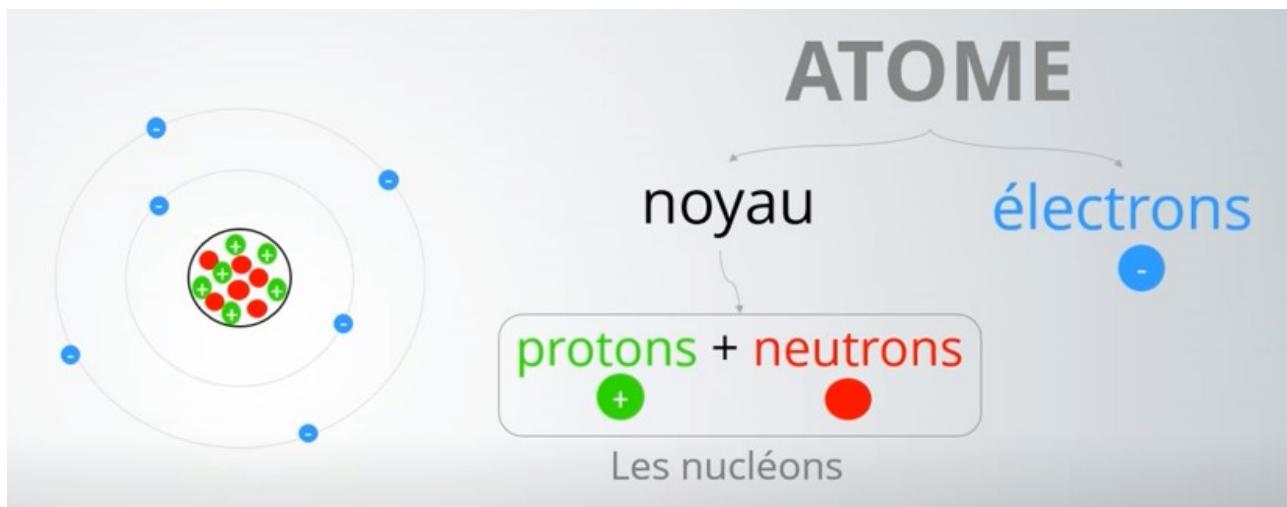


### Correction activité 3.1 :

- 1) Comme dit dans la vidéo : « la matière qui nous entoure est constituée d'atomes ».
- 2) L'appareil utilisée ici est un microscope à effet tunnel.
- 3) Je cite la vidéo: « un dixième de millionième de millimètre » autrement dit,  $10^{-10}$  m soit 0,0000000001 m !
- 4) Une molécule est un ensemble d'atomes liés entre eux.  
Une molécule peut être formée d'atomes identiques (ex : O<sub>2</sub>) ou d'atomes différents (ex : H<sub>2</sub>O)
- 5) Ils sont répertoriés dans la classification périodique des éléments.
- 6) Un atome est constitué d'un noyau entouré d'électrons.  
On retrouve dans le noyau des protons et des neutrons (appelés aussi nucléons).



7)

Nom de l'atome	Symbole chimique	Modèle atomique
<b>carbone</b>	<b>C</b>	
<b>azote</b>	<b>N</b>	
<b>oxygène</b>	<b>O</b>	
<b>hydrogène</b>	<b>H</b>	

8)



9) Une molécule d'eau est composée d'un atome d'oxygène et de deux atomes d'hydrogène.

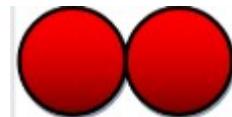
10)  $\text{H}_2\text{O}$

11) Les deux gaz qui composent principalement l'air sont le **diazote** et le **dioxygène**.

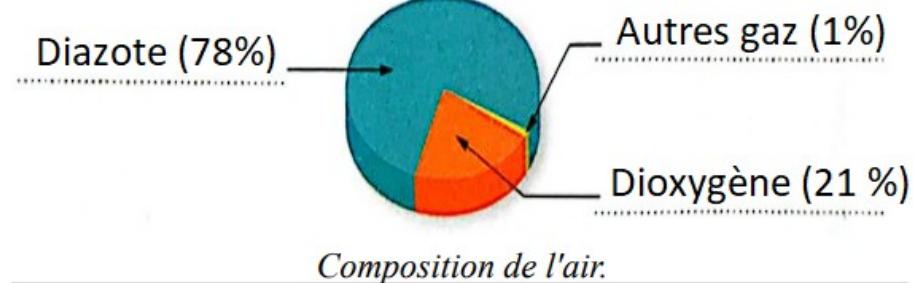
12) diazote



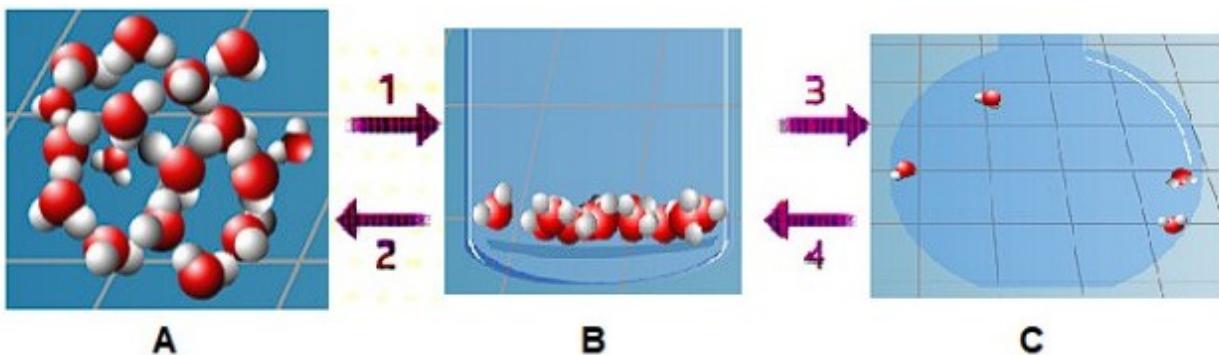
dioxygène



13)



14)



**A :** état solide   **B :** état liquide   **C :** état gazeux

1 : Fusion   2 : Solidification   3 : Vaporisation   4 : Liquéfaction

Les particules d'un solide sont :

- ordonnées
- désordonnées
- rapprochées
- espacées
- liées
- non liées
- peu liées
- très agitées

Les particules d'un liquide sont :

- ordonnées
- désordonnées
- rapprochées
- espacées
- liées
- non liées
- peu liées
- très agitées

Les particules d'un gaz sont :

- ordonnées
- désordonnées
- rapprochées
- espacées
- liées
- non liées
- peu liées
- très agitées