

Chapitre 7: Les fluides

Activité d'introduction:

Travaille avec un(e) partenaire pour trouver les réponses :

- Qu'est-ce qu'un fluide?

- Nomme 5 substances qui sont les fluides.

- Nomme 5 substances qui ne sont pas les fluides.

- Quel(s) état(s) de la matière (solide, liquide ou gaz) peut/peuvent être un fluide ? Pourquoi?

Définition : un fluide est une substance qui _____

Les 3 états de la matière sont :

1. _____
2. _____
3. _____

La théorie particulaire de la matière:

- Toute la matière est faite de _____
- Les particules ont de _____ et elles sont en _____.
Leur mouvement augmente lorsque la température augmente
- Il existe des _____ entre les particules
- Il y a des _____ entre les particules
- Les particules d'une substance sont _____ des particules des autres Substances.

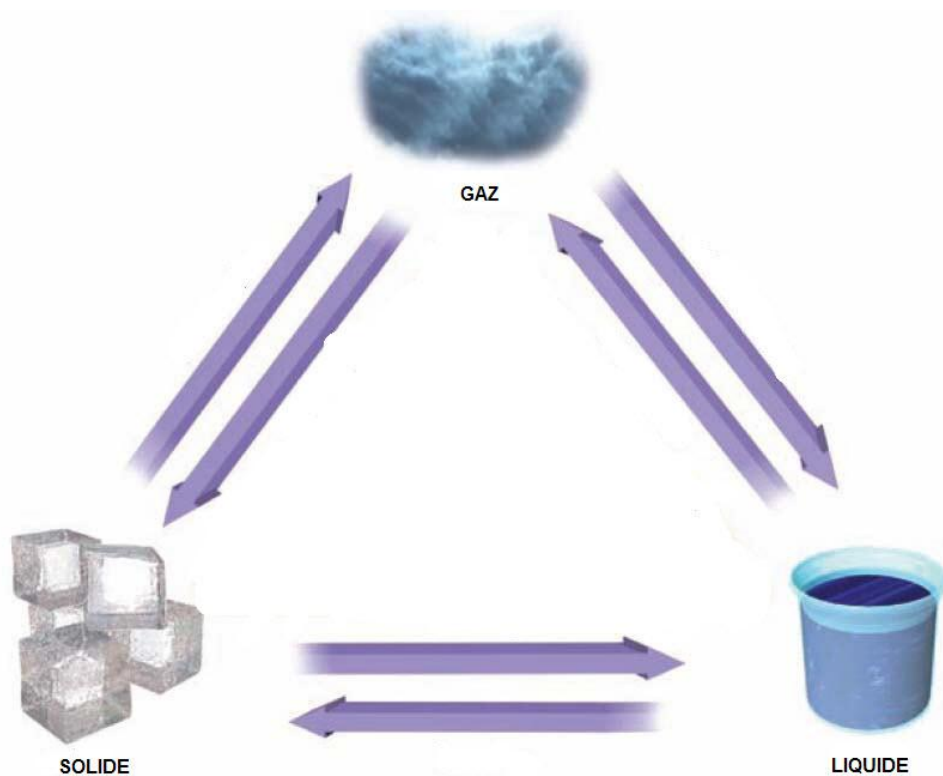
Les caractéristiques des particules dans les 3 états de la matière :

Avec ton partenaire, remplis le tableau suivant :

État	Solide	Liquide	Gaz
Forme		Forme indéfinie	
Volume	Volume défini		
Mouvement			Les particules se déplacent de façon aléatoire
Distance	Les particules sont très rapprochées		
Attraction		Les particules sont attirées par leurs voisines	Il y a peu d'attraction entre les particules

Changements d'état (Figure 7.4, p. 273):

En utilisant votre texte, étiquette le diagramme suivant



Les mots importants :

1. Changements d'état :

2. Ébullition :

3. Point d'ébullition :

4. Point de fusion/solidification :

Questions p. 272 #3 -5, p. 274 # 2 et 5, p. 277 # 1,4,5