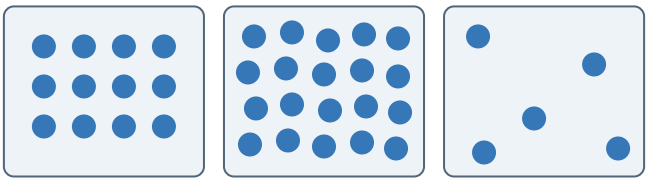
6e - Les états et les propriétés de la matière - Le modèle particulaire

Découvre comment les particules sont organisées et se comportent dans les solides, les liquides et les gaz.

10 questions Nom : _____ Prénom : _____ Résultat : _____ / 10

Question 1 — 1 bonne réponse

Le schéma représente trois modèles de particules. Quel modèle correspond à un gaz ?



A B C

- [ ] Le modèle A
- [ ] Le modèle B
- [ ] Le modèle C
- [ ] Les trois modèles

Question 2 — 1 bonne réponse

Dans un solide, comment les particules se comportent-elles généralement ?

- [ ] Elles vibrent autour d'une position fixe
- [ ] Elles se déplacent librement dans tout le solide
- [ ] Elles sont très éloignées les unes des autres
- [ ] Elles ne bougent jamais

Question 3 — 2 bonnes réponses

Quelles caractéristiques décrivent les particules d'un liquide ? Sélectionne les deux bonnes réponses.

- [ ] Elles restent proches les unes des autres
- [ ] Elles peuvent se déplacer les unes par rapport aux autres
- [ ] Elles sont toujours immobiles
- [ ] Elles occupent tout l'espace disponible comme un gaz

Question 4 — 1 bonne réponse

Pourquoi peut-on comprimer de l'air dans une seringue dont l'extrémité est bouchée ?

- [ ] Parce que les particules du gaz sont très espacées
- [ ] Parce que les particules disparaissent
- [ ] Parce que l'air devient un solide
- [ ] Parce que les particules grossissent

Question 5 — 1 bonne réponse

On chauffe doucement un solide sans provoquer de changement d'état. Que devient généralement le mouvement de ses particules ?

- [ ] Elles vibrent davantage
- [ ] Elles cessent complètement de bouger
- [ ] Elles s'éloignent toutes jusqu'à quitter le solide
- [ ] Elles se transforment en nouvelles particules

Question 6 — 1 bonne réponse

Un flacon de parfum est ouvert dans une pièce. Quelques instants plus tard, on peut sentir son odeur à distance. Quel phénomène l'explique ?

- ☐ La dispersion des particules dans l'air
- ☐ La transformation du parfum en lumière
- ☐ La disparition de toutes les particules
- ☐ La solidification du parfum dans la pièce

Question 7 — 1 bonne réponse

Pourquoi un gaz prend-il la forme du récipient qui le contient ?

- ☐ Ses particules se déplacent librement dans l'espace disponible
- ☐ Ses particules sont fixées aux parois
- ☐ Le gaz possède une forme géométrique permanente
- ☐ Le récipient transforme le gaz en solide

Question 8 — 2 bonnes réponses

Quelles affirmations sur les particules de matière sont correctes ? Sélectionne les deux bonnes réponses.

- ☐ Les particules sont présentes dans les solides, les liquides et les gaz
- ☐ Les particules sont généralement invisibles à l'œil nu
- ☐ Seuls les gaz sont constitués de particules
- ☐ Les particules sont toujours identiques dans toutes les matières

Question 9 — 1 bonne réponse

Lorsqu'un glaçon fond et devient de l'eau liquide, que deviennent les particules qui le constituent ?

- ☐ Elles restent les mêmes, mais leur organisation change
- ☐ Elles disparaissent progressivement
- ☐ Elles deviennent des particules d'air
- ☐ Elles se transforment toutes en particules différentes

Question 10 — 1 bonne réponse

Une bouteille fermée contient de l'air. On la comprime légèrement sans l'ouvrir. Quelle affirmation décrit correctement ce qui se passe ?

- ☐ Les particules se rapprochent
- ☐ Les particules sont détruites
- ☐ Les particules deviennent immobiles
- ☐ La quantité d'air augmente

Document d'entraînement généré par Quizenligne.fr