Activité 1.1 – Composition de l'atmosphère

Objectifs:

- Comprendre comment on décrit la composition d'un mélange.
- Connaître la composition de l'air.

Contexte : L'atmosphère est un mélange de plusieurs gaz : dioxygène, diazote, dioxyde de carbone, etc.

→ Comment décrire la composition d'un mélange?

Document 1 - Fraction volumique

Soit une espèce chimique E de volume V_E , dans un mélange de volume total V. La proportion ou fraction volumique de l'espèce chimique E est

$$p_v(E) = \frac{V_E}{V}$$

C'est une grandeur sans unité, comprise entre 0 et 1. On peut aussi l'exprimer en pourcentage, compris entre 0 % et 100 %. Par définition $10\% = \frac{10}{100} = 0{,}10$.

Document 2 - Composition de l'atmosphère

L'air contient de diazote N_2 et de dioxygène O_2 . Les autres gaz qui composent l'air sont l'argon Ar (0.9%), le dioxyde de carbone CO_2 (0.04%), les gaz nobles et le méthane CH_4 (0.0002%).

1 — Calculer le volume occupé par le diazote N_2 dans une salle de cours de $600\mathrm{m}^3.$
2 — Même question pour le dioxygène O_2 .

Document 3 - Respiration et dioxyde de carbone

Quand on respire, on inspire du dioxygène O_2 qui est transformé en dioxyde de carbone CO_2 que l'on expire.

Pendant une séance de cours d'une heure, le volume de dioxyde de carbone CO₂ double à cause de la respiration, si la salle n'est pas aérée.

3 –	Calcule	er la pro	portion	volum	ique de	dioxyd	e de carl	bone CO	₂ après	une heu:	re de coi	urs.

Document 4 - Fraction massique

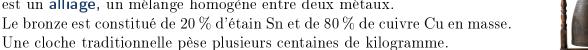
Soit une espèce chimique E de masse m_E , dans un mélange de masse totale m. La proportion ou fraction massique de l'espèce chimique E est

$$p_m(E) = \frac{m_E}{m}$$

C'est une grandeur sans unité, comprise entre 0 et 1. On peut aussi l'exprimer en pourcentage, compris entre 0 % et 100 %.

Document 5 - Cloche en bronze

Les cloches traditionnelles des temples coréens sont en bronze. Le bronze est un alliage, un mélange homogène entre deux métaux.





4 — Exprimer les proportions massiques du cuivre et de l'étain dans une cloche en bronze sous la
forme d'une division entre deux entiers les plus petits possibles.
5 — Calculer la masse cuivre dans une cloche traditionnelle de masse $m = 500 \mathrm{kg}$
6 — Même question pour l'étain.
7 - Est-ce que l'on pourrait calculer les fractions volumiques de cuivre et d'étain à partir des
fractions massiques?