

Exercice 1 :

On prélève, avec une pipette jaugée, 5,0 mL d'une solution de concentration en masse 12,0 g/L pour les verser dans une fiole jaugée de 100 mL puis on complète jusqu'au trait de jauge avec de l'eau distillée.

➤ Calculer la concentration de la solution obtenue.

[Conseil : identifier la grandeur qu'on cherche dans l'exercice, si c'est une dissolution ou une dilution, puis identifier les données de l'exercice avant de faire le calcul]

Exercice 2 : On veut diluer 8 fois une solution de concentration mère $C_{m_0} = 4,0$ g/L pour obtenir 200 mL de la solution fille.

Pour ce faire on dispose des pipettes jaugées suivantes : 5,0 mL, 10,0 mL, 15,0 mL, 20,0 mL et 25,0 mL,

ainsi que des fioles jaugées de 25,0 mL 50,0 mL, 100 mL et 200 mL.

a) Calculer la concentration C_{m_1} de la solution fille ainsi obtenue.

b) Déterminer le matériel que vous devez utiliser en justifiant votre choix.