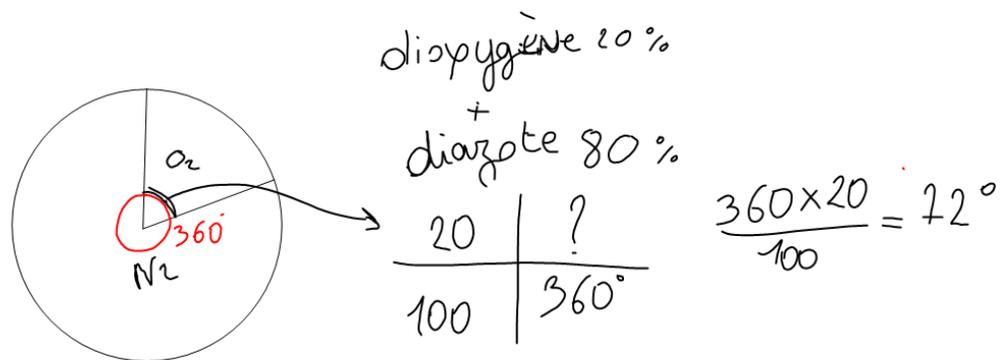


## RAPPELS : L'air

1. Quelle est la composition de l'air ?



2. Est-ce un corps pur ou un mélange ?  
Justifier.

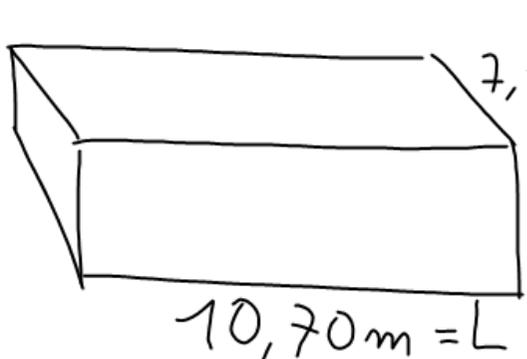
C'est un mélange car il y a plusieurs constituants.

3. Quel type de mélange ?  
Justifier.

C'est un mélange homogène

car on ne distingue pas les constituants  
à l'oeil nu.

4. Quelle est la masse d'air dans la salle 3  
? Expliquer.



$$V = L \times l \times h = 7,10 \times 2,9 \times 10,7 = 220 \text{ m}^3$$

1L d'eau a une masse de 1kg

1L d'air a une masse de 1g

$$2,90 \text{ m} = h$$

volume	masse
1L	1g
220 m <sup>3</sup>	? g
220 000 L	

m <sup>3</sup>	dm <sup>3</sup>	L	dL	cL	cm <sup>3</sup>
220	0	0	0	0	0

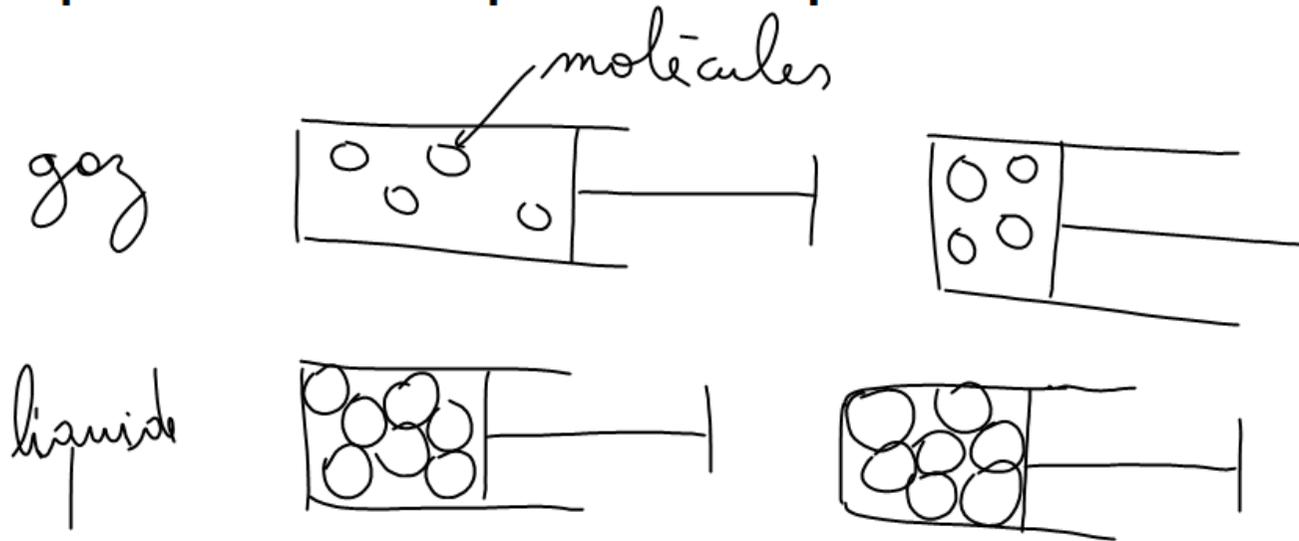
$$\frac{220\,000 \times 1}{1} = 220\,000 \text{ g}$$

$$= 220 \text{ kg}$$

Et si c'était de l'eau ?

$$\begin{aligned} 220 \text{ kg} \times 1000 &= 220\,000 \text{ kg} \\ &= 220 \text{ tonnes} \end{aligned}$$

## 5. Comment expliquer qu'un gaz est compressible et pas un liquide ?



6. Comment expliquer qu'un liquide prend la forme du récipient qui le contient et pas un solide ?

Les molécules d'un liquide bougent.

## **RAPPELS : Formules d'espèces chimiques**

1. Comment appelle-t-on les particules qui constituent une molécule ?

*atomes*

2. Compléter le tableau ci-dessous regroupant les éléments les plus couramment rencontrés dans les espèces chimiques :

Élément	Carbone	Hydrogène	Oxygène	Azote
Position dans la classification périodique	6	1	8	7
Symbole	C	H	O	N
Représentation de l'atome				