

**Objectif** • Vérifier ta compréhension du chapitre 7.

### Ce que tu dois faire

Encerle la lettre correspondant à la bonne réponse.

1. Les particules d'une substance sont rapprochées et se touchent, mais elles peuvent glisser les unes sur les autres. Quelle est cette substance?
  - A. De l'air
  - B. De la glace
  - C. De l'eau
  - D. De la vapeur d'eau
2. Lorsque des particules acquièrent de l'énergie, que se produit-il?
  - A. La masse de l'objet augmente.
  - B. Il y a plus de particules par unité de volume.
  - C. Les particules se déplacent plus rapidement.
  - D. Les particules se déplacent plus lentement.
3. Quel énoncé s'applique aux particules d'un solide?
  - A. Elles se déplacent librement dans toutes les directions.
  - B. Elles n'ont aucun mouvement.
  - C. Elles sont très éloignées les unes des autres.
  - D. Elles vibrent sur place.
4. Quel est l'effet d'une baisse de température sur les particules d'un solide, d'un liquide ou d'un gaz?
  - A. Les particules se déplacent plus rapidement, acquièrent de l'énergie et sont plus éloignées les unes des autres.
  - B. Les particules se déplacent plus rapidement, perdent de l'énergie et sont plus proches les unes des autres.
  - C. Les particules se déplacent plus lentement, acquièrent de l'énergie et sont plus éloignées les unes des autres.
  - D. Les particules se déplacent plus lentement, perdent de l'énergie et sont plus proches les unes des autres.
5. Lequel de ces termes désigne un changement d'état?
  - A. L'énergie cinétique
  - B. Le point de fusion
  - C. La sublimation
  - D. L'expansion thermique

6. Lequel de ces termes ne désigne pas un changement d'état?
- La condensation liquide
  - L'évaporation
  - La solidification
  - L'énergie thermique
7. À quelle température un solide passe-t-il à l'état liquide?
- À 0 °C
  - À son point d'ébullition
  - À son point de congélation
  - À son point de fusion
8. Quel phénomène se produit lorsqu'il y a formation de givre sur les fenêtres par temps froid?
- La condensation solide
  - L'évaporation
  - La fusion
  - La solidification
9. Laquelle de ces substances n'est pas un fluide?
- L'air
  - La glace sèche
  - L'oxygène liquide
  - Le magma

**Associe le terme de la colonne de gauche avec la description appropriée de la colonne de droite. Chaque description sert une seule fois.**

Terme	Description
_____ 10. Point d'ébullition	A. Toute substance qui peut s'écouler.
_____ 11. Condensation solide	B. Un liquide ou un gaz.
_____ 12. Évaporation	C. Le passage de l'état gazeux à l'état solide.
_____ 13. Fluide	D. Le passage de l'état liquide à l'état gazeux.
_____ 14. Sublimation	E. Le passage de l'état solide à l'état gazeux.
_____ 15. Volume	F. La température à laquelle un liquide se transforme en gaz.
	G. L'espace occupé par une substance.

**Questions à réponse courte**

16. Pourquoi un verre froid se brise-t-il si on le met dans de l'eau très chaude?

---

---

---

17. a) Nomme deux substances à faible viscosité présentes à l'école.

---

---

b) Nomme deux substances à viscosité élevée présentes à l'école.

---

---

18. Comment la température influe-t-elle sur la viscosité?

---

---

---

19. Comment la concentration influe-t-elle sur la viscosité?

---

---

---

20. Comment la taille des particules influe-t-elle sur la viscosité?

---

---

---