

La composition de l'air

I – La composition de l'air :

L'air est un mélange qui contient 20 % (soit 1/5^e) de dioxygène et 80 % (soit 4/5^e) de diazote.

O ₂	N ₂	N ₂	N ₂	N ₂
Volume d'air total				

Le dioxygène est le gaz de l'air indispensable à la respiration.

La fumée est constituée de fines particules solides en suspension dans un gaz.

II – La masse de l'air :

Comme toute la matière, l'air est pesant. Dans les conditions habituelles de pression et de température, la masse d'un litre d'air est voisine de 1,3 g.

III – Le volume de l'air :

L'air, comme tous les gaz, ne possède pas de volume propre.

IV – La pression de l'air :

La pression d'un gaz se mesure avec un manomètre. La pression atmosphérique se mesure avec un baromètre. L'unité légale de pression est le pascal (Pa).