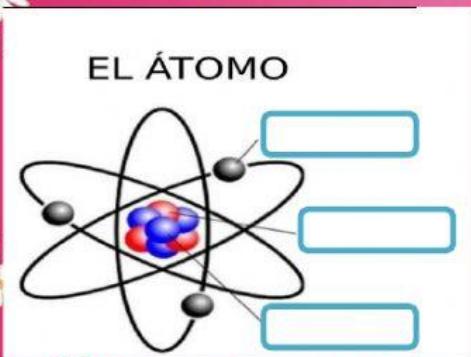


# ATOMOS

Arrastrar los cuadros a los espacios en blanco.

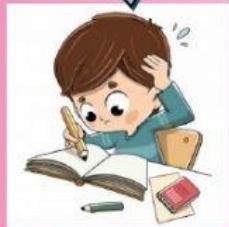


Neutrones

Electrones

Protones

Lee correctamente los enunciados para realizar las actividades correspondientes.



## Aprendamos sobre el Número Atómico y el Número Mástico

El número mástico 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 fórmulas:

Número mástico  
 $A = p^+ + n^0$   
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>11 Na SODIO</p>	<p>Z= 11 A= 22.990</p>	<p>17 Cl 35.453</p>	<p>Z= 17 A= 35.453</p>	<p>34 Se SELENIO</p>	<p>Z= _____ A= _____</p>

<b>Be</b> 9.0122 Beryllium	Z= _____ A= _____	<b>P</b> FÓSFORO 30.974	Z= _____ A= _____	<b>Ar</b> 39.948 Argon	Z= _____ A= _____
<b>Li</b> 3 Litio +1	Z= _____ A= _____	<b>Mg</b> 12 Magnesio	Z= _____ A= _____	<b>I</b> 126.90 Iodine	Z= _____ A= _____
<b>S</b> 32.065 Sulfur	Z= _____ A= _____	<b>Cu</b> 63.546 Cooper	Z= _____ A= _____	<b>Eu</b> 151.96 Europium	Z= _____ A= _____
<b>Ca</b> 40.078 Calcium	Z= _____ A= _____	<b>C</b> 12.011 Carbon	Z= _____ A= _____	<b>He</b> 4.0026 Helium	Z= _____ A= _____
<b>Rb</b> 85.468 Rubidium	Z= _____ A= _____	<b>Al</b> 26.982 Aluminium	Z= _____ A= _____	<b>O</b> 15.999 Oxygen	Z= _____ A= _____
<b>Ba</b> 137.33 Barium	Z= _____ A= _____	<b>Ni</b> 58.693 Nickel	Z= _____ A= _____	<b>Ag</b> 107.87 Silver	Z= _____ A= _____
<b>Cs</b> 132.91 Cesium	Z= _____ A= _____	<b>Fe</b> 55.845 Iron	Z= _____ A= _____	<b>Br</b> 79.904 Bromine	Z= _____ A= _____
<b>Cr</b> 51.996 Chromium	Z= _____ A= _____	<b>N</b> 14.007 Nitrogen	Z= _____ A= _____	<b>Si</b> 28.086 Silicon	Z= _____ A= _____