Retourner à : Chimie – 4eme

I Composition de l’air

L’air est un mélange de gaz.

Il est constitué essentiellement de 2 gaz :

- le diazote : 80% (4/5)
- le dioxygène : 20% (1/5)

Il y a 4 fois plus de diazote que de dioxygène.

Les autres gaz (vapeur d’eau, dioxyde de carbone, méthane…) représentent à eux tous moins de 1%.

II Masse de l’air

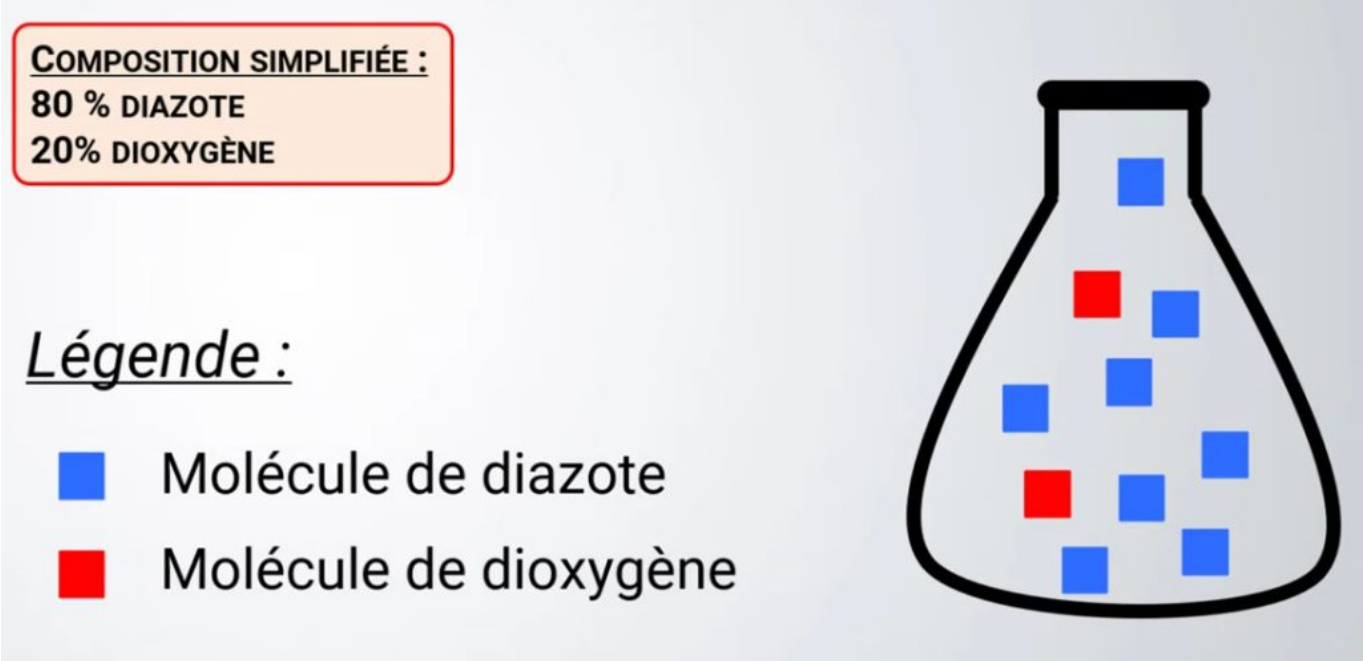
1 litre d’air pèse 1,3 g dans les conditions normales de température et de pression.

Remarque : l’air chaud est plus léger que l’air froid (application : la montgolfière)

---

lien si cela ne fonctionne pas : https://www.youtube.com/watch?v=16rVrxhuUME

III Modélisation de l’air



Remarque : plus il y a de particules, plus la masse est grande. La masse est liée au nombre de particules.

IV Pression

La pression de l'air est liée aux chocs des particules sur les parois.

Plus les partciules sont serrées, plus la pression est grande.

4eme – S'entrainer sur la leçon sur l'air

Commencer le QCM
Leçon précédente
Composition de l'air : Expérience de Lavoisier
Leçon suivante
Modèles particulaires de la matière