



Les fluids

Nom: _____

8 _____

1. Les cinq points principaux de la théorie particulaire de la matière sont:

1. Toute matière est constituée de très petites particules
2. Toutes les particules d'une substance pure sont pareilles. Des substances différentes sont faites de particules différentes.
3. Il y a de l'espace entre les particules
4. Les particules sont toujours en mouvement.
5. Les particules d'une substance s'attirent l'une l'autre. La puissance de la force d'attraction dépend du type de particule.

2. Une substance a un volume défini, mais une forme indéfinie. Cette substance est-elle un solide, un liquide ou un gaz?

Un liquide

3. A l'aide de la théorie particulaire, explique pourquoi les glaçons se forment dans le congélateur?

- Au congélateur, l'eau se transforme en glace parce que la chaleur est retirée, ce qui ralentit le mouvement des particules. Plus les particules ralentissent, plus il leur est difficile de s'éloigner les unes des autres.

L'eau perd d'énergie pour geler et se transforme en glace (solidification).

4. Explique dans tes propres mots ce que veut dire «s'écouler» dans le cas d'un fluide.

On dit des fluides s'écouler. Dans un fluide les particules glissent librement les unes les autres et ne forment pas d'amas rigides.

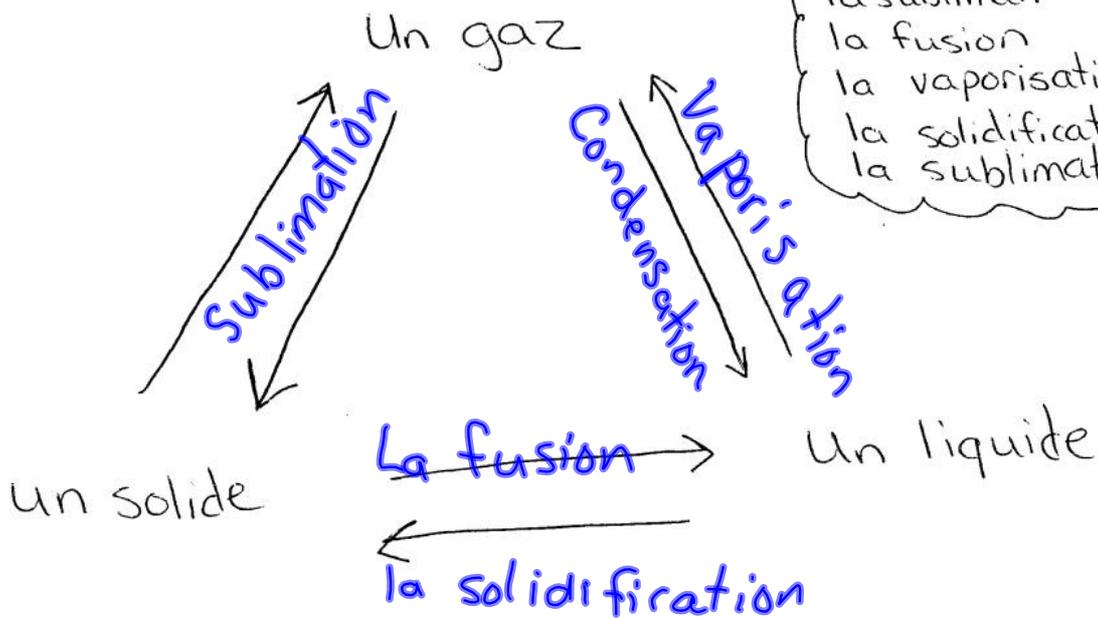
5. Classe les mots suivants sous la bonne colonne.

- Du shampoing
- Un crayon
- Du miel
- Une punaise
- Du fixatif
- Du fil
- Du papier
- Du vernis à ongles

- Un ballon
- Du sang
- De la fumée
- du parfum

fluides	solides
Shampoing	Un crayon
du miel	une punaise
du vernis à ongles	un ballon
Du sang	
du parfum	

6. Remplis les mots qui manquent.



la condensation
 la sublimation
 la fusion
 la vaporisation
 la solidification
 la sublimation

DATE:

NOM:

CLASSE:

CHAPITRE 4
RENFORCEMENT

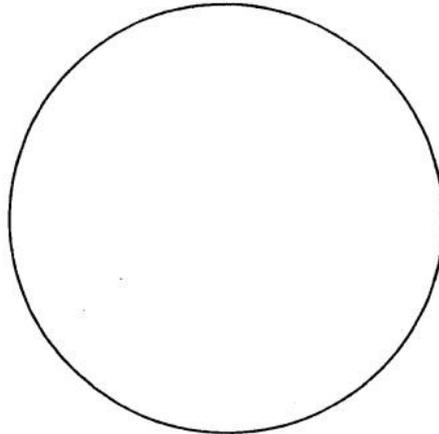
FR 4-3

La théorie particulaire

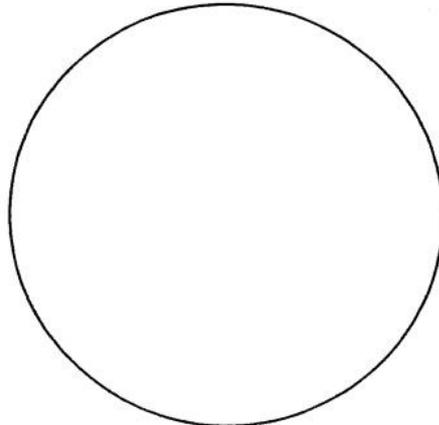
Objectif • Rends compte des connaissances que tu as acquises sur la théorie particulaire.

Ce que tu dois faire

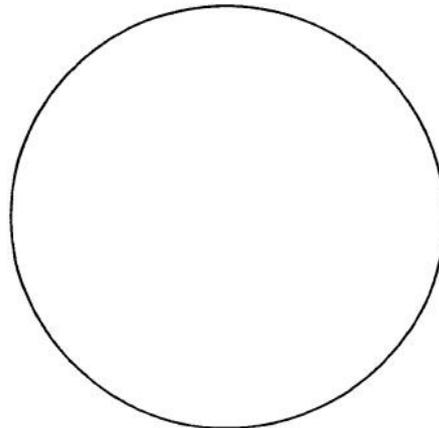
1. Les trois cercles ci-contre représentent un solide, un liquide et un gaz. Dans chaque cercle, trace des croix pour représenter les particules, en prenant soin d'indiquer la distance qui sépare ces particules selon l'état de la matière.
2. Utilise ce que tu sais de la théorie particulaire pour compléter les énoncés suivants.
 - a) Les solides, les liquides et les gaz se composent de _____.
 - b) Un _____ se compose de particules qui sont très proches les unes des autres.
 - c) Un gaz se compose de particules qui sont _____.
 - d) Les particules d'un liquide sont _____ que celles d'un solide.
 - e) La _____ sert à expliquer la différence entre les différents états de la matière.



**Un
solide**



**Un
liquide**



**Un
gaz**

DATE:

NOM:

CLASSE:

CHAPITRE 4

**ACQUISITION
D'HABILITÉS.**

FR 4-9

Reconnaître les changements d'état

Objectif • Apprends à reconnaître et à définir les changements d'état de la matière et approfondis ainsi tes habiletés.

Ce que tu dois faire

- Associe chaque énoncé au changement d'état qui convient. Inscris la lettre correspondante dans l'espace indiqué, après chaque énoncé. Tu peux utiliser plus d'une fois le même changement d'état.

Énoncé

1. On a laissé de la glace sur le comptoir. __
2. Du givre se forme sur la fenêtre pendant une journée froide. __
3. On a placé un contenant d'eau au congélateur. __
4. On a mis des vêtements à l'extérieur pour les laisser sécher. __
5. La glace sèche sert à créer de la brume. __
6. Quelqu'un a pris une douche; le miroir de la salle de bain est embué. __
7. Au terme d'un été long et très chaud, l'étang n'est plus aussi profond qu'avant. __
8. Tes cheveux étaient mouillés en sortant de la maison mais, au moment d'arriver à l'école, ils étaient secs. __
9. La crème glacée que tu es en train de manger coule le long de ton bras. __
10. Après deux heures de cuisson, la quantité de soupe qu'il y avait dans le chaudron avait diminué de moitié. __
11. On fabrique du sirop d'érable à partir de la sève élaborée. __
12. La paroi externe d'un verre de boisson froide est embuée. __

Changement d'état

- a) la sublimation (le passage d'un état solide à gazeux)
- b) la condensation
- c) la vaporisation
- d) la sublimation (le passage d'un état gazeux à solide)
- e) la fusion
- f) la congélation (la solidification)