

# Chapitre 1 : Préparation d'une solution par dilution

*UNIVERSITE DE BISKRA - FACULTE DES  
SCIENCES ET LA TECHNOLOGIE*

Présentée par : Docteur Almi Zineb

# Table of contents



|                                     |   |
|-------------------------------------|---|
| <b>Objectives</b>                   | 3 |
| <b>I - Pré requis</b>               | 4 |
| <b>II - Pré test 1</b>              | 5 |
| <b>III - Principe :</b>             | 6 |
| <b>IV - Matériels et produits :</b> | 7 |
| <b>V - Mode opératoire:</b>         | 8 |
| <b>VI - Compte rendu 1 :</b>        | 9 |

# Objectives

Savoir diluer une solution de concentration élevée, pour obtenir une solution de concentration faible, et aussi

savoir la loi de dilution qui est une relation entre les deux concentrations.

# Pré requis



L'étudiant doit être capable de manipuler et d'utiliser la verrerie, tel que la fiole jaugée et les béchers et l'éprouvette, la pipette...

# Pré test 1



[cf.]



# Principe :



La concentration d'une solution est une grandeur indiquant la quantité de soluté présente dans une quantité de solution donnée.

L'une des unités les plus utilisées pour exprimer la concentration en chimie est la concentration molaire volumique (C), aussi appelée "molarité", la concentration molaire volumique est le nombre de moles de soluté contenu par unité de volume de solution en litre.

La solution est un mélange homogène, la dilution de cette solution est la diminution de sa concentration par l'ajout de l'eau H<sub>2</sub>O pour obtenir une solution moins concentrée.

Pour des raisons de commodité de transport et d'entreposage, les solutions sont habituellement disponibles sous forme très concentrée, bien souvent il faudra les diluer avant de les utiliser en laboratoire. Le procédé consistant à diminuer la concentration d'une solution s'appelle "dilution".

# Matériels et produits :

IV

Fiole jaugée de 100 ml.

Béchers .

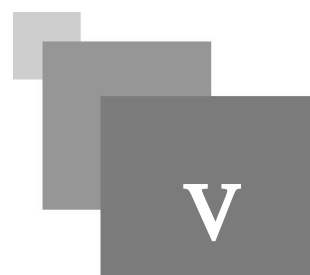
Eprouvette graduée .

Pipette .

Propipette (poire d'aspiration).

Une solution d'acide chlorhydrique HCl de concentration 1.5 mol/l ( solution mère).

# Mode opératoire:



\*Prélever 10 ml de l'acide chlorhydrique HCl 1.5 mol/l à l'aide d'une éprouvette graduée.

\*On ne doit pas prélever directement dans le flacon par une pipette, il faut utiliser un bécher.

\*Puis verser le prélèvement dans une fiole jaugée de 100 ml.

\*Compléter avec de l'eau distillée.

\*Boucher la fiole et agiter pour homogénéiser.



# Compte rendu 1 :



[cf. ]

