**République Algérienne Démocratique et Populaire**

**Ministère de l’Enseignement Supérieur et de la Recherche Scientifique**

**Université Abderrahmane Mira de Béjaia**

**Faculté de Technologie**

**Département de Technologie 1ère année**

**MODULE : TP de Chimie 1**

***Compte rendu***

**TP**

**N°2**

**Préparation de solutions –**

**Mesure de densité –**

**Calcul d’incertitudes**

**Noms des étudiants : Groupe :**

……………………………… …………

………………………………

………………………………

|  |  |
| --- | --- |
| **Note** | **…… /20** |

**Date :**

………………….

* Indiquer le nom des produits, matériels et verreries utilisés pour la réalisation du TP.

**Produits:**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………...

**Matériels :**…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………...

**Verreries :** ………………………………………………………………………………………

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

* Quelle est la formule brute du saccharose ?

La formuler brute du saccharose est : ………………………

* Déterminer la valeur de la masse molaire du saccharose.

La masse molaire du saccharose est : …………………….……………………………………

* Indiquer la nature du soluté ainsi que le nom du solvant utilisé pour la solution **S1** ?

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

* Quelles sont les caractéristiques de la solution aqueuse **S1** obtenue ?

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

* Déterminer la valeur de la quantité de matière n du saccharose préparée.

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

* Calculer la valeur de la concentration molaire et massique de la solution sucrée.

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

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

* Calculer la molalité et les fractions molaires *x*i du soluté et du solvant de la solution préparée **S1**.

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

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

* Calculer la concentration de la solution commerciale d’acide acétique 30% en masse.

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

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

* Indiquer la méthode et la valeur du volume de CH3COOH qu’il faut prélever pour la préparation de la solution d’acide acétique **S2**.

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

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

* Calculer l’incertitude relative commise sur la concentration des solutions **S1** et **S2**

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

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

* Déterminer la masse volumique ainsi que la densité des solutions **S1** et **S2**.

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

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

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

* **Conclusion**

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