité de matière de l'espèce à titrer présent dans la prise d'essai.

Situation

Afin de contrôler la composition d'une ampoule de complément alimentaire contenant des ions $\text{Fe}^{2+}(\text{aq})$, on va titrer la solution qu'elle contient par les ions $\text{MnO}_4^- (\text{aq})$ d'une solution de permanganate de potassium ($\text{K}^+ (\text{aq}) + \text{MnO}_4^- (\text{aq})$) de concentration en quantité de matière $C_B = 5,0 \times 10^{-3} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$.

Couples en présence : $\text{MnO}_4^- (\text{aq}) / \text{Mn}^{2+} (\text{aq})$ et $\text{Fe}^{3+} (\text{aq}) / \text{Fe}^{2+} (\text{aq})$

⚠ La solution de fer (II) est acidifiée et donc corrosive  



Mission :

Déterminer le plus précisément possible la concentration d'un complément alimentaire en ions fer (II) grâce à un titrage direct d'un volume $V_0 = 20,0$ mL de ce complément.

Doit apparaître dans votre compte-rendu :

- l'équation de la réaction d'oxydoréduction support du titrage (en détaillant les deux demi-équations)
- la raison de l'utilisation d'une solution d'ion fer (II) acidifiée
- l'identification claire du réactif titré et du réactif titrant
- le schéma légendé du montage
- le volume équivalent V_E obtenu
- la relation justifiée entre n_0 et n_E (en notant n_0 la quantité initiale de l'espèce à titrer et n_E la quantité de l'espèce titrante versée à l'équivalence)

Vous préciserez quel est le réactif limitant dans le bécher

- avant l'équivalence ?
 - à l'équivalence ?
 - après l'équivalence ?
- Et surtout la détermination de la concentration en quantité de matière C_0 en ions fer (II) du complément alimentaire.