

**PROBLÉMATIQUE**

Que se passe-t-il lorsqu'un corps change d'état ?

## I. Changements d'états

**ACTIVITE**

Activité 4 page 19 : évolution de la température de l'eau lors de sa vaporisation

**À RETENIR**

- Lorsqu'un corps change d'état, ses molécules se réorganisent, donc son **volume change** ; ces molécules sont toujours les mêmes donc sa **masse ne change pas**.
- La **solidification** est le passage de **l'état liquide à l'état solide**.
- La **vaporisation** est le passage de **l'état liquide à l'état gazeux**.
- La **fusion** est le passage de **l'état solide à l'état liquide**.
- La **liquéfaction** est le passage de **l'état gazeux à l'état liquide**.

**EXERCICES**

- exercice 5 page 23 : Mesure de la température de solidification de l'eau
- exercice 6 page 23 : Graphique d'évolution de température
- exercice 7 page 23 : Mots croisés
- exercice 8 page 23 : température d'un glaçon en train de fondre
- exercice 9 page 24 : températures de changement d'état de l'eau ;
- exercice 10 page 24 : évolution volume et masse lors d'un changement d'état ;
- exercice 11 page 24 : Vrai - faux ;

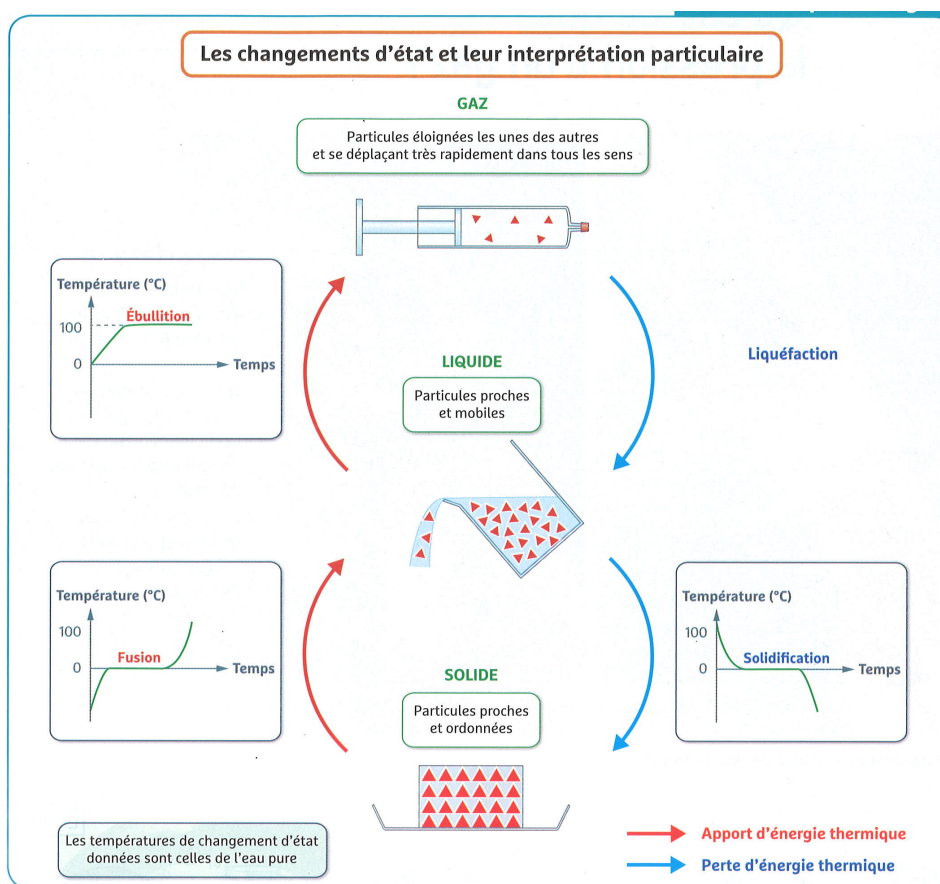
## II. Température et changements d'états

**ACTIVITE**

Activité 8 page 21 hachette 5<sup>e</sup> : température de fusion de l'eau et de l'eau salée. (Partie documentaire)

## À RETENIR

- Au moment du changement d'état d'un corps pur, sa **température ne change pas**, on observe un **palier de température** sur la courbe d'évolution de la température en fonction du temps.
- Quand un mélange change d'état, sa température varie mais il n'y a pas de palier.
- Pendant **sa fusion ou sa vaporisation** un corps **reçoit de l'énergie**.
- Pendant **sa solidification ou sa liquéfaction**, un corps **perds de l'énergie**.



## EXERCICES

- exercice 12 page 24 : Lecture graphique de températures et interprétation ;
- exercice 14 page 24 : QCM sur documents ;
- exercice 15 page 24 : Étude de documents, modèle moléculaire et interprétation.