



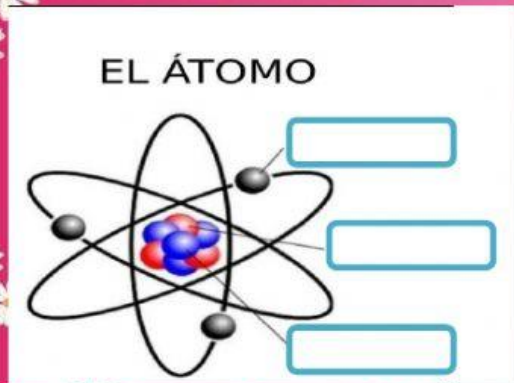
UNIDAD EDUCATIVA "QUITO SUR"

LIC JHENNY MALDONADO

ÁREA: QUÍMICA

# ATOMOS

Arrastrar los cuadros a los espacios en blanco.



Neutrones

Electrones

Protones

Lee correctamente los enunciados para realizar las actividades correspondientes.



## Aprendamos sobre el Número Atómico y el Número Másico

El **número másico** se representa de forma general con la letra "**A**", y viene a determinar el número de neutrones y protones

El **número atómico** se representa con la letra "**Z**", y puede considerarse el número de protones presentes en el núcleo.



Para hallar Z y A utilizaremos las siguientes formulas:

Número másico  
 $A = p^+ + n^0$

Número atómico  
 $Z = p^+$

Corteza electrónica

Carga  
 $Q = p^+ - e^-$

OBSERVA LAS IMÁGENES Y CONTESTA

| ELEMENTO | ¿Cuál es su "Z" y A?          | ELEMENTO | ¿Cuál es su "Z" y A?          | ELEMENTO | ¿Cuál es su "Z" y A? |
|----------|-------------------------------|----------|-------------------------------|----------|----------------------|
|          | <p>Z= 11</p> <p>A= 22.990</p> |          | <p>Z= 17</p> <p>A= 35.453</p> |          | <p>Z=</p> <p>A=</p>  |

Z=

|                                                                        |                             |                                                                    |                             |                                                                   |                             |
|------------------------------------------------------------------------|-----------------------------|--------------------------------------------------------------------|-----------------------------|-------------------------------------------------------------------|-----------------------------|
| <div>4</div> <div>Be</div> <div>9.0122</div> <div>Beryllium</div>      | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>15</div> <div>P</div> <div>30.974</div> <div>FÓSFORO</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>18</div> <div>Ar</div> <div>39.948</div> <div>Argon</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>6</div> <div>Li</div> <div>3</div> <div>+1</div> <div>Litio</div> | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>25</div> <div>Mg</div> <div>12</div> <div>Magnesio</div>      | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>53</div> <div>I</div> <div>126.90</div> <div>Iodine</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>16</div> <div>S</div> <div>32.065</div> <div>Sulfur</div>         | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>29</div> <div>Cu</div> <div>63.546</div> <div>Cooper</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>63</div> <div>Eu</div> <div>151.96</div> <div>Europium</div> | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>20</div> <div>Ca</div> <div>40.078</div> <div>Calcium</div>       | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>6</div> <div>C</div> <div>12.011</div> <div>Carbon</div>      | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>2</div> <div>He</div> <div>4.0026</div> <div>Helium</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>37</div> <div>Rb</div> <div>85.468</div> <div>Rubidium</div>      | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>13</div> <div>Al</div> <div>26.982</div> <div>Aluminium</div> | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>8</div> <div>O</div> <div>15.999</div> <div>Oxygen</div>     | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>56</div> <div>Ba</div> <div>137.33</div> <div>Barium</div>        | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>28</div> <div>Ni</div> <div>58.693</div> <div>Nickel</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>47</div> <div>Ag</div> <div>107.87</div> <div>Silver</div>   | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>55</div> <div>Cs</div> <div>132.91</div> <div>Cesium</div>        | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>26</div> <div>Fe</div> <div>55.845</div> <div>Iron</div>      | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>35</div> <div>Br</div> <div>79.904</div> <div>Bromine</div>  | <div>Z=</div> <div>A=</div> |
| <div>24</div> <div>Cr</div> <div>51.996</div> <div>Chromium</div>      | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>7</div> <div>N</div> <div>14.007</div> <div>Nitrogen</div>    | <div>Z=</div> <div>A=</div> | <div>14</div> <div>Si</div> <div>28.086</div> <div>Silicon</div>  | <div>Z=</div> <div>A=</div> |