

# Quiz-Quiz-Échange: Les atomes, les éléments et les composés

Objectif • Utiliser cette activité quiz-quiz-échange afin de développer ta compréhension des concepts de l'unité 1.

## Quoi faire

1. **Quiz** Chaque carte a une question au haut et une réponse au bas de celle-ci. Prends une carte et choisis un/une partenaire. Pose la question de la carte. Si ton/ta partenaire répond correctement, passe à l'étape 2. Si ton/ta partenaire répond incorrectement ou ne connaît pas la réponse, partage la réponse avec lui/elle et passez ensuite à l'étape 2.
2. **Quiz** Répète l'étape 1 en utilisant les cartes de ton/ta partenaire.
3. **Trade** Change de carte avec ton/ta partenaire. Trouve un/une nouveau/nouvelle partenaire et recommence le quiz-quiz-échange à nouveau.

<p><b>Question:</b> Quel terme décrit tout ce qui a une masse et un volume?</p>	<p><b>Question:</b> Qu'est-ce qu'une propriété physique?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• La combustibilité</li><li>• Le lustre</li><li>• La réactivité avec l'acide</li><li>• La réactivité avec l'eau</li></ul>
<p><b>Réponse:</b> La matière</p> <p>Chapitre 1</p>	<p><b>Réponse:</b> Le lustre</p> <p>Chapitre 1</p>
<p><b>Question:</b> Qu'est-ce qu'une propriété chimique?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• La conductivité</li><li>• La masse volumique</li><li>• La réactivité</li><li>• La texture</li></ul>	<p><b>Question:</b> Quel scientifique croyait que l'atome était le même entièrement et indivisible?</p>
<p><b>Réponse:</b> La réactivité</p> <p>Chapitre 1</p>	<p><b>Réponse:</b> John Dalton</p> <p>Chapitre 1</p>
<p><b>Question:</b> Quel scientifique croyait que les charges négatives étaient également distribuées dans l'aire positive d'un atome?</p>	<p><b>Question:</b> Quel terme décrit la plus petite particule d'un élément dont il possède les propriétés?</p>
<p><b>Réponse:</b> Ernest Rutherford</p> <p>Chapitre 1</p>	<p><b>Réponse:</b> Un atome</p> <p>Chapitre 1</p>

<p><b>Question:</b> Quelle(s) partie(s) d'un atome a(ont) une charge négative?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Un électron</li><li>• Un électron et un neutron</li><li>• Un proton</li><li>• Un proton et un neutron</li></ul>	<p><b>Question:</b> Quelle(s) partie(s) d'un atome compose(ent) la majorité de la masse d'un atome?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Un électron</li><li>• Un électron et un neutron</li><li>• Un proton</li><li>• Un proton et un neutron</li></ul>
<p><b>Réponse:</b> Un électron</p> <p>Chapitre 1</p>	<p><b>Réponse:</b> Un proton et un neutron</p> <p>Chapitre 1</p>
<p><b>Question:</b> Quel terme est utilisé afin de décrire des événements scientifiques d'évènements, de modèles ou de relations qui ont été observés encore et encore?</p>	<p><b>Question:</b> Quelle(s) partie(s) de l'atome est(sont) retrouvé(es) à l'extérieur du noyau de l'atome?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• L'électron</li><li>• L'électron et le neutron</li><li>• Le proton</li><li>• Le proton et le neutron</li></ul>
<p><b>Réponse:</b> La loi</p> <p>Chapitre 1</p>	<p><b>Réponse:</b> L'électron</p> <p>Chapitre 1</p>
<p><b>Question:</b> Quel élément a le symbole chimique Cu?</p>	<p><b>Question:</b> Quel élément a le symbole chimique N?</p>
<p><b>Réponse:</b> Le cuivre</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Réponse:</b> L'azote</p> <p>Chapitre 2</p>

<p><b>Question:</b> Quel élément a le symbole chimique Hg?</p> <p><b>Réponse:</b> Le mercure</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Question:</b> Quel élément a le symbole chimique Cl?</p> <p><b>Réponse:</b> Le chlore</p> <p>Chapitre 2</p>
<p><b>Question:</b> Quel élément a le symbole chimique Fe?</p> <p><b>Réponse:</b> Le fer</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Question:</b> Quelle est l'une des deux contributions principales de Mendeleev au développement du tableau périodique?</p> <p><b>Réponse:</b> Une ou l'autre: Première personne à organiser les éléments connus selon leurs propriétés et leurs caractéristiques chimiques; a reconnu que le tableau avait besoin d'espaces libres pour les éléments qui n'avaient pas encore été découverts</p> <p>Chapitre 2</p>
<p><b>Question:</b> La masse atomique de l'aluminium est 27 et son numéro atomique est 13. Combien d'électrons a-t-il?</p> <p><b>Réponse:</b> 13</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Question:</b> La masse atomique du sodium est 23 et son numéro atomique est 11. Combien de neutrons a-t-il?</p> <p><b>Réponse:</b> 12</p> <p>Chapitre 2</p>

<p><b>Question:</b> Quelle classe d'éléments est la plus grande?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Les halogènes</li><li>• Les métaux</li><li>• Les gaz rares</li><li>• Les non-métaux</li></ul>	<p><b>Question:</b> Laquelle est une propriété des non-métaux?</p> <ul style="list-style-type: none"><li>• Conducteur de chaleur</li><li>• Conducteur d'électricité</li><li>• Ductile</li><li>• Mat</li></ul>
<p><b>Réponse:</b> Les métaux</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Réponse:</b> Mat</p> <p>Chapitre 2</p>
<p><b>Question:</b> Comment appelle-t-on la rangée horizontale du tableau périodique?</p>	<p><b>Question:</b> Quelle est la famille d'éléments la plus stable et la moins réactive du tableau périodique?</p>
<p><b>Réponse:</b> La période</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Réponse:</b> Les gaz rares</p> <p>Chapitre 2</p>
<p><b>Question:</b> Quel terme est utilisé pour décrire les électrons avec le plus haut niveau d'énergie d'un atome?</p>	<p><b>Question:</b> Quel terme décrit une substance pure faite de plus d'une sorte d'élément dans laquelle les atomes des éléments sont joints ensemble?</p>
<p><b>Réponse:</b> Les électrons de valence</p> <p>Chapitre 2</p>	<p><b>Réponse:</b> Le composé</p> <p>Chapitre 3</p>

<p><b>Question:</b> Quel type d'éléments se combinent afin de former des composés moléculaires?</p> <p><b>Réponse:</b> Les non-métaux</p> <p>Chapitre 3</p>	<p><b>Question:</b> Quels types d'éléments se combinent afin de former des composés ioniques?</p> <p><b>Réponse:</b> Les non-métaux et les métaux</p> <p>Chapitre 3</p>
<p><b>Question:</b> Quelle est la formule chimique du méthane?</p> <p><b>Réponse:</b> CH<sub>4</sub></p> <p>Chapitre 3</p>	<p><b>Question:</b> Quel est le nom d'un changement résultant de la production de nouveaux composés?</p> <p><b>Réponse:</b> Le changement chimique</p> <p>Chapitre 3</p>
<p><b>Question:</b> Lequel est un changement chimique?</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Une pomme qui mûrit</li> <li>• Du sucre qui se dissout</li> <li>• Du beurre qui fond</li> <li>• Une tomate qui se fait coupée</li> </ul> <p><b>Réponse:</b> Une pomme qui mûrit</p> <p>Chapitre 3</p>	<p><b>Question:</b> Donne 3 des 5 preuves qu'un changement chimique peut s'être produit.</p> <p><b>Réponse:</b> 3 de ce qui suit:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• La production ou l'absorption de la chaleur</li> <li>• L'apparence d'une nouvelle couleur</li> <li>• La formation d'un précipité</li> <li>• La production d'un gaz</li> <li>• Le processus est difficile à inverser</li> </ul> <p>Chapitre 3</p>