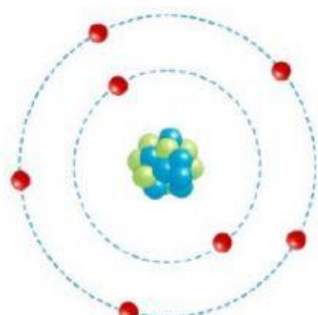
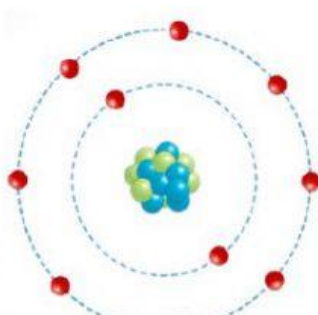
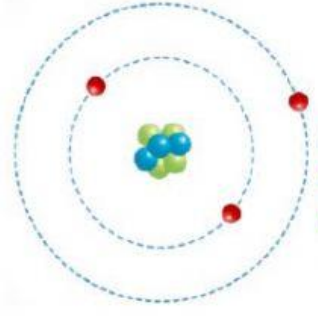
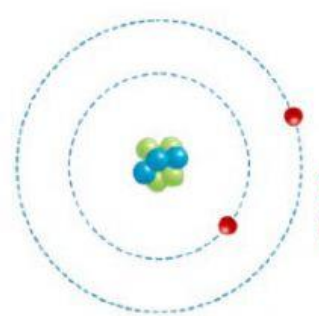


Les ions monoatomiques

Un ion monoatomique est formé à partir d'un _____ qui a gagné ou perdu un ou plusieurs _____.

Exemples

<p>Atome d'azote</p> <p>Symbole : __</p>  <p>Composition :</p> <p>_____ neutrons</p> <p>_____ protons</p> <p>_____ électrons</p>	<p>ion nitrure</p> <p>Formule : ____</p>  <p>Composition :</p> <p>_____ neutrons</p> <p>_____ protons</p> <p>_____ électrons</p>
<p>Atome de Lithium</p> <p>Symbole : __</p>  <p>Composition :</p> <p>_____ neutrons</p> <p>_____ protons</p> <p>_____ électrons</p>	<p>ion Lithium</p> <p>Formule : ____</p>  <p>Composition :</p> <p>_____ neutrons</p> <p>_____ protons</p> <p>_____ électrons</p>

Solide ionique

Le nitrure de lithium est un solide ionique, il est donc globalement _____, ainsi, il contient _____ fois plus d'ions _____ que d'ions _____. Sa formule globale s'écrit donc :