

Bonjour,

Voici les corrections des exercices, il faudra soit coller la feuille ou soit recopier la correction sur votre cahier (si vous n'avez pas la version imprimer). Bien sûr, lisez la correction.

Fiche d'exercices : La matière à l'échelle microscopique CORRECTION

Exercice 1 :

1. **Démocrite** : « La matière est composée de grains microscopiques, séparés par du vide. »
2. **Aristote** : « La matière est continue et formée à partir des quatre éléments ; l'air, l'eau, le feu et la terre. »
3. **Dalton** : « D'après mes résultats expérimentaux, la matière est composée de particules. »

Exercice 2 :

1. C'est la modélisation b car les molécules sont identiques (même forme, taille et couleur).
La modélisation a n'existe pas et la modélisation c ont des molécules différentes.
2. La modélisation qui représente un corps pur est : b
Rappel : Un corps pur est en ensemble de particules identiques.
3. C'est la modélisation c.

Exercice 3 : Répondre par Vrai ou Faux, et justifier votre choix.

<u>Propositions</u>	<u>VRAI ou FAUX</u>	<u>Justifications :</u>
1. La plus petite quantité d'eau est la gouttelette d'eau.	FAUX	La plus petite quantité d'eau est la molécule d'eau
2. Dans un morceau de sucre solide, les molécules sont liées.	VRAI	
3. L'eau liquide est incompressible car les molécules sont éloignées.	FAUX	L'eau liquide est bien incompressible car ses molécules <u>sont proches et peu liées</u>
4. L'eau gazeuse est incompressible.	FAUX	L'eau à l'état gazeux est compressible car les molécules sont éloignées.
5. L'eau solide a sa forme propre car les molécules d'eau sont liées les unes aux autres	VRAI	

Exercice 4 : Retrouver les états physiques et leurs propriétés.

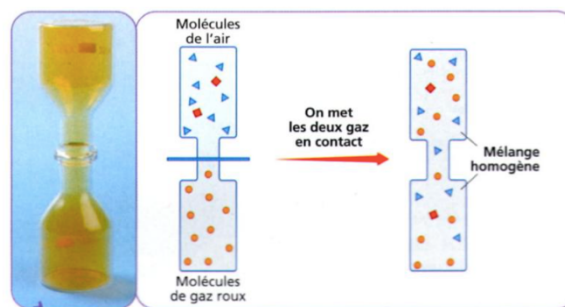
1. Figure 1 : état gazeux ; figure 2 : état solide ; figure 3 : état liquide

2. États physiques	SOLIDE	LIQUIDE	GAZEUSE
Propriétés physiques	Incompressible forme propre	incompressible	compressible
Comportements des molécules	liées et immobiles	peu liées et mobiles	éloignées et très mobiles

Exercice 5 : Diffusion de gaz

1. J'observe que le dioxyde de carbone se diffuse dans le deuxième récipient après avoir enlevé la plaque de verre.

2. Lorsque l'on retire la feuille entre les deux flacons, les deux gaz se MELANGENT. On qu'ils se DIFFUSENT.



dit

Note : En 5^{ème} on représentera les molécules sous la forme de triangle, de cercle...

3. Dans l'état gazeux les molécules sont éloignées, dispersées et très mobiles. Elles occupent donc TOUT L'ESPACE qui leur est offert.

Exercice 6 : La fusion de l'eau

