EXERCICES

Solutions aqueuses : concentration en masse, dissolution et dilution

2de

Nom : _____
Classe : _____

> Au contrôle, une réponse juste sans calcul ne rapporte presque rien : chaque problème se rédige en quatre temps — **justifier**, **poser** l'égalité, **mener le calcul** jusqu'au bout, **conclure** par une phrase avec l'unité. La place réservée est dimensionnée pour ces quatre temps.

1 Vocabulaire

●○○

a. Soluté

b. Solvant

c. Solution saturée

2 Calculer

●○○

a. On dissout 5,0 g de sucre dans de l'eau pour obtenir 250 mL de solution. Calcule C_m.

3 Masse à peser

●●○

a. Quelle masse de sel faut-il pour préparer 500 mL d'eau salée à 9,0 g/L ?

4 Dilution

●●○

a. On dilue 10 fois une solution à 50 g/L. Quelle est la nouvelle concentration ? Quel volume prélever pour 200 mL ?

5 Protocole

●●○

a. Décris le protocole de dissolution pour préparer 100 mL de solution.

6 Étalonnage

a. Une solution inconnue a une teinte comprise entre celles des solutions à 2,0 et 4,0 g/L de l'échelle. Que conclure ?

Corrigé détaillé sur **progresschool.fr** — chapitre « Solutions aqueuses : concentration en masse, dissolution et dilution ».