

<p>COURS</p> <p>Décrire la structure d'un gaz à l'échelle microscopique.</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Décrire la structure d'un liquide à l'échelle microscopique.</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Décrire la structure d'un solide à l'échelle microscopique.</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Quel est le nom du changement d'état de solide à liquide et inversement ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>
<p>COURS</p> <p>Quel est le nom du changement d'état de solide à gazeux et inversement ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Quel est le nom du changement d'état de liquide à gazeux et inversement ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle grandeur physique reste constante lors du changement d'état ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Lors du changement d'état d'un corps pur, comment évolue la température ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>
<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Donner l'écriture symbolique de la vaporisation de l'eau.</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>Donner l'écriture symbolique de la sublimation du saccharose $C_{12}H_{22}O_{11}$.</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la différence entre la fusion et la dissolution ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'une transformation exothermique ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>
<p>COURS</p> <p>Qu'est-ce qu'une transformation endothermique ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule reliant l'énergie massique de fusion à l'énergie de fusion ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>COURS</p> <p>Quelle est la formule reliant l'énergie massique de vaporisation à l'énergie de vaporisation ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>	<p>SAVOIR-FAIRE</p> <p>L'énergie recue par 2 kg de chocolat pour le faire fondre est $E = 240 \text{ kJ}$. Que vaut l'énergie massique de fusion du chocolat ?</p> <p>CHAPITRE 6</p>

<p>Solide à liquide: fusion</p> <p>Liquide à solide: solidification.</p>	 <p>Les molécules ou atomes sont ordonnés en une structure cristalline régulière.</p>	 <p>Les molécules ou atomes sont désordonnés, peuvent se déplacer les uns par rapport aux autres et restent proches les uns des autres.</p>	 <p>Les molécules ou atomes sont désordonnés, se déplacent à des vitesses importantes et sont éloignés les uns des autres.</p>
<p>La température d'un corps pur reste constante lors d'un changement d'état d'un corps pur. Ce n'est pas le cas pour un mélange.</p>	<p>La masse.</p>	<p>Liquide à gazeux: vaporisation,</p> <p>Gazeux à liquide: liquéfaction.</p>	<p>Solide à gazeux: sublimation,</p> <p>Gazeux à solide: condensation solide.</p>
<p>Un changement d'état d'un système est exothermique si le système étudié cède de l'énergie.</p>	<p>Lors d'une fusion, il y a un changement d'état de solide à liquide. Lors d'une dissolution, qui est également une transformation physique, il y a intervention d'une seconde espèce chimique: le solvant.</p>	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11(s)} \rightarrow \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11(g)}$	$\text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(g)}$
$E_f = m \times L_f \text{ donc } L_f = \frac{E_f}{m} = \frac{240 \text{ kJ}}{2 \text{ kg}} = \frac{240\,000 \text{ J}}{2 \text{ kg}} = 120\,000 \text{ J} \cdot \text{kg}^{-1} = 120 \text{ kJ} \cdot \text{kg}^{-1}.$	$E_v = m \times L_v$	$E_f = m \times L_f$	<p>Un changement d'état d'un système est endothermique si le système étudié reçoit de l'énergie.</p>