

L'acide oxalique est le réducteur du couple $\text{CO}_2/\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$.

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 $\text{C}_2\text{H}_2\text{O}_4$ de 25 mL.

$[\text{MnO}_4^-] = 0,1 \text{ mol.L}^{-1}$; $V_{(\text{équivalent})} = 10,3 \text{ mL}$