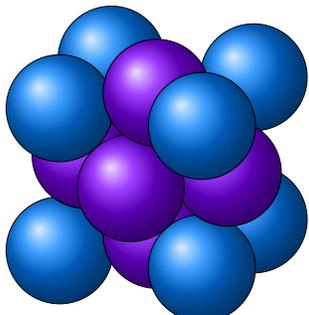
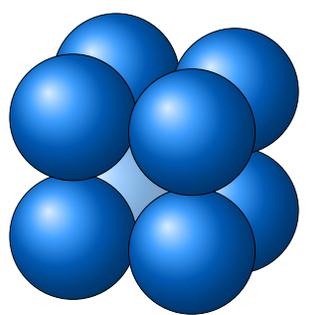


<p>FLASHCARD 1</p> <p>Qu'est-ce qu'un cristal ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 2</p> <p>Quelle est la différence entre un solide cristallin et amorphe ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 3</p> <p>Qu'est-ce qu'une maille ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 4</p> <p>Quels sont les types de structures cristallines les plus courantes ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>FLASHCARD 5</p> <p>Comment se forment les cristaux dans la nature ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 6</p> <p>Quelle est la structure cristalline du sel (NaCl) ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 7</p> <p>Quel est l'effet de la température sur la formation des cristaux ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 8</p> <p>Pourquoi le diamant et le graphite ont-ils des propriétés différentes ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>FLASHCARD 9</p> <p>Quelle est la relation entre la structure cristalline et les propriétés macroscopiques ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 10</p> <p>Qu'est-ce qu'un minéral ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 11</p> <p>Pourquoi certaines roches contiennent-elles des cristaux bien visibles ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 12</p> <p>Quelle est la différence entre une roche et un cristal ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>
<p>FLASHCARD 13</p> <p>Qu'est-ce que la masse volumique d'un cristal ?</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 14</p> <p>Schématiser une maille cubique.</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 15</p> <p>Schématiser une maille cubique à faces centrées.</p> <p>CHAPITRE 2</p>	<p>FLASHCARD 16</p> <p>Donner les échelles d'une roche, un minéral, une maille et un atome.</p> <p>CHAPITRE 2</p>

<p>Les structures cubique simple, et cubique à faces centrées.</p>	<p>La maille est la plus petite unité répétitive qui permet de décrire l'organisation d'un cristal.</p>	<p>Un solide cristallin possède une structure ordonnée, tandis qu'un solide amorphe n'a pas d'organisation régulière.</p>	<p>Un cristal est un solide dont les atomes, ions ou molécules sont arrangés de manière ordonnée et répétitive.</p>
<p>Ils sont constitués de carbone mais ont des structures cristallines différentes.</p>	<p>Une température plus basse favorise la croissance lente des cristaux et une meilleure organisation.</p>	<p>Le chlorure de sodium (NaCl) a une structure cubique à faces centrées.</p>	<p>Par refroidissement des magmas, précipitation en solution ou dépôt chimique.</p>
<p>Une roche est un assemblage de minéraux, tandis qu'un minéral est un ensemble de cristaux organisés de manière ordonnée.</p>	<p>Parce qu'elles se sont refroidies lentement, laissant le temps aux cristaux de croître.</p>	<p>Un minéral est une substance naturelle solide ayant une composition chimique définie et une structure cristalline.</p>	<p>La structure influence la dureté, la densité, la conductivité thermique et électrique tout comme la masse volumique.</p>
<ul style="list-style-type: none"> • Roche: 10^{-2} m • Minéral: 10^{-4} m • Maille: 10^{-9} m • Atome: 10^{-10} m 			<p>C'est le rapport entre la masse des entités chimiques d'une maille et son volume:</p> $\rho = \frac{\text{masse de la maille}}{\text{volume de la maille}}$ $\rho = \frac{m_{\text{atome}} \times N_{\text{atomes}}}{(\text{paramètre de la maille})^3}$