

# TP8-Comment lutter contre le Mildiou ? (Episode 2 /2)

**Contexte** : Votre collègue a acheté une solution de sulfate de cuivre (Solution A) pour préparer de la bouillie bordelaise. Malheureusement, la solution qu'il a achetée est beaucoup plus foncée que celle de la vraie bouillie bordelaise (Solution B). Il est hors de question de répandre ce produit trop concentré en sulfate de cuivre sur les cultures.

**Votre mission** : A partir de la solution trop concentrée (Solution A), préparer une solution de bouillie bordelaise identique à la Solution B.

Remplir **votre mission** en respectant les indications ci-dessous :

- Pour chaque dilution réalisée, appeler le professeur à l'étape 1 et à l'étape 7.
- Pour chaque dilution réalisée, vous calculerez le **rapport de dilution**.
- Vous calculerez la **concentration massique (en g/L)** de chaque solution préparée.
- Vous donnerez **un encadrement** de la concentration du soluté dans la solution (en g/L).

## Matériel à votre disposition :

- 1 flacon contenant une solution A de sulfate de cuivre de concentration 100 g/L
- 1 flacon contenant la solution B
- Fiole jaugée de 100 mL
- Béchers
- Pipette jaugée de 10 mL

## Quelques informations utiles :

- **Diluer** une solution consiste à diminuer sa concentration en ajoutant de l'eau.
- La solution de départ est la **solution mère** et la solution après dilution est la **solution fille**.
- Diluer 2 fois une solution consiste à diviser sa concentration par 2. Dans ce cas, on dit que le **rapport de dilution** est de 2.
- Diluer 3 fois consiste à diviser sa concentration par ....., dans ce cas le rapport de dilution est de .....

Compléter la formule suivante :

$$\text{Rapport de dilution} = \frac{\text{Volume } \dots\dots}{\text{Volume } \dots\dots}$$

Unité(s) du rapport de dilution : ☐ mL

☐ ms

☐ L

☐ kg

☐ pas d'unité

(Cocher la(les) bonne(s) réponse(s))

## Préparation d'une solution par dilution

