



TP facteur de dilution

La dilution est une procédure qui permet de réduire la concentration d'une solution. L'action consistant à diminuer l'intensité de la couleur dans une solution de colorant peut également être considérée comme une dilution.

Pour diluer avec succès une solution à une certaine concentration, la première chose à faire est de savoir combien de fois la concentration de la solution mère est supérieure à la concentration de la solution diluée. Ainsi, il est connu que la solution initiale doit être diluée pour obtenir une solution ayant la concentration souhaitée. Le nombre de fois est ce que l'on appelle le facteur de dilution.

Exemple :

20 mL de la solution mère sont prélevés à la pipette et introduits dans une fiole jaugée de 100 mL. De l'eau est ajoutée jusqu'au trait de jauge à 100 mL. Il y a donc un facteur F de dilution de 5 ($100 / 20$).

Travail : préparer une **échelle de teinte** (**ensemble de solutions colorées à différentes concentrations d'une même espèce colorante**) avec des facteurs de dilution de 1 / 2 / 5 / 10 / 15 / 20 / 30 / 40 de permanganate et de bleu de méthylène

Les solutions filles sont préparées dans une fiole de 100 mL puis versées dans des tubes à essais.

