

6 ^{ème}	Ce que je dois retenir ...	Fiche de connaissance :			
		Niv	Code	Validé :	
Identifier les 3 états de la matière et les conditions d'un changement d'état. Comprendre ce qu'est un mélange et le technique de séparation.	1	M6	oui <input type="checkbox"/>	non <input type="checkbox"/>	
	2	M7	oui <input type="checkbox"/>	non <input type="checkbox"/>	



Identifier les 3 états de la matière et les conditions d'un changement d'état :

M6 La matière se présente principalement dans trois états physiques : solide, liquide ou gaz.

ECHELLE HUMAINE

LES SOLIDES

Forme déterminée, le volume ne change Pas, la matière est incompressible.

LES LIQUIDES

La matière n'a pas de forme propre et Prend la forme du récipient. La matière Est incompressible.

LES GAZ

La matière n'a pas de forme propre Elle occupe tout l'espace et peut être comprimée.

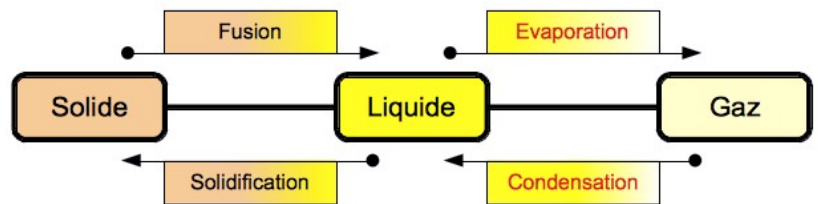
MODÉLISATION À L'ÉCHELLE DES MOLÉCULES

Les molécules sont très proches les unes par rapport aux autres et ne peuvent presque plus bouger.

Les molécules restent en contact permanent mais peuvent se déplacer.

Les molécules peuvent se déplacer et s'éloigner les unes par rapport aux autres.

Lorsque la température d'une matière varie, c'est-à-dire lorsque son énergie varie, elle peut changer d'état. Lorsque la température augmente, la matière à l'état solide va successivement passer à l'état liquide, puis à l'état gazeux et inversement.



Comprendre ce qu'est un mélange et le technique de séparation :

M7 **Mots clés**
Mélange : Un mélange est une substance composée de plusieurs constituants différents.

Mélange hétérogène

Répartition non uniforme des particules

Huile
Eau

Légende

- Particules d'huile
- Particules d'eau

Mélange homogène

Répartition uniforme des particules d'eau et de sucre

Mélange homogène d'eau et de sucre

Légende

- Particules d'eau
- Particules de sucre

Différentes techniques existent pour séparer les constituants d'un mélange :

- x **Décantation** : séparation, sous l'effet de la gravitation.
- x **Filtration** : séparation par la passage au travers d'un milieu poreux.
- x **Évaporation** : séparation par un passage progressif de l'état liquide à l'état gazeux.
- x **Centrifugation** : séparation au moyen de la force centrifuge. (mouvement de rotation)