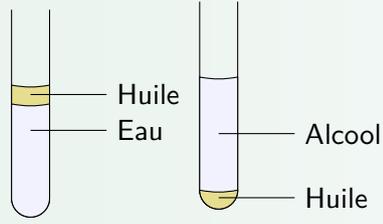


Fiche je sais je ne sais pas 3

Activités 3-1 et 3-2

Est-ce que je sais...	S'entraîner										
	<p>Situation 1</p> <p>Un cuisinier prépare plusieurs saumures de 500mL à la température de 20°C. Il dissout différentes masses de sel dans 400mL d'eau. Puis, il rajoute de l'eau jusqu'à avoir un volume de 500mL.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; margin-top: 10px;"> <tr> <td style="width: 15%;">Masse de sel dissous</td> <td style="width: 15%;">160g</td> <td style="width: 15%;">170g</td> <td style="width: 15%;">180g</td> <td style="width: 15%;">190g</td> </tr> <tr> <td>Observation</td> <td>Mélange Homogène</td> <td>Homogène mais dissolution difficile</td> <td>Hétérogène avec du sel non dissous</td> <td>Hétérogène avec du sel non dissous.</td> </tr> </table>	Masse de sel dissous	160g	170g	180g	190g	Observation	Mélange Homogène	Homogène mais dissolution difficile	Hétérogène avec du sel non dissous	Hétérogène avec du sel non dissous.
Masse de sel dissous	160g	170g	180g	190g							
Observation	Mélange Homogène	Homogène mais dissolution difficile	Hétérogène avec du sel non dissous	Hétérogène avec du sel non dissous.							
...expliquer une dissolution à l'échelle moléculaire et à l'aide du vocabulaire du cours ?	A l'échelle moléculaire, expliquez pourquoi nous ne voyons plus le sel dans les 2 premières saumures.										
...utiliser le vocabulaire pour décrire une solution ?	<p>Donnez le solvant et le soluté de cette saumure ? Justifiez votre réponse.</p> <p>Expliquez le résultat du cuisinier lorsqu'il tente de dissoudre plus que 180g de sel.</p> <p>Pourquoi le sel disparaît-il lorsqu'on le met dans l'eau mais pas dans l'huile ?</p>										
...calculer la solubilité ?	Donnez une estimation de la solubilité du sel à l'aide des résultats du cuisinier.										
...utiliser la notion de solubilité pour prévoir un résultat expérimental ?	<p>Situation 2</p> <p>Le cuisinier veut préparer une saumure à 12% en masse de sel. C'est à dire qu'1 L de saumure contient 120 g de sel.</p> <hr style="width: 60%; margin: 5px auto;"/> <p>Sachant que la solubilité du sel à 20°C est précisément de 358g/L, aurait-on encore pu dissoudre du sel dans cette préparation ? Justifiez votre réponse à l'aide du vocabulaire du cours.</p> <div style="text-align: right; margin-top: 10px;">  </div>										
...calculer une masse volumique ?	<p>Situation 3</p> <p>Le cuisinier pèse la solution obtenue à la fin de l'étape 2. Il trouve 542,5g.</p> <hr style="width: 60%; margin: 5px auto;"/> <p>Calculez la masse volumique, ρ, de la saumure.</p> <p>Données : Le volume de la solution, V est 500mL. La masse de sel dissous, m est 60g.</p>										

Est-ce que je sais...	S'entraîner
...calculer une masse volumique ?	<p data-bbox="368 192 528 226">Situation 4</p>  <p data-bbox="839 275 1525 342">Si on mélange de l'huile et de l'eau, l'huile remonte à la surface.</p> <p data-bbox="839 383 1525 450">Si on mélange de l'huile et de l'alcool, l'huile descend au fond du récipient....</p> <p data-bbox="352 566 1018 600">Expliquez pourquoi en utilisant les données ci-dessous.</p> <ul data-bbox="400 622 858 786" style="list-style-type: none">- masse volumique de l'eau : $1 \frac{kg}{L}$- masse volumique de l'huile : $0,9 \frac{kg}{L}$- masse volumique de l'alcool : $0,8 \frac{kg}{L}$
...utiliser la notion solubilité pour prévoir un résultat expérimental ?	Donnez la différence entre la fusion et la dissolution à l'échelle moléculaire.