

TP : Préparer une solution antianémique

Indications thérapeutiques



Un médecin diagnostique une légère anémie chez un élève. Il lui prescrit alors du « Timoférol® ». Ce médicament contient du fer, élément minéral essentiel au fonctionnement de l'organisme. Le fer est nécessaire à la formation de l'hémoglobine, contenue dans les globules rouges, qui assure le transport de l'oxygène dans le sang.

COMPOSITION :

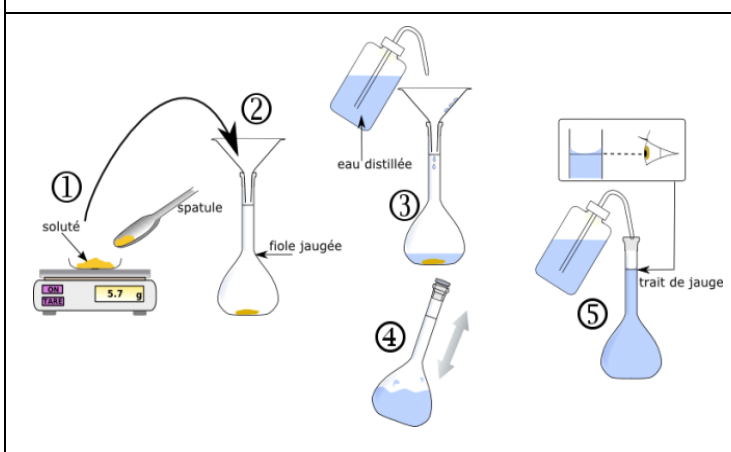
<i>Principes actifs :</i>	Sulfate ferreux :	0,172 g pour 100 mL
	Acide ascorbique (vitamine C) :	30 mg pour 100 mL
<i>Principes non actifs :</i>	Magnésium carbonate (E 504)	
	Gélatine	
	Bleu patenté V (E 131), Jaune de quinoléine (E 104)	

MISSION : Vous devez préparer 100 mL d'une solution aqueuse de sulfate ferreux ayant la même coloration que la solution de Timoférol®.

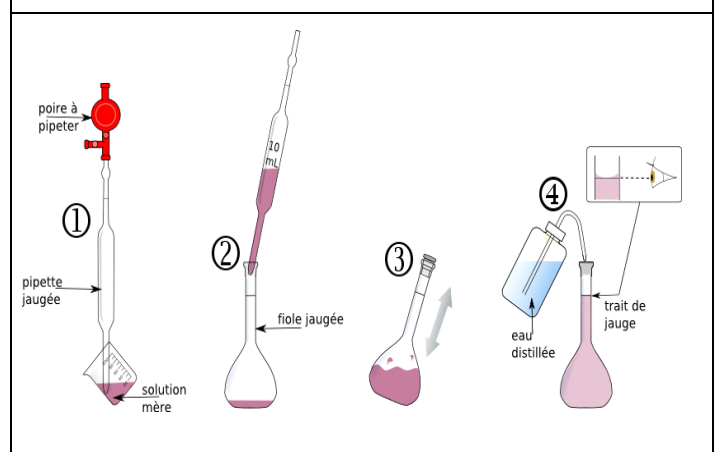
Matériel disponible :

- Cristaux de sulfate ferreux,
- Une balance précise au décigramme, un verre de montre et une spatule,
- Une fiole jaugée de 100 mL,
- Un entonnoir,
- Une pipette jaugée de 10 mL munie d'une propipette,
- Un bécher de 100 mL,
- Une pissette d'eau distillée.

PROTOCOLE EXPERIMENTAL D'UNE DISSOLUTION



PROTOCOLE EXPERIMENTAL D'UNE DILUTION



Dissolution : passage en solution d'un composé (soluté) dans un solvant.

Dilution : procédé consistant à obtenir une solution finale de concentration inférieure à celle de départ, soit par ajout de solvant, soit par prélèvement d'une partie de la solution et en complétant avec du solvant.