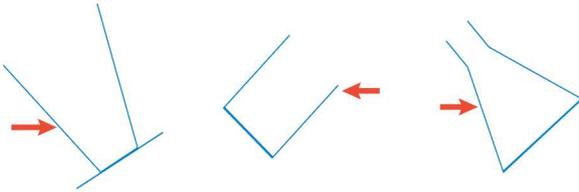


**4 Liquide dans un récipient**

Reproduire chacun des schémas suivants, puis représenter la surface d'un liquide dont le niveau est indiqué par une flèche à côté du récipient.



**14 Je teste mes connaissances**

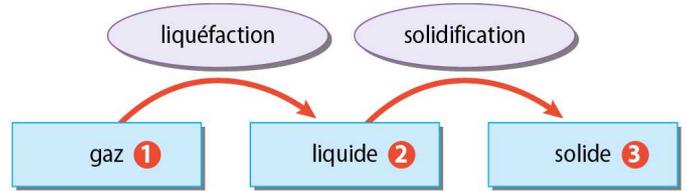
QCM

Choisir la ou les bonnes réponses (solutions p. 480).

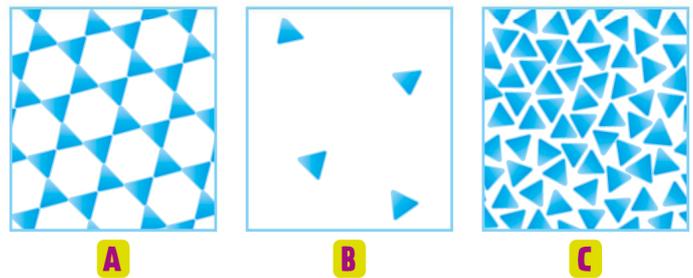
- La matière est constituée :
  - de cellules ;
  - d'eau ;
  - d'entités microscopiques.
- Bien qu'agitées et mobiles, les entités microscopiques restent groupées dans le cas :
  - d'un corps solide ;
  - d'un corps liquide ;
  - d'un corps gazeux.
- L'état gazeux est un état :
  - ordonné ;
  - compact ;
  - dispersé.

**18 Représentation d'un modèle**

1. Voici un diagramme représentant des changements d'état :



Pour chaque état physique 1, 2, 3, indiquer quelle est la modélisation correcte : A, B ou C.



- Pour chaque état physique, décrire le comportement des entités microscopiques.
  - La liquéfaction, puis la solidification s'enchainent à mesure que la température diminue. Que représente la température au niveau microscopique ?

**15 Un vocabulaire à maîtriser**

Pour chaque état 1, 2, 3, indiquer quelle est la définition correcte : A, B ou C.

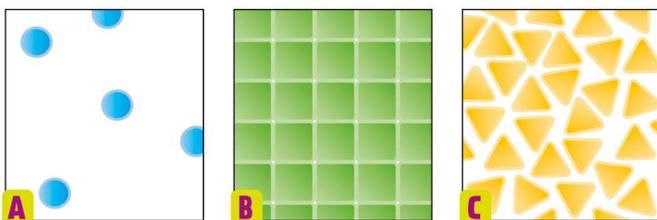
- |                 |   |
|-----------------|---|
| 1 état compact  | <b>A</b> entités microscopiques fixes entre elles             |
| 2 état ordonné  | <b>B</b> entités microscopiques éloignées les unes des autres |
| 3 état dispersé | <b>C</b> entités microscopiques les unes contre les autres    |

**24 Qui est qui ?**

D4 l'argumente

On a représenté les entités microscopiques constituant trois corps à température ambiante : le beurre, l'huile et une vapeur d'huile essentielle.

En justifiant, associer chaque modèle à son corps.



**22 Mettre la pression**

D4 Je propose une hypothèse

Pour transporter une grande quantité de gaz dans un volume relativement réduit, on le comprime. C'est le principe utilisé dans les bouteilles de gaz. Au laboratoire, on peut réaliser la compression d'un gaz dans une seringue en bouchant la seringue, puis en poussant son piston.

1. Recopier le schéma et représenter les entités microscopiques qui constituent le gaz en début et en fin de compression.

2. Si on mesure la masse de la seringue remplie de gaz avant et après la compression, qu'observe-t-on ? Justifier.

