# Rapport de laboratoire sur les Gaz Parfaits et le Nombre d’Avogadro

**Gaz parfait :** mettre le tableau, faire les calculs et une conclusion dans votre cahier de laboratoire.

**Nombre d’Avogadro :**

* **Tableau :** Reproduire un tableau comme celui de votre protocole en prenant soins d’inclure les incertitudes de toutes les mesures et calculs (faites attention au nombre de chiffres significatifs)
* **Calculs :** Donner tous vos exemples de calculs ainsi que les calculs d’incertitude absolue avec la méthode min/max.
* **Discussion :** Discuter et comparer vos résultats (nombre d’Avogadro théorique et expérimental, ainsi que votre % de rendement). Pour vous aider à faire cette comparaison, illustrez le phénomène en insérant un graphique contenant une échelle fait à partir d’Excel contenant vos mesures et incertitudes (voir page 170 – 171 du guide des sciences expérimentales ou sur le cd-rom du guide). Identifier et discuter de la principale cause d’erreur excluant l’erreur aléatoire.

Discuter aussi de la valence du cuivre (son état d’oxydation) est-ce plausible?

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Comparaison de la valeur de NA théorique et NA expérimental | | | | | |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  | NA théorique | ( | 6,022E+23 | ± | 0,001E+23 |  | ) |
|  | NA expérimental | ( | 6,0E+23 | ± | 0,2E+23 |  | ) |
|  |  |  |  |  |  |  |  |

**N’oubliez pas d’inclure une page de présentation, la pagination ainsi qu’une médiagraphie à votre rapport. Pour cette fois-ci vous pouvez omettre le but, la théorie ainsi que la conclusion.**

**Aucune partie manuscrite ne sera acceptée. Vous devez donc faire vos calculs à partir d’un éditeur d’équation.**