TP 4 : Comment reproduire une solution à l’identique par dilution ?

Problématique :

Dans un laboratoire , on veut préparer une solution A de sulfate de cuivre hydraté (bleu) identique à celle sur la paillasse du professeur à partir de la solution B sur vos paillasses.

Le matériel à votre disposition :

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

Travail à faire :

- En vous servant du matériel à votre disposition et des données ci-dessus , vous fabriquerez une solution qui se rapproche le plus possible de la solution A à partir de la solution B.

- vous calculerez, pour chaque préparation de solution, le rapport de dilution :

- vous calculerez la concentration massique de chaque solution préparée.

-vous donnerez un ordre de grandeur de la concentration du soluté dans la solution.

Point cours :

- diluer une solution consiste à diminuer sa concentration.

- 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 3, dans ce cas le rapport de dilution est de 3.

