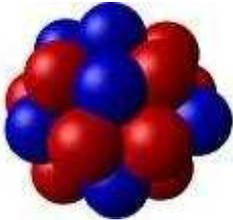


## Ch 2

### Évaluation formative

Entourez en rouge les zones à retravailler.

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
<p>Deux lettres, A et Z, suffisent pour retrouver la structure d'un atome.</p> <p>Z représente le nombre :</p> <div style="display: flex; align-items: center;">  <div> <p><input type="checkbox"/> de protons                      <input type="checkbox"/> de nucléons</p> <p><input type="checkbox"/> d'électrons</p> </div> </div> <p>A représente le nombre :</p> <div style="display: flex; align-items: center;"> <div> <p><input type="checkbox"/> de protons</p> <p><input type="checkbox"/> de neutrons</p> </div> <div style="margin-left: 20px;"> <p><input type="checkbox"/> de nucléons</p> </div> </div>			
<p>La charge élémentaire est la charge portée par le :</p> <p><input type="checkbox"/> proton                      <input type="checkbox"/> neutron                      <input type="checkbox"/> électron</p>			
<p>Pour obtenir la masse d'un atome, il faut additionner les masses des :</p> <p><input type="checkbox"/> protons                      <input type="checkbox"/> neutrons                      <input type="checkbox"/> électrons</p>			
<p>Un anion provient d'un atome qui a</p> <p><input type="checkbox"/> perdu des électrons    <input type="checkbox"/> perdu des protons    <input type="checkbox"/> gagné des électrons</p>			
<p>Un anion provient d'un atome qui a</p> <p><input type="checkbox"/> perdu des électrons    <input type="checkbox"/> perdu des protons    <input type="checkbox"/> gagné des électrons</p>			
<p>Deux isotopes du même atome ont même</p> <p><input type="checkbox"/> nombre de protons    <input type="checkbox"/> nombre d'électrons    <input type="checkbox"/> nombre de neutrons</p>			
<div style="display: flex; justify-content: space-around;">   </div> <p>L'ion cuivre et le cuivre d'un même isotope ont même nombre :</p> <p><input type="checkbox"/> de protons    <input type="checkbox"/> d'électrons    <input type="checkbox"/> de nucléons</p>			
<p>L'ion cuivre et le cuivre appartiennent au même :</p> <p><input type="checkbox"/> atome                      <input type="checkbox"/> ion                      <input type="checkbox"/> élément</p>			
<p>Lors d'une réaction chimique, il y a conservation des :</p> <p><input type="checkbox"/> atomes                      <input type="checkbox"/> ions                      <input type="checkbox"/> éléments</p>			
<b>Bilan</b>	/ 13	/ 13	

**Ch 2**  
**Évaluation formative**

**Entourez en rouge les zones à retravailler.**

Connaissances	Je sais	Je croyais savoir	Je ne sais pas
 <p>La structure électronique du soufre (Z = 16) est :</p> <p><input type="checkbox"/> <math>(K)^2(L)^8(M)^6</math>                      <input type="checkbox"/> <math>(K)^2(M)^6(L)^8</math>  <input type="checkbox"/> <math>(K)^8(L)^8</math></p>			
<p>La structure électronique de l'ion sulfure <math>S^{2-}</math> (Z = 16) est :</p> <p><input type="checkbox"/> <math>(K)^2(L)^8(M)^8</math>                      <input type="checkbox"/> <math>(K)^2(M)^6(L)^8</math>                      <input type="checkbox"/> <math>(K)^8(L)^8</math></p>			
<p>La couche déterminant les propriétés chimiques d'un élément est la couche:</p> <p><input type="checkbox"/> K                                      <input type="checkbox"/> L                                      <input type="checkbox"/> externe</p>			
<p>Tous les ions de structure électronique <math>(K)^2(L)^8(M)^8</math> appartiennent au même élément.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai                                      <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>L'hydrogène suit la règle du duet pour former un ion monoatomique.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai                                      <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>Les éléments de la dernière colonne appartiennent à la famille des :</p> <p><input type="checkbox"/> alcalins                                      <input type="checkbox"/> halogènes                                      <input type="checkbox"/> gaz nobles</p>			
<p>L'hydrogène appartient à la famille des alcalins.</p> <p><input type="checkbox"/> vrai                                      <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>Tous les éléments appartenant à une même famille forme le même type d'ions</p> <p><input type="checkbox"/> vrai                                      <input type="checkbox"/> faux</p>			
<p>Sur sa couche externe, un élément présent dans la 13ème colonne possède :</p> <p><input type="checkbox"/> 3 électrons                                      <input type="checkbox"/> 13 électrons</p>			
<p>Au total, un élément présent dans la 13ème colonne et sur la deuxième ligne possède :</p> <p><input type="checkbox"/> 5 électrons                                      <input type="checkbox"/> 13 électrons</p>			
<p><b>Bilan</b></p>	/ 10		/ 10