

# Quiz-Quiz-Échange: les mélanges et les solutions

Objectif • Utiliser cette activité quiz-quiz-échange afin de développer ta compréhension des concepts de l'unité 3.

## 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 avec ton/ta partenaire en utilisant sa carte.
3. **Échange** 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> Est-ce que l'air est un mélange ou une substance pure?</p>	<p><b>Question:</b> Lequel est une substance pure: l'argent, l'acier ou le dentifrice?</p>
<p><b>Réponse:</b> un mélange</p> <p>Chapitre 7</p>	<p><b>Réponse:</b> l'argent</p> <p>Chapitre 7</p>
<p><b>Question:</b> Lequel est un mélange: l'eau distillée, le Kool Aid™ ou le sucre?</p>	<p><b>Question:</b> Lequel est un mélange homogène: un thé avec du miel, un smoothie aux fruits ou une barbotine aux fraises?</p>
<p><b>Réponse:</b> le Kool Aid™</p> <p>Chapitre 7</p>	<p><b>Réponse:</b> un thé avec du miel</p> <p>Chapitre 7</p>
<p><b>Question:</b> Lequel renferme un mélange hétérogène: le jus d'orange avec pulpe, le thé avec miel ou le Kool Aid™?</p>	<p><b>Question:</b> Est-ce qu'une solution est un mélange ou une substance pure?</p>
<p><b>Réponse:</b> le jus d'orange avec pulpe</p> <p>Chapitre 7</p>	<p><b>Réponse:</b> un mélange</p> <p>Chapitre 7</p>

<p><b>Question:</b> Dans un bécher d'eau salée, quel est le solvant?</p> <p><b>Réponse:</b> l'eau</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Dans un bécher d'eau salée, quel est le soluté?</p> <p><b>Réponse:</b> le sel</p> <p>Chapitre 8</p>
<p><b>Question:</b> Est-ce que les solutions sont hétérogènes ou homogènes?</p> <p><b>Réponse:</b> homogènes</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Le laiton est fait de zinc dissous dans le cuivre. Quelle substance est le soluté?</p> <p><b>Réponse:</b> le zinc</p> <p>Chapitre 8</p>
<p><b>Question:</b> L'huile ne se dissout pas dans l'eau. Est-ce que l'huile est soluble ou insoluble dans l'eau?</p> <p><b>Réponse:</b> insoluble</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Le Styrofoam™ ne peut pas être peint avec de la peinture aérosol parce que celle-ci va dissoudre le Styrofoam™. Est-ce que le Styrofoam™ est soluble ou insoluble dans la peinture aérosol?</p> <p><b>Réponse:</b> soluble</p> <p>Chapitre 8</p>

<p><b>Question:</b> Est-ce que "100g de sel" est une description quantitative ou qualitative?</p> <p><b>Réponse:</b> quantitative</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Pour faire des betteraves en conserve, tu utilises une solution concentrée de vinaigre et de sucre. Est-ce qu'il s'agit d'une description quantitative ou qualitative?</p> <p><b>Réponse:</b> qualitative</p> <p>Chapitre 8</p>
<p><b>Question:</b> On a mélangé une tasse de thé qui a été sucré mais il reste encore des cristaux de sucre au fond de la tasse. Est-ce que cette solution est saturée ou non saturée?</p> <p><b>Réponse:</b> saturée</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Quelle solution est plus diluée: le thé qui est sucré ou celui qui est sans sucre?</p> <p><b>Réponse:</b> celui sans sucre</p> <p>Chapitre 8</p>
<p><b>Question:</b> Quelle solution est plus concentrée: une pâte de détergent à lessive ou un détergent liquide dans l'eau?</p> <p><b>Réponse:</b> la pâte</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Lequel est plus concentré: 5 g/L ou 10 g/L de fertilisant dans l'eau?</p> <p><b>Réponse:</b> 10 g/L</p> <p>Chapitre 8</p>

<p><b>Question:</b> Représente 500 g/L en g/mL.</p> <p><b>Réponse:</b> 0.5 g/mL</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Quelle unité de concentration mesure le ratio de la masse d'un soluté dans la masse de la solution?</p> <p><b>Réponse:</b> ppm (parties par million)</p> <p>Chapitre 8</p>
<p><b>Question:</b> Quelle unité de concentration mesure le pourcentage d'un soluté dans une masse de solution?</p> <p><b>Réponse:</b> pourcentage par masse</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Dans quel solvant le sel va se dissoudre le plus: l'eau chaude ou l'eau froide?</p> <p><b>Réponse:</b> l'eau chaude</p> <p>Chapitre 8</p>
<p><b>Question:</b> Les rivières de saumons sont souvent fermées durant l'été quand la température est élevée et que le niveau de l'eau est bas. Comment une haute température affecte-t-elle la teneur d'oxygène de l'eau?</p> <p><b>Réponse:</b> Une haute température a pour résultat une basse teneur en oxygène.</p> <p>Chapitre 8</p>	<p><b>Question:</b> Pourquoi des cristaux apparaissent-ils quand un sirop fait de beurre et de sucre brun se refroidit?</p> <p><b>Réponse:</b> Le sirop froid n'est pas capable de dissoudre autant de sucre que le sirop chaud.</p> <p>Chapitre 8</p>

<p><b>Question:</b> Quelles méthodes utiliserais-tu pour séparer un mélange de sel et de sable?</p> <p><b>Réponse:</b> la dissolution, la filtration et la vaporisation</p> <p>Chapitre 9</p>	<p><b>Question:</b> Dans un cimetière de voitures, quelle méthode un grutier utilise-t-il pour séparer la partie métallique des débris?</p> <p><b>Réponse:</b> le magnétisme</p> <p>Chapitre 9</p>
<p><b>Question:</b> Quels trois processus sont utilisés dans la distillation?</p> <p><b>Réponse:</b> l'ébullition, la vaporisation et la condensation.</p> <p>Chapitre 9</p>	<p><b>Question:</b> Quelle sorte de distillation est utilisée pour séparer, 2 solutés ou plus, d'une solution basée sur leurs points d'ébullition?</p> <p><b>Réponse:</b> la distillation fractionnée</p> <p>Chapitre 9</p>
<p><b>Question:</b> Le glycol éthylène congèle à <math>-35^{\circ}\text{C}</math>. Quel est l'avantage d'utiliser du liquide lave-glace avec un têt plus élevé de glycol éthylène durant l'hiver?</p> <p><b>Réponse:</b> Le liquide lave-glace ne congèlera pas à de très froides températures.</p> <p>Chapitre 9</p>	<p><b>Question:</b> En ordre, quels états de la matière sont impliqués dans la distillation?</p> <p><b>Réponse:</b> un liquide, un gaz et un liquide</p> <p>Chapitre 9</p>