Fiche d'exercices - Faustine

N. Bancel

Exercice 1 : Compréhension des formules

Calcule la masse d'un objet ayant une masse volumique de $8\,g/cm^3$ et un volume de $25\,cm^3$.

Rappel: la formule est $m = \rho \times V$.

Exercice 2 : Conversions d'unités

Exprime les volumes suivants en litres :

- 1. $250 \, cm^3$
- 2. $1,5 m^3$
- 3. $0,075 \, dm^3$

Exercice 3 : Structure de l'atome

Complète le tableau suivant avec les informations manquantes :

Atome	Protons	Neutrons	Électrons
Hydrogène (H)	1	0	
Carbone (C)	6	6	
Oxygène (O)		8	8

Exercice 4: Équilibrage d'équations chimiques

Équilibre les équations suivantes :

- 1. $H_2 + O_2 \to H_2O$
- 2. $C + O_2 \rightarrow CO_2$
- 3. $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

Exercice 5: Analyse et justification

Explique pour quoi la molécule ${\cal H}_2O$ ne peut pas être modifiée en ${\cal H}_2O_2$ dans une équation chimique.

Indice : Pense à la structure des molécules et à leur signification.