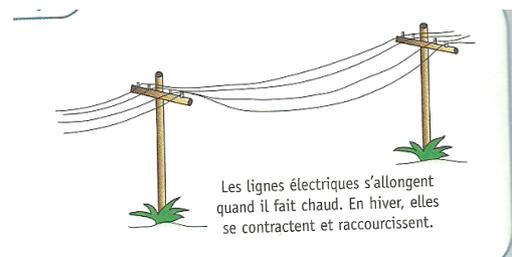


# Chapter 8 reviews

Grade: «grade»  
Subject: Science  
Date: «date»

1 Il y a \_\_\_\_\_ quand la matière se refroidit et qu'elle occupe moins d'espace. Le froid ralentit le mouvement des molécules, qui rebondissent moins les unes contre les autres et se dispersent moins

- A dilation de la matière
- B contraction de la matière
- C corrosion
- D Convection

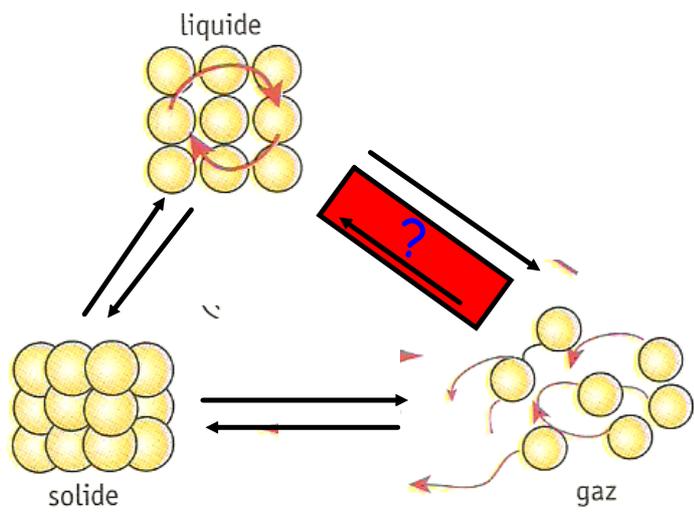


De: Dictionnaires des Sciences illustré



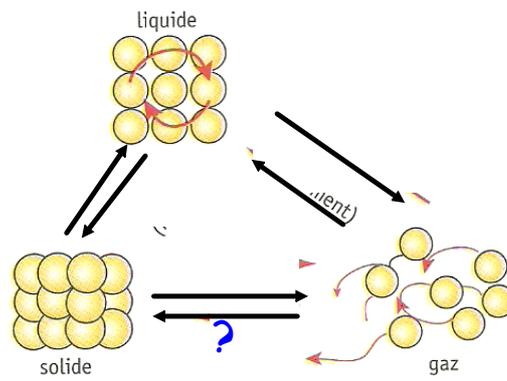
2

- A fusion
- B congélation
- C sublimation
- D vaporisation
- E condensation



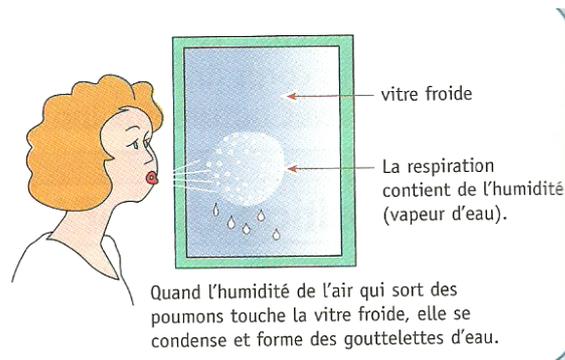
3

- A sublimation
- B condensation
- C evaporation
- D fusion



4 le photo démontre ?

- A sublimation
- B evaporation
- C condensation

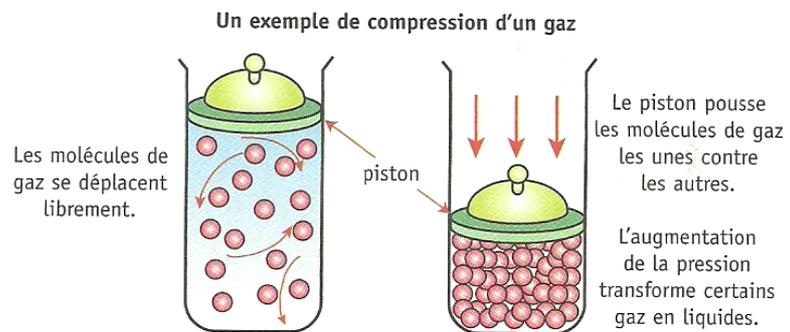


De: Dictionnaires des Sciences illustré



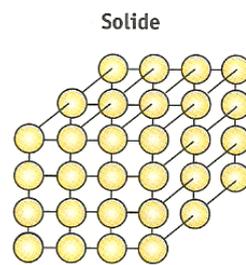
## 5 Quelles états de matière peuvent être compresser?

- A solide ont
- B gas
- C liquide

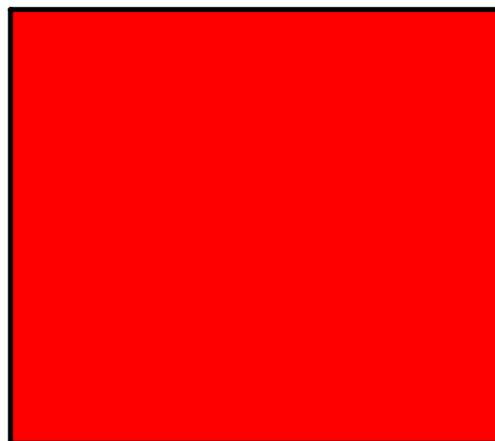


6 \_\_\_\_\_ garde sa forme parce que les liaisons sont fortes.

- A gaz
- B liquide
- C solide



Le solide garde sa forme parce que les liaisons sont fortes.



7 \_\_\_\_\_ est un changement d'état: le passage d'une solide à l'état liquide. Le solide absorbe la chaleur. Les particules du solide vibrent alors et glissent les unes sur les autres.

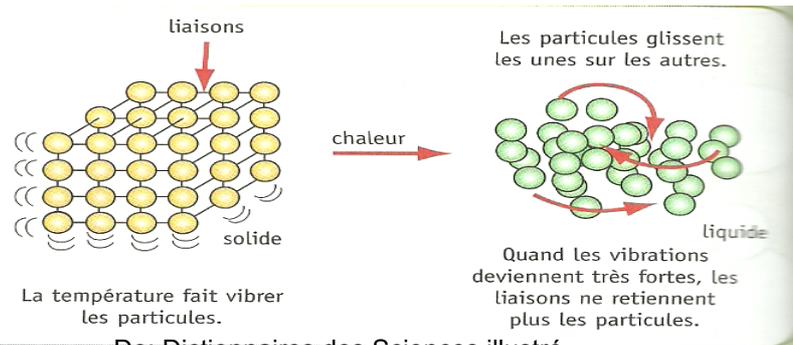
A condensation

B fusion

C évaporation

D congélation

E



De: Dictionnaires des Sciences illustré

8 \_\_\_\_\_ est un des états de la matière. Les particules glissent les unes sur les autres. C'est pourquoi un \_\_\_\_\_ peut être versé dans un contenant de n'importe quelle forme indéfinie.

A gaz

B solide

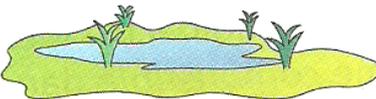
C liquide

9 \_\_\_\_\_ est ce qui se produit quand un liquide se transforme en gaz.

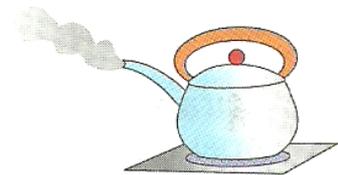
A Évaporation

B condensation

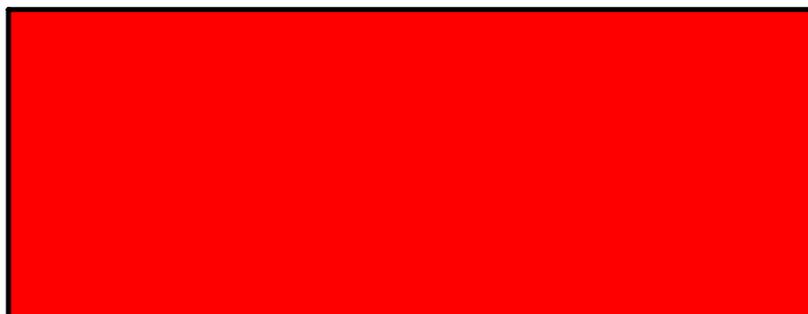
C fusion



Évaporation : l'eau s'évapore lentement de la mare, qui finit par s'assécher.



Ébullition : quand l'eau bout, elle se transforme rapidement en gaz dans la bouilloire.



Nom: \_\_\_\_\_

1. Nomme les six changements d'états (leur nom scientifique) et indique si l'énergie augmente ou diminue dans chaque cas.

La fusion: passage de l'état solide à l'état liquide

la solidification: liquide  $\rightarrow$  solide

la vaporisation: liquide  $\rightarrow$  gaz

la condensation: gaz  $\rightarrow$  liquide

la sublimation: Solide  $\rightarrow$  gaz  
ou  
gaz  $\rightarrow$  solide

2. Sers-toi de la théorie particulaire pour expliquer ce qui arrive aux particules d'eau lorsqu'une bouilloire remplie d'eau est réchauffée jusqu'au point d'ébullition.

L'énergie vient de l'élément accélère le mouvement des particules et augmente la température de l'eau. Certaines particules accumulent assez d'énergie thermique pour annuler l'attraction entre les particules d'eau et ils s'échappent. Ils tournent en vapeur (gaz)