

Corrigé — 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 g·L⁻¹.

Je calcule $m = C \times V = 20 \times 0,250 = 5,0$ 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 g·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

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

Réponse attendue : Je dois mobiliser les notions de Concentration massique et préparation.

Explication : La reformulation nomme l'action et l'objet étudié.

⚠ Erreur fréquente : Répondre sans vérifier la consigne ou l'unité attendue.

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

Réponse attendue : donnée → éléments du sujet · outil → méthode du cours · résultat → réponse vérifiée

Explication : Le tableau évite de calculer ou rédiger au hasard.

⚠ Erreur fréquente : Répondre sans vérifier la consigne ou l'unité attendue.

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

Réponse attendue : La réponse mobilise dissolution, dilution, dosage, explicite une étape et se termine par une conclusion.

Explication : La qualité vient de la chaîne logique, pas de la longueur.

⚠ Erreur fréquente : Répondre sans vérifier la consigne ou l'unité attendue.