**Nom : Prénom : Classe :**

**Préparation d’une solution titrée**

### I SOLUTION AQUEUSE

Dissolution du saccharose (sucre)

Sucre(…………)

Eau(……….)

Agitation

solution

**II CONCENTRATION MOLAIRE**

La concentration molaire CA  d’un composé chimique A est la quantité de matière de ce composé dissout dans un litre de **solution**

…………………..

CA  =

nA

V

………………

……………………..

#### Indiquer la signification des grandeurs et leurs unités

……………………………………………………………………………………………………………

Exemples :

Quelle est la concentration d’une solution obtenue par dissolution de 0,050 mol de diiode dans l’eau de façon à obtenir une solution de 200mL ?

# …………………………………………………………………………………………………………….

Quelle quantité de glucose G contient une solution de 300mL de concentration 0,50 mol.L-1 ?

…………………………………………………………………………………………………………….

# III preparation dune solution titree a partir dun solute :

On veut préparer un volume VS = 100,0 mL d’une solution de saccharose (C12H22O11) de concentration CS = 0,0500 mol.L-1

**Questions** : Quelle quantité nS de saccharose doit-on placer dans la fiole jaugée ? Quelle masse mS ?

…………………………………………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………………………………………….

**Mode opératoire** : décrire brièvement comment peut-on préparer une solution aqueuse de saccharose

de volume V = 100 mL et de concentration C = 0.05 mol.L-1

## IV A PARTIR DUNE SOLUTION PLUS CONCENTREE

On veut préparer un volume V1 = 200 mL d’une solution **S** de chlorure de sodium de concentration C1 = 0.4 mol.L-1 partir d’une solution So de concentration Co = 1 mol.L-1

Il faut pour cela déterminer le volume Vo de la solution So à prélever .calculer alors V0

…………………………………………………………………………………………………………..

**Mode opératoire :** décrire une démarche expérimentale pour obtenir la solution S