FICHE TECHNIQUE Dilution

Quand on ajoute du solvant à une solution, on réalise une dilution. La solution obtenue appelée solution fille est moins concentrée que la solution initiale appelée solution mère.

$$C_{\text{m,mère}} \times V_{\text{mère}} = C_{\text{m,fille}} \times V_{\text{fille}}$$

Préparation d'une solution par dilution

- 1. Déterminer le volume de solution mère à prélever pour réaliser la solution fille.
- 2. Préparer la solution.

Matériel

- pipette jaugée;
- propipette;
- fiole jaugée;
- bouchon.

Manipulation

- Prélever le volume $V_{\rm m\`ere}$ de solution mère avec la pipette jaugée.
- Verser le volume $V_{\text{mère}}$ de solution mère dans la fiole jaugée.
- Remplir la fiole jaugée aux trois-quarts, boucher et agiter.
- Compléter jusqu'au trait de jauge, boucher et homogénéiser.



