**TP N°1**

**Détermination et prélèvement de quantités de matière**

**Noms  des étudiants : ……………………………..**

**……………………………..**

**……………………………..**

**Groupe :……………………………**

**Sous-groupe :………………………**

**Date :………………………………..**

|  |  |
| --- | --- |
| **Noms des enseignants et émergements** | **Observation** |
| **-**  **-** |  |

1. **Préparation d’une solution par dissolution:**

Quantité de matière n de sulfate de cuivre CuSO4= 1,5 ×10-3 mol

Masse de CuSO4, 5H2O= 0,3744 g

**2- Préparation d’une solution d’acide acétique CH3COOH par dilution :**

C= 0,3 mol.l-1

V(CH3COOH)= 6 ml

**3- Détermination expérimentale de la masse volumique des solutions préparées** :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **mpycnomètre (g)** | **mpycnomètre+solution (g)** |
| **Solution 1** | 10,3 | 20,1 |
| **Solution 2** | 10,3 | 20 |