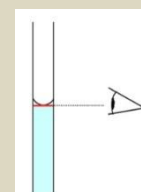


**✘ Protocole de dissolution :**

- Rincer la fiole jaugée de 50 mL avec de l'eau distillée.
- Poser le sabot de pesée sur la balance. Faire la tare.
- Peser 1,00 g de sulfate de cuivre pentahydraté ($\text{CuSO}_4, 5 \text{H}_2\text{O}$).
- Vider le contenu du sabot dans la fiole.
(rincer le sabot avec de l'eau distillée pour faire s'écouler tout le solide)
- Ajouter de l'eau distillée jusqu'à environ la moitié du "réservoir" de la fiole.
- Agiter la fiole par petites rotations successives (sans mettre le bouchon) jusqu'à dissolution du solide (rajouter un peu d'eau si besoin).
- Ajouter l'eau jusqu'au trait de jauge à la goutte près.



Appeler le professeur pour qu'il constate le trait de jauge avant l'homogénéisation finale

- Boucher la fiole puis homogénéiser. La solution S_1 est prête.

**✘ Protocole de dilution :**

- Rincer la fiole jaugée de 100 mL avec de l'eau distillée.
- Verser la solution S_1 dans un bécher.
- A l'aide de la pipette jaugée et d'une poire à pipeter, prélever 20 mL de la solution puis transvaser dans la fiole jaugée (attention au deuxième trait de jauge).
Veiller à maintenir la pipette verticale et la fiole inclinée pour que le liquide s'écoule sur les parois de la fiole.
- Ajouter de l'eau distillée jusqu'à environ la moitié du "réservoir" de la fiole
- Agiter la fiole par petites rotations successives (sans mettre le bouchon).
- Ajouter l'eau jusqu'au trait de jauge à la goutte près.



Appeler le professeur pour qu'il constate le trait de jauge avant l'homogénéisation finale

- Boucher la fiole puis homogénéiser. La solution diluée est prête.