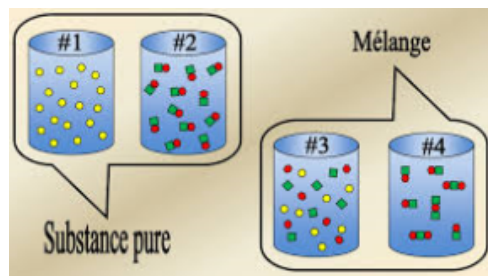


Une **particule** est un élément constitutif de la matière, qui est invisible à l'œil nu.



Une **substance pure** est une substance dont toutes les particules sont identiques. Le sucre, l'eau distillée et les fils de cuivre sont tous des substances pures. Toutes les parties d'une substance pure sont semblables.

Un **mélange** est une combinaison de deux ou de plusieurs types de substances.

La théorie particulaire de la matière permet de décrire la matière et d'expliquer le comportement des solides, des liquides et des gaz.

Voici les concepts clés de cette théorie.

1. Toute matière est faite de particules.
2. Toutes les particules d'une même substance pure sont identiques.
3. Les particules sont toujours en mouvement.
4. La température agit sur le mouvement des particules.
5. Les particules sont soumises à des forces d'attraction.
6. Il y a des espaces entre les particules.

Lire section 4.1 p111 de
omniscience 8

Les 3 états de matière sont solide, liquide et gaz.

Les particules dans les gaz :

-vraiment éloignée

-se déplacent beaucoup

-une force très faible

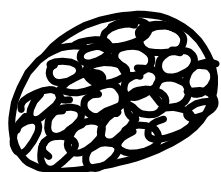
Les particules dans les liquides :

-un peu espacées

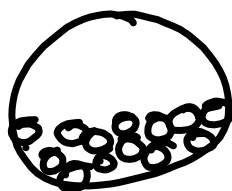
-mouvement assez libre (glisser distancer)

-explique pourquoi s'écoule

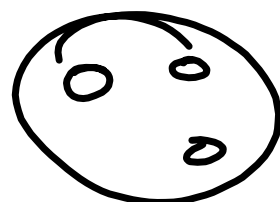
Les particules dans un solide sont
-entassées
-se déplacent lentement
-il y a une grande force d'attraction



solide



liquide



un.gaz