

**Objectif** • Utiliser cette activité afin de faire une révision de la théorie particulaire de la matière.

**Quoi faire**

1. Prends une carte bingo et une feuille de carte réponse. Remplis ta carte bingo avec le plus de réponses possible durant la période de temps prescrite par ton professeur. Garde ta feuille de carte réponse.
2. Quand la période de temps est terminée, trouve des personnes qui ont une carte réponse qui correspond aux réponses qu'ils te manquent. Écris la réponse et le nom de la personne dans le carré. Si tu ne comprends pas une question, tu peux demander de l'aide.
3. Quand tu complètes ta carte, crie, "Bingo!" La première personne qui complète une carte gagne.
4. Remets ta carte à ton professeur pour qu'il/elle vérifie les réponses et appelle les noms afin de vérifier que ces personnes ont la carte réponse correspondante à la tienne.

## Carte bingo

<p>Nomme un état de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit-il quand un liquide se change en gaz?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Décris comment les particules d'un solide bougent.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Les particules d'un solide sont rapprochées ou espacées?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Durant la solidification, la chaleur est-elle ajoutée ou enlevée?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Présente un point de la théorie particulaire de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Donne un exemple d'un solide.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un solide se change en liquide?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Les particules dans un gaz sont rapprochées ou espacées?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Les solides ont des volumes définis ou non-définis?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Durant la vaporisation, la chaleur est ajoutée ou enlevée?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Le liquide a un volume défini ou non-défini?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Décris comment les particules bougent dans un liquide.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Nomme un autre état de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Donne un exemple d'un gaz.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un gaz se change en liquide?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>

## Carte bingo

<p>Nomme un état de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un liquide se change en solide?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Décris comment les particules bougent dans un solide.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Les particules dans un solide sont rapprochées ou espacées?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Durant la condensation, la chaleur est ajoutée ou enlevée?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Nomme un point de la théorie particulaire de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Donne un exemple d'un solide.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un solide se change en liquide?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Les particules dans un liquide sont rapprochées ou espacées?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Le solide a un volume défini ou non-défini?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Durant la fusion, la chaleur est ajoutée ou enlevée?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Un gaz a un volume défini ou non-défini?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Décris comment les particules dans un gaz bougent.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Nomme un autre état de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Donne un exemple d'un gaz.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un gaz se change en solide?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>

## Carte bingo

<p>Nomme un état de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un liquide se change en gaz?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Décris comment bougent les particules dans un liquide.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Les particules dans un gaz sont rapprochées ou espacées?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Durant la solidification, la chaleur est-elle ajoutée ou enlevée?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Nomme un point de la théorie particulaire de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Donne un exemple d'un solide.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement de l'état se produit quand un gaz se change en liquide?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Les particules dans un liquide sont rapprochées ou espacées?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Le liquide a un volumes défini ou non-défini?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Durant la condensation, la chaleur est ajoutée ou enlevée?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Est-ce qu'un gaz a un volume défini ou non-défini?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>
<p>Décris comment les particules bougent dans un gaz.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Nomme un autre état de la matière.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Donne un exemple d'un gaz.</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>	<p>Quel changement d'état se produit quand un solide se change en un gaz?</p> <p><b>Réponse:</b> _____</p> <p><b>Nom:</b> _____</p>

DATE:

NOM:

GROUPE:

**Activité 8**  
**suite**

<b><u>carte réponse</u></b>  solide	<b><u>carte réponse</u></b>  liquide	<b><u>carte réponse</u></b>  gaz
<b><u>carte réponse</u></b>  eau	<b><u>carte réponse</u></b>  glace	<b><u>carte réponse</u></b>  vapeur
<b><u>carte réponse</u></b>  vaporisation (liquide → gaz)	<b><u>carte réponse</u></b>  fusion (solide → liquide)	<b><u>carte réponse</u></b>  condensation (gaz → liquide)
<b><u>carte réponse</u></b>  solidification (liquide → solide)	<b><u>carte réponse</u></b>  sublimation (solide → gaz)	<b><u>carte réponse</u></b>  condensation solide (gaz → solide)
<b><u>carte réponse</u></b>  Les particules dans un solide vibrent.	<b><u>carte réponse</u></b>  Les particules dans un liquide sont à l'état libre.	<b><u>carte réponse</u></b>  Les particules dans un gaz ont un mouvement aléatoire.

<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Les particules dans un solide sont rapprochées.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Les particules dans un liquide sont rapprochées.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Les particules dans un gaz sont espacées.</p>
<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Un solide a un volume défini.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Un liquide a un volume défini.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Un gaz a un volume non-défini.</p>
<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Dans la vaporisation, l'énergie est ajoutée.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Dans la fusion, l'énergie est ajoutée.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Dans la condensation, l'énergie est dissipée.</p>
<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Dans la solidification, l'énergie est dissipée.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>L'attraction entre les particules peut être faible ou forte.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Les particules bougent constamment.</p>
<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Il y a de l'espace entre les particules.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Les particules d'une substance sont différentes des particules d'une autre substance.</p>	<p><b><u>carte réponse</u></b></p> <p>Toute matière est faite de particules minuscules.</p>