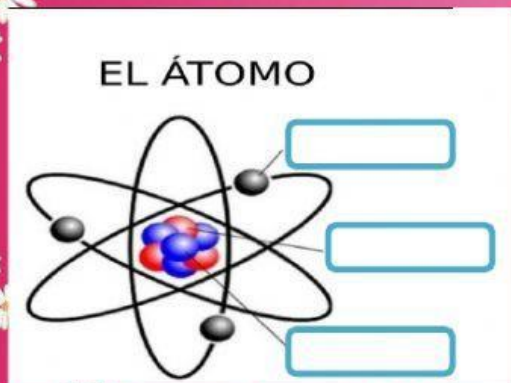


ATOMOS

Arrastrar los cuadros a los espacios en blanco.



Neutrones

Electrones

Protones

Lee correctamente los enunciados para realizar las actividades correspondientes.



Aprendamos sobre el Numero Atomico y el Numero Masico

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

4 Be 9.0122 Beryllium	Z= A=	15 P 30.974 FÓSFORO	Z= A=	18 Ar 39.948 Argon	Z= A=
6 Li 3 +1 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=