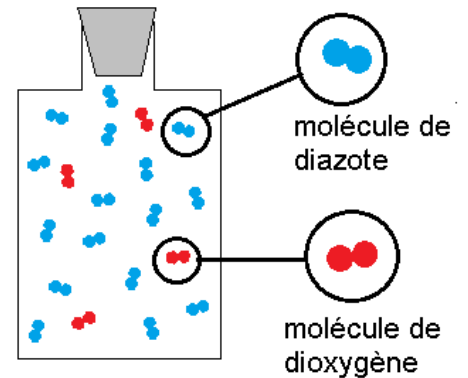


4. La composition moléculaire de l'air

Il y a deux gaz majoritaires dans l'air, c'est un mélange.
 Pour simplifier, on considère que l'air est composé de :
20% de dioxygène et 80% de diazote.



5. La masse volumique

La masse volumique est une grandeur physique caractérisant la masse par unité de volume d'un corps solide, liquide ou gazeux. Elle est caractéristique de ce corps et permet de l'identifier.

Elle se note ρ (rhô) et se calcule en divisant la masse m du corps par son volume V :

$$\rho = \frac{m}{V}$$

Dans les unités légales, la masse volumique est en kilogramme par mètre cube : kg/m^3 .

Dans la pratique, on peut trouver d'autres unités : g/L, kg/L etc...

Exemples : 1 L d'air pèse 1,3 g donc la masse volumique de l'air est : $\rho_{\text{air}} = 1,3 \text{ g/L}$.

1L d'eau pèse 1 kg donc la masse volumique de l'eau est : $\rho_{\text{eau}} = 1 \text{ kg/L}$.

t	q		kg	hg	dag	g	dg	cg	mg			μg
---	---	--	----	----	-----	---	----	----	----	--	--	---------------

dam^3			m^3			dm^3			cm^3			mm^3
ML			kL	hL	daL	L	dL	cL	mL			μL

