

Ejercicios Resueltos: Teoría Atómica 4; Número Atómico (Z) y Número Másico (A).

➤ Ejercicio 1

Determine número de protones, neutrones y electrones de los siguientes átomos:

Átomo	Z	A	Protones (Z)	Electrones(Z) Sólo en elementos neutros	Neutrones (Z-A)
a) ${}^{59}_{28}\text{Ni}$	28	59	28	28	31
b) ${}^{119}_{50}\text{Sn}$	50	119	50	50	69
c) ${}^{186}_{75}\text{Re}$	75	186	75	75	111
d) ${}^{227}_{89}\text{Ac}$	89	227	89	89	138
e) ${}^{209}_{83}\text{Bi}$	83	209	83	83	126

➤ Ejercicio 2

Indique el número de protones y electrones de los siguientes átomos e iones.

Átomo / Ión	Z	A	Protones (Z)	Electrones Aniones: (Z + cargas negativas) Cationes: (Z - cargas positivas)	Neutrones (Z-A)
${}^{39}_{19}\text{K}$	19	39	19	19	20
${}^{39}_{19}\text{K}^{+}$	19	39	19	18	20
${}^{19}_{9}\text{F}$	9	19	9	9	10
${}^{19}_{9}\text{F}^{-}$	9	19	9	10	10
${}^{64}_{29}\text{Cu}^{+2}$	29	64	29	27	35

➤ **Ejercicio 3**

¿Cuál es la carga de un ion que posee 45 neutrones, 34 protones y 36 electrones?

- a) +4 $Z=34$ $A=70$ *(Debería tener 34 electrones si fuese neutro, al tener 36 electrones su carga es -2)*
- b) +2
- c) -2
- d) -4
- e) -6

