

Préparer une solution par dissolution

Objectif : Calculer la masse de soluté nécessaire, choisir le matériel et décrire un protocole fiable de préparation par dissolution.

MÉTHODE

- Comprendre la commande
- Repérer les données ou indices
- Choisir l'outil adapté
- Exécuter avec précision
- Vérifier et conclure

EXEMPLE RÉSOLU

Énoncé : Préparer 250 mL d'une solution à $20 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$.

Je calcule $m = C \times V = 20 \times 0,250 = 5,0 \text{ g}$.

Je pèse 5,0 g de soluté puis je le dissous dans un peu d'eau.

Je transvase dans une fiole jaugée de 250 mL, complète au trait et homogénéise.

Résultat : Il faut peser 5,0 g de soluté pour préparer 250 mL à $20 \text{ g}\cdot\text{L}^{-1}$.

1 Reformule en une phrase la tâche « Préparer une solution par dissolution ».

2 Pour « Préparer une solution par dissolution », complète le tableau « donnée / outil / résultat attendu ».

3 Pour « Préparer une solution par dissolution », rédige une réponse modèle de 4 à 6 lignes.

ÉCRIS ICI
