**Quelques propriétés de l’air**

**I-Compression et expansion de l’air**

1)- Expérience :

 

2)- observation :
Quand le volume d’air diminue, sa pression augmente : L’air est compressible.
Quand le volume d’air augmente, sa pression diminue : L’air est expansible.

3)-Conclusion :

L’air n’a pas de volume propre comme tous les gaz. Il est compressible et expansible



**Exercice d’application 1**

**II - Masse de l’air**

1)- Expérience :

3)-Conclusion :

L’air a une masse
Dans les conditions habituelles , **1 L d’air a une masse de 1,3 g.**

**Exercice d’application 2**

**III – Composition de l’air**

1)-Expérience:

On pose sur une bougie allumée dans un récipient pleine d’eau colorée une éprouvette

 

2)- observation :

L’eau monte dans l’éprouvette de 1/5 : manque d’un gaz

La bougie s’éteint : pas d’oxygène

3)-conclusion :

L’[air](https://physique-chimie-college.fr/definitions-fiches-science/air/) est un mélange des [gaz](https://physique-chimie-college.fr/definitions-fiches-science/etat-gazeux/), mais les principaux constituants sont :

le dioxygène (21%)

le diazote (78%)

**Exercice d’application 3**