

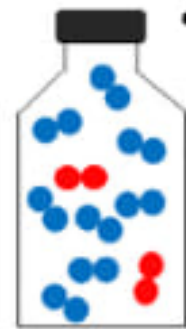
3



LES ATOMES ET LES MOLÉCULES

2APIC/PC/S1

Le modèle moléculaire de l'air



- L'air est compressible et expansible



Diazote



Dioxygène

Les atomes

- L'atome est la plus petite particule de matière indivisible.
- Son diamètre est de l'ordre de 0,1-0,3 nanomètre (0,1-0,3 nm)

$$1\text{nm} = 10^{-9}\text{m}$$

Type d'atome	Symbole	Modèle
Hydrogène	H	Blanche
Oxygène	O	(rouge)
Carbone	C	(noire)
Azote	N	(bleue)

Les molécules

- Une molécule est constituée de deux ou plusieurs atomes identiques ou différents liés entre eux.

Nom	Eau	Dihydrogène	Dioxygène	Diazote	Dioxyde de carbone	Butane
Formule chimique	H ₂ O	H ₂	O ₂	N ₂	CO ₂	C ₄ H ₁₀
Modèle						

Corps pur simple et corps pur composé :

Corps pur simple

les molécules sont composées d'atomes identiques. → O₂, H₂, N₂, O₃, Cl₂



Corps pur composé

les molécules sont composées d'atomes différents. → H₂O, CO, CO₂, CH₄,



Prof "Hanae Khabbache"



www.lzaarpcm.com