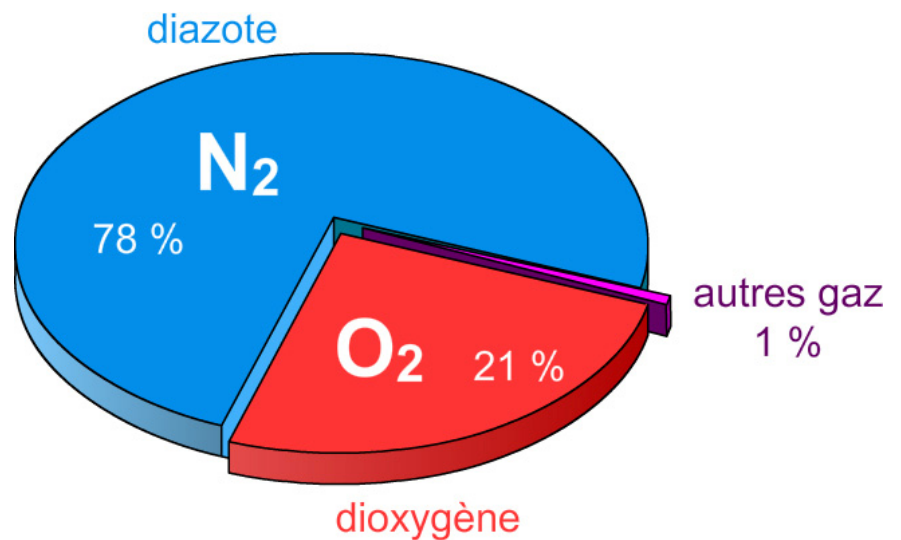


L'AIR : UN MELANGE DE GAZ

1. Composition de l'air

L'air n'est pas un corps pur :
c'est un mélange de :

- diazote,
- dioxygène,
- argon,
- ozone,
- vapeur d'eau,
- dioxyde de carbone,
- divers polluants...



Retenir pour les exos :

L'air est un mélange. Il contient deux corps purs :

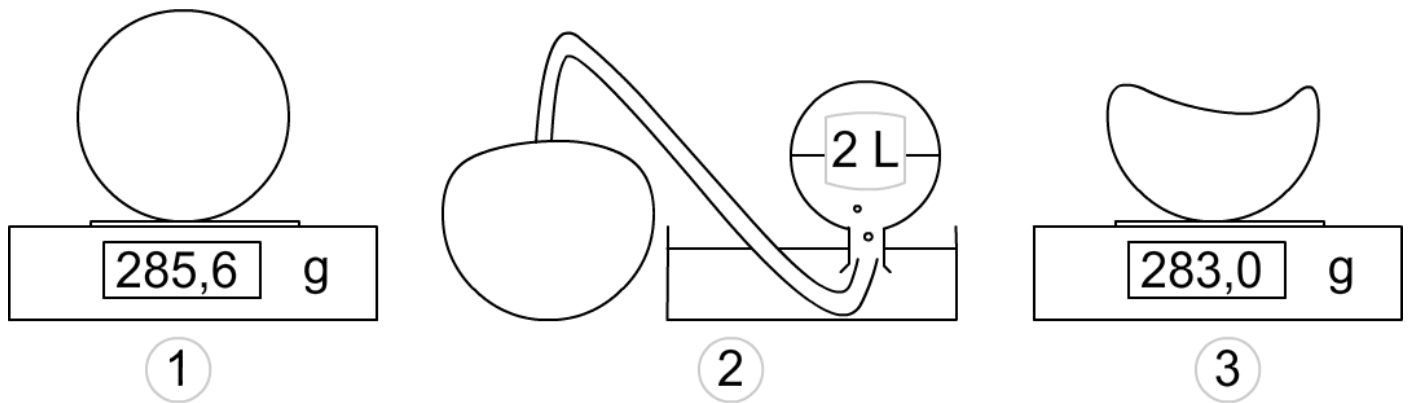
- Dioxygène : 20 % (ou 1/5)
- Diazote : 80 % (ou 4/5)

Remarque 1 : L'air est un gaz vital car le dioxygène est nécessaire au métabolisme des êtres vivants. Il est régénéré par la photosynthèse.

Remarque 2 : L'atmosphère est une pellicule gazeuse d'à peine une dizaine de km. Elle nous protège cependant des rayons UV !

2. Masse de l'air

Expérience :

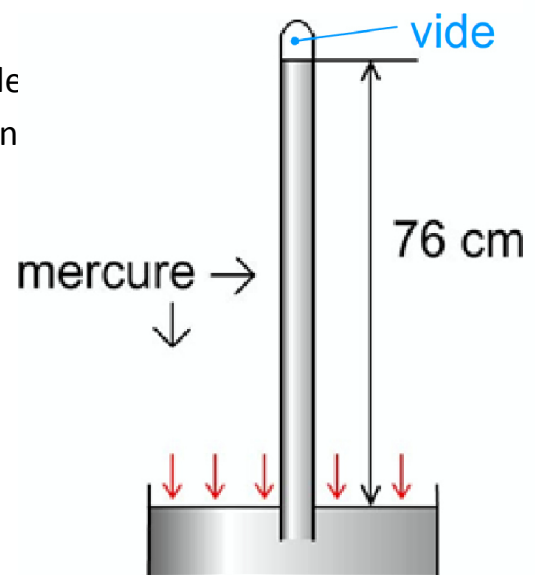
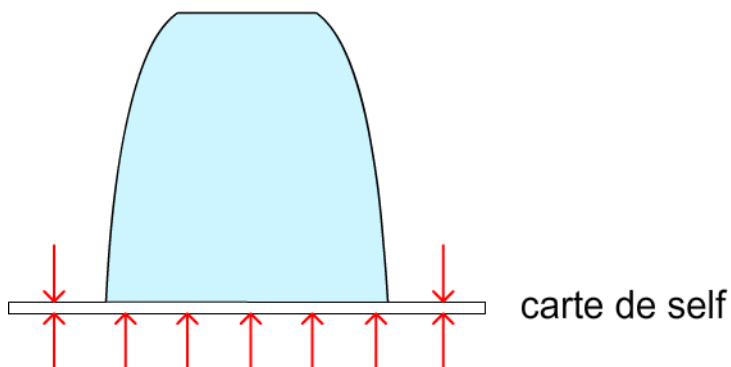


Conclusion :

L'air a une masse. **1 L d'air** a une masse de **1,3 g** dans les conditions normales de température ($0\text{ }^{\circ}\text{C}$) et de pression (1013 hPa).

Remarque : L'air appuie sur tout ce qui existe. Dans les conditions normales, l'air de l'atmosphère peut retenir une colonne de mercure de 76 cm.

Si c'est de l'eau, 10 m !



L'air exerce une **pression** sur les objets.

Lorsqu'il n'est pas enfermé, on parle de **pression atmosphérique**.