Nom coéquipier 1 Laboratoire masse volumique

Nom coéquipier 2 Date de remise

**But :**

* Étalonner un pycnomètre
*
*

**Tableaux des mesures et des résultats**

**Tableau 1 : Titre ? (pour l’étalonnage du pycnomètre)**

|  |  |
| --- | --- |
| Température de l’eau (*unités*) ± *valeur de l’incertitude* | *valeur* |
| Masse pycnomètre vide (*unités*) ± *valeur de l’incertitude* | *valeur* |
| Masse pycnomètre + H2O (*unités*) ± *valeur de l’incertitude* | *valeur*  |
| Masse H2O (*unités*) | *valeur* |
| Volume pycnomètre (*unités*) | *valeur* |

**Tableau 2 : Titre? (pour les mesures et résultats de la droite d’étalonnage**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Concentration de la solution sucrée(mol/L)(pas de ± ici) | Masse pycnomètre + solution(g)± ? | Masse solution saccharose(g) | Masse volumique(g/mL) |
| 3,00 X 10-2 |  |  |  |
| 6,00 X 10-2 |  |  |  |
| 9,00 X 10-2 |  |  |  |
| 12,0 X 10-2 |  |  |  |
| 15,0 X 10-2 |  |  |  |

**Tableau 3 : Titre? (données et résultats pour l’inconnu)**

|  |  |
| --- | --- |
| Numéro de l’inconnu | # ? |
| Masse pycnomètre + solution inconnue (g) ± *incertitude*  | *valeur* |
| Masse de la solution inconnue (g) | *valeur* |
| Masse volumique de la solution inconnue (g/mL) | *valeur*  |
| Concentration de la solution inconnue (mol/L) | *valeur* |

**Exemples de calculs**