



Prof. Franz Cañizaca

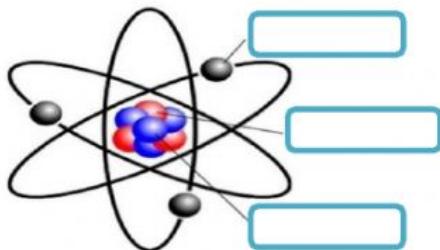
Recurso Educativo QUÍMICA

TERCERO DE SECUNDARIA

EL ÁTOMO

Arrastrar los cuadros a los espacios en blanco.

EL ÁTOMO



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:

$$\text{Número mástico} \quad A = p^+ + n^0$$

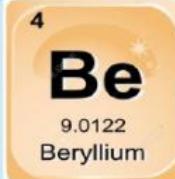
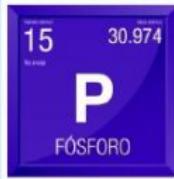
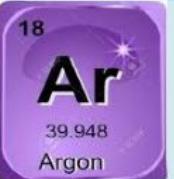
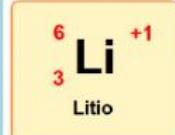
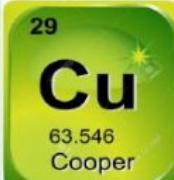
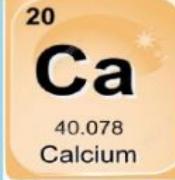
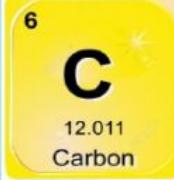
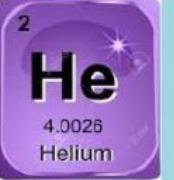
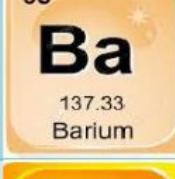
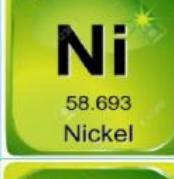
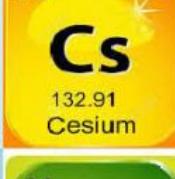
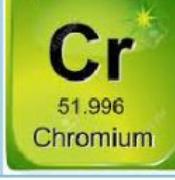
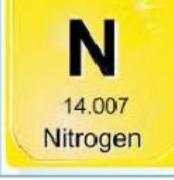
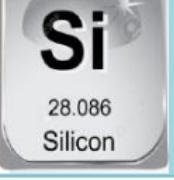
$$\text{Número atómico} \quad Z = p^+$$

Corteza electrónica

$$\text{Carga} \quad Q = p^+ - e^-$$

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?
	Z= 11 A= 22.990		Z= 17 A= 35.453		Z= A=

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