

# Fiche Technique : Règles de rédaction

18/09/2020

Les règles ci-dessous sont à appliquer pour **tout** devoir écrit (Physique-Chimie et SNT). Ces règles seront prises en compte dans le barème de chaque évaluation.

## Règles

### Règle 1 (Matériel) :

- Les feuilles doivent être à carreaux (grands ou petits).
- L'encre du stylo doit être bleue ou noire. On peut aussi utiliser d'autres couleurs mais seulement de manière ponctuelle (pour souligner, commenter dans la marge...).
- Si le devoir comporte plusieurs feuilles (ou copies doubles), elles doivent être attachées (agrafes, scotch, PAS de trombones)
- Du blanco doit être utilisé en cas d'erreur. Aucune rature n'est tolérée.

**Règle 2** (Numéro des questions et exercices) : Le numéro de chaque question et exercice sera précisé dans la marge.

**Règle 3** (Phrase introductive) : Toutes les réponses débutent par une phrase introductive soulignée. Exemple : Pour les calculs, il faut écrire au début de la question « Calcul de ... » et souligner.

**Règle 4** (Expression littérale) : Tout calcul doit être précédé d'une expression littérale (formule avec des lettres). Souvent, on commence par rappeler une formule du cours. Chaque lettre doit être définie (à l'aide de flèches par exemple). Des grandeurs différentes doivent être nommées par des lettres différentes. Tout calcul sans lettres ne rapportera pas de points.

**Règle 5** (Raisonnement) : On détaille les opérations qui mènent au résultat. Le raisonnement est sous la forme d'expressions littérales (sauf pour les conversions). Un résultat « balancé » sans raisonnement vaut 0 points.

**Règle 6** (Unités) : Les unités doivent être précisées même dans les étapes intermédiaires des calculs. Une grandeur physique sans unité n'a strictement aucun sens.

**Règle 7** (Résultat encadré) : Tous les résultats doivent être encadrés en vert (ou couleur différente du bleu et du noir). Tout résultat non encadré ne rapportera pas de points.

**Règle 8** (Fautes d'orthographe) : Les fautes de syntaxe (orthographe, grammaire, conjugaison) seront sanctionnées

## Exemple

### Exercice 1 : Autour de la masse volumique de l'or

Un lingot d'or de masse 1,00 kg occupe un volume de 52,5 mL.

1) Calculer la masse volumique de l'or (en kg/L)

2) Un autre lingot a un volume de 155 mL. Quelle est la masse (en kg) de ce lingot ?

### Exercice 1 :

1) Calcul de la masse volumique de l'or ( $\rho_{or}$ )

$$\rho_{or} = \frac{m_{ling}}{V_{ling}}$$

← masse du lingot  
← volume du lingot

$$\rho_{or} = \frac{1,00 \text{ kg}}{52,5 \text{ mL}} = \frac{1,00 \text{ kg}}{0,0525 \text{ L}} = \boxed{19,0 \text{ kg/L}}$$

2) Calcul de la masse d'un lingot ayant un volume  $V_{ling2} = 155 \text{ mL}$

$$\begin{aligned} \rho_{or} &= \frac{m_{ling2}}{V_{ling2}} \\ \frac{m_{ling2}}{V_{ling2}} &= \rho_{or} \\ \frac{m_{ling2}}{V_{ling2}} \times V_{ling2} &= \rho_{or} \times V_{ling2} \\ m_{ling2} &= \rho_{or} \times V_{ling2} \\ m_{ling2} &= 19,0 \text{ kg/L} \times 155 \text{ mL} \\ &= 19,0 \text{ kg/L} \times 0,155 \text{ L} \\ \boxed{m_{ling2} = 2,95 \text{ kg}} \end{aligned}$$