

Nom: _____

Date: _____

THÉORIE PARTICULAIRE

La Température

Cette théorie consiste de 7 points.

1. Toutes les substances sont faites de minuscules particules.
2. Les particules sont toujours en mouvement.
 - o elles vibrent, tournent et se déplacent
3. Lorsqu'une substance se réchauffe, ces particules bougent plus rapidement et elles se séparent. Ceci s'appelle la DILATATION.
4. Lorsqu'une substance se refroidit, ces particules bougent plus lentement et elles se rapprochent. Ceci s'appelle la CONTRACTION.
5. La température indique la vitesse moyenne du mouvement des particules dans une substance.
6. La température est une mesure relative du degré de chaleur ou de froid d'un objet. (Mesurée sur une échelle)
7. La chaleur est l'énergie thermique transférée d'un objet ou d'une substance à une autre en raison d'une différence de température.

Les États de la Matière

Comme vous savez, il y a trois états de la matière:

- solide
- liquide
- gaz

1. Solide

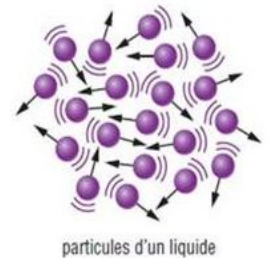
- particules sont serrées les unes contre les autres
- les liens entre les particules sont très forts
- les particules vibrent (bougent en restant en place)
- les particules ont un peu d'énergie



Un solide ne change pas de forme ou de volume.

2. Liquide

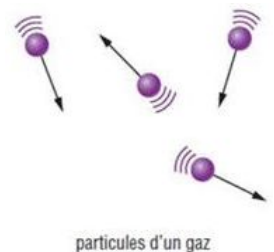
- particules sont près les unes des autres
- les liens entre les particules sont plus faibles que dans un solide
- les particules bougent dans toutes les directions, mais restent groupées
- les particules ont plus d'énergie



Un liquide peut changer de forme, mais pas de volume.

3. Gaz

- particules sont très éloignées les unes des autres
- les liens entre les particules sont très faibles
- les particules se déplacent rapidement dans toutes les directions
- les particules ont beaucoup d'énergie



Un gaz peut changer de forme ET de volume.