


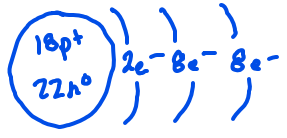
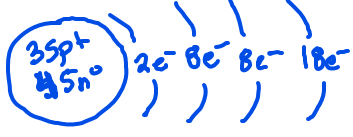
Nom: \_\_\_\_\_

## Les Éléments et les Ions

1. Indiquez le nombre de protons, neutrons et électrons pour chaque particule :

<p><i>atome</i></p> <p>S</p> <p>Protons : <u>16</u></p> <p>Neutrons : <math>\frac{32-16}{16} = 16</math></p> <p>Électrons : <u>16</u></p>	<p><i>ion</i></p> <p><math>S^{2-} \rightarrow</math> gagné <math>2 e^-</math></p> <p>Protons : <u>16</u></p> <p>Neutrons : <u>16</u></p> <p>Électrons : <u>18</u></p>
<p><i>atome</i></p> <p>Cr</p> <p>Protons : <u>24</u></p> <p>Neutrons : <math>\frac{52-24}{28} = 28</math></p> <p>Électrons : <u>24</u></p>	<p><math>Cr^{3+} \rightarrow</math> perdu <math>3 e^-</math> (ion)</p> <p>Protons : <u>24</u></p> <p>Neutrons : <math>\frac{52-24}{28} = 28</math></p> <p>Électrons : <u>21</u></p>
<p><math>Cl^-</math> gagné <math>1 e^-</math></p> <p>Protons : <u>17</u></p> <p>Neutrons : <math>\frac{36-17}{19} = 19</math></p> <p>Électrons : <u>18</u></p>	<p><math>H^+</math> perdu <math>1 e^-</math></p> <p>Protons : <u>1</u></p> <p>Neutrons : <math>\frac{1-1}{0} = 0</math></p> <p>Électrons : <u>0</u></p>
<p>Ne</p> <p>Protons : <u>10</u></p> <p>Neutrons : <u>10</u></p> <p>Électrons : <u>10</u></p>	<p><math>Ne^{4-}</math> gagné <math>4 e^-</math></p> <p>Protons : <u>10</u></p> <p>Neutrons : <math>\frac{20-10}{10} = 10</math></p> <p>Électrons : <u>14</u></p>

2. Dessinez le modèle Bohr pour chaque particule :

<p><math>K^+</math> perdu <math>1 e^-</math></p> <p>19pt 20n° 18e-</p> 	<p>Ar</p> 
<p><math>Br^-</math> gagné <math>1 e^-</math></p> <p>35pt 45n° 36e-</p> 	<p><math>As^{3-}</math> gagné <math>3 e^-</math></p> <p>33pt 42n° 36e-</p> 