<u>Les titrages</u> <u>colorimétriques</u> <u>Exercice</u>

Dosage de l'acide oxalique.

Constitution et transformation de la matière
Séquence 1

L'acide oxalique est le réducteur du couple CO₂/C₂H₂O₄.

L'ion permanganate permet le titrage de l'acide oxalique.

- 1. Ecrire les demi-équations et l'équation support du dosage.
- 2. Donner la relation à l'équivalence.
- 3. Calculer la concentration de l'acide oxalique.

Données: le dosage s'effectue avec un volume de solution d'acide oxalique C2H2O4 de 25 mL.

$$[MnO_4] = 0.1 \text{ mol.L}^{-1}$$
; $V_{(\text{\'equivalent})} = 10.3 \text{ mL}$