

DISSOLUTION ET DILUTION

I. Dissolution

La dissolution consiste à dissoudre un soluté solide dans un solvant liquide.

Réflexion...

On veut préparer 50 mL de solution de permanganate de potassium à 3 grammes par litre.

Attention c'est un colorant puissant qui fait des taches irréversibles sur le matériel et les vêtements, soyez très soigneux !

- ☺ Quelle masse doit-on dissoudre dans 1 litre de solution ?
- ☺ Quelle masse doit-on dissoudre dans 100 mL de solution ?
- ☺ Proposer un protocole.

Réalisation de la dissolution...

- ☺ Ecoutez votre professeur qui vous donnera le mode opératoire
- ☺ Schématisez le protocole sur votre feuille,
- ☺ Préparer votre solution.

II. Dilution

La dilution consiste à diminuer la concentration d'une solution.

Réflexion...

Pour diminuer la concentration, faut-il ajouter du solvant ou du soluté ?

Est-ce que la masse de soluté présente dans la solution change lorsque l'on verse du solvant ?

Quelle est la règle que l'on doit appliquer pendant une dilution ?

On veut préparer, chaque fois, 50mL de solution diluée, de concentrations suivantes :

Volume coulé	1	5	10	20	25
Dilution					
Concentration					

Compléter le tableau et proposer un protocole de réalisation

Réalisation d'une dilution

- ☺ Ecoutez votre professeur qui vous donnera le mode opératoire
- ☺ Schématisez le protocole sur votre feuille
- ☺ Réalisez vos dilutions et placez les dans des tubes à essais.

III. la concentration d'un coup d'oeil

Vous disposez d'un ensemble de solutions connues. Pourriez vous donner un encadrement de la concentration d'une solution inconnue de permanganate de potassium ?

Justifier.