

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) $^{59}_{28}Ni$	28	59	28	28	31
b) $^{119}_{50}Sn$	50	119	50	50	69
c) $^{186}_{75}Re$	75	186	75	75	111
d) $^{227}_{89}Ac$	89	227	89	89	138
e) $^{209}_{83}Bi$	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)
$^{39}_{19}K$	19	39	19	19	20
$^{39}_{19}K^+$	19	39	19	18	20
$^{19}_{9}F$	9	19	9	9	10
$^{19}_{9}F^-$	9	19	9	10	10
$^{64}_{29}Cu^{+2}$	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

