

<http://salle15.fr>

C7.4 Modèle moléculaire de l'air

Nom : Prénom :
Classe Groupe Table

Ouvrir le programme «Modèle de l'air». La partie supérieure représente le contenu d'une seringue, et la barre blanche vers la droite représente son piston.

1. Déplacer le bouton «Masse»:

Quand on augmente la masse le nombre de particules ... *augmente* ...

2. Régler le bouton «Masse» pour qu'il y ait 10 particules en mouvement.

Colorier le schéma ci-contre.

Combien y-a-t-il de particules rouges? ... *2* ...

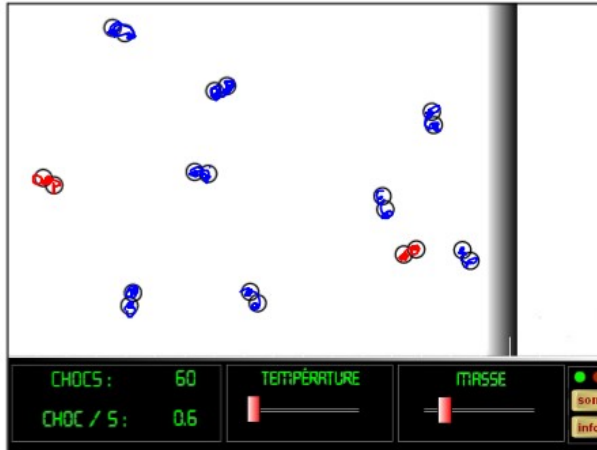
Combien y-a-t-il de particules bleues? ... *8* ...

Quel est le pourcentage de particules bleues par rapport au nombre total de particules?

$$\frac{4}{5} = \frac{8}{10} = \frac{80}{100} = 80\% = 0,8$$

A quoi correspondent les particules bleues? :
et les rouges? :

3. L'air est-il un corps pur ou un mélange? Pourquoi?

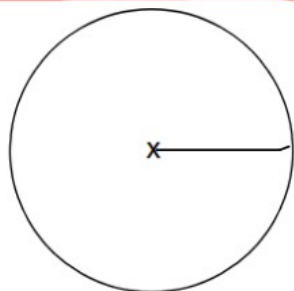


6 - Quels sont les principaux constituants de l'atmosphère terrestre ? Les classer en ordre décroissant dans le tableau suivant (nom, formule chimique et proportions), puis compléter la représentation en diagramme circulaire ci-dessous.

Nom	Formule chimique	Pourcentage (arrondi à l'unité) %	Angle pour le diagramme (au degré près)
le diazote	N_2	78	280°
le dioxygène	O_2	21	76°
l'argon	Ar	1	4°
le dioxyde de carbone	CO_2	(?) 0	0°
Total:		100	360°

Titre :

Composition de l'air



43,6

Légende:

- diazote
- dioxygène
- Argon

