

Étape 2 : Dosage complexométrique des ions Ca^{2+} par l'EDTA

- Prélever 20mL de la solution à analyser, soit la sphère d'eau contenue dans la sphère d'alginate, via une pipette jaugée, dans un erlenmeyer de 50mL.
- Ajouter le NET (le noir d'ériochrome: un indicateur coloré) et un barreau aimanté.
- Placer l'erlenmeyer sur un agitateur magnétique et sous une burette graduée contenant une solution d'EDTA (l'éthylène diamine tetraacétique).
- Ajouter goutte à goutte la solution d'EDTA jusqu'au virage de couleur de l'indicateur du violet-rose au bleu-noir.
- Noter alors le volume de solution d'EDTA versée

(à update)

Revision #2

Created 27 March 2023 07:19:37 by Dai Elodie

Updated 27 March 2023 08:41:21 by Dai Elodie