

Aide 1

Déterminer la concentration approximative de la bétadine et la comparer à la concentration de la solution titrante

Estimer le volume de bétadine à prélever

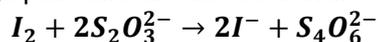
Masse molaire de la polyvidone : $M_{polyvidone} = 2363 \text{ g/mol}$

Aide 2

Le volume de bétadine sera de 10 mL

Aide 3

Ecrire l'équation support du titrage puis faire un tableau d'avancement



Aide 4

$$n_{I_2}^0 = \frac{n_{S_2O_3^{2-}}^0}{2}$$

Le volume à l'équivalence théorique est de l'ordre de 17 mL

Aide 5

Il est possible de faire le dosage sans diluer la solution de Bétadine

Matériel :

Solution :

- Solution de thiosulfate de sodium ($S_2O_4^{2-} + Na^+$) de concentration en soluté
 $C_2 = 5,0 \cdot 10^{-2} mol.L^{-1}$ volume 1L
- Solution d'empois d'amidon + pipettes pasteur
- Eau distillée, pissette
- Chiffons, éponge, papier absorbant

Verrerie dosage par binome

- 1 Burette graduée
- 1 Erlenmeyer 100 mL environ
- 1 Agitateur magnétique
- 4 petits béchers
- Pipettes de 10 mL