

SABADO 10 DE ABRIL DE 2021



Número Atómico

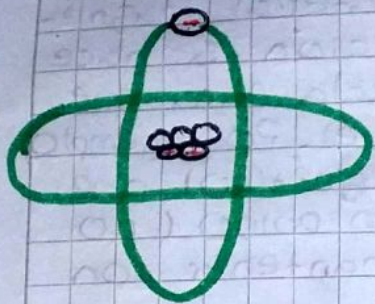
Z = cantidad de protones (P^+) de un átomo.

Número Másico

A = peso atómico o masa atómica. Peso del núcleo del átomo: la cantidad de protones y de neutrones de un átomo.

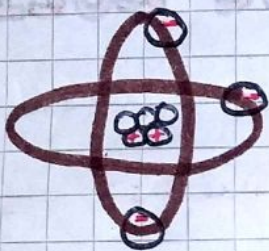
Ion: Es un átomo cargado eléctricamente.

Cation: Átomo cargado positivamente.



Neutrones = 3
Protones = 3
electrones = 3

Aniones: átomos cargados negativamente.



Neutrones = 3
Protones = 3
electrones = 4

Átomo	Nombre	Numero Atómico Z	Peso Atómico A	Electrones e ⁻	Protones p ⁺	Neutrones n
²³ Na11	Sodio	11	23	11	11	12

Aplico

* Con la ayuda de la tabla periódica completa la siguiente tabla:

Átomo	Nombre	Numero Atómico Z	Peso Atómico A	Electrones e ⁻	Protones p ⁺	Neutrones n
¹² C6	Carbono	6	12	6	6	6
H	Hidrógeno	1	1	1	1	0
Cl	Cloro	17	36	17	17	19
Ca	Calcio	20	41	20	20	21

Sr	Estroncio	38	88	38	38	50
Si	Silicio	14	29	14	14	15
Ba	Bario	56	138	56	56	82
Mg	Magnesio	12	25	12	12	13
C	Carbono	6	12	6	6	6

* Completa la siguiente tabla teniendo en cuenta lo aplicado en guías anteriores y la explicación realizada anteriormente.

Núclido	Número Atómico (Z)	Número de Masa (A)	Número de neutrones	Tipo de Núclido	Número de Electrones
$^{40}_{20}\text{Ca}$	20	40	20	Neutro	20
$^{40}_{20}\text{Ca}^{+2}$	20	40	20	Catión	18
$^{120}_{83}\text{Bi}^{-}$	83	120	37	Anión	84
$^{105}_{52}\text{Te}^{-2}$	52	105	53	Anión	54
$^{65}_{11}\text{Na}^{+1}$	11	65	54	Catión	10
$^{65}_{11}\text{Na}$	11	65	54	Neutro	20
$^{117}_{79}\text{Au}^{+3}$	79	117	38	Catión	76

Aplico

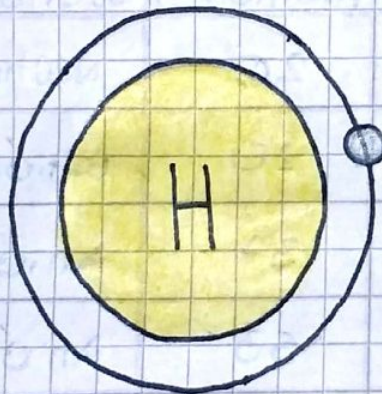
1. Dibuja los niveles de energía de cada uno de los siguientes átomos:

• Helio



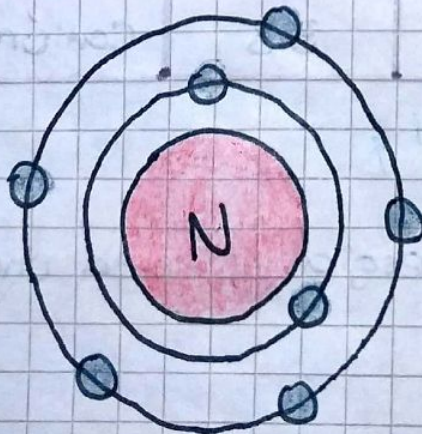
Electrones = 0
Electrones = 2

• Hidrogeno



Electrones = 0
Electrones = 1

• Nitrogeno



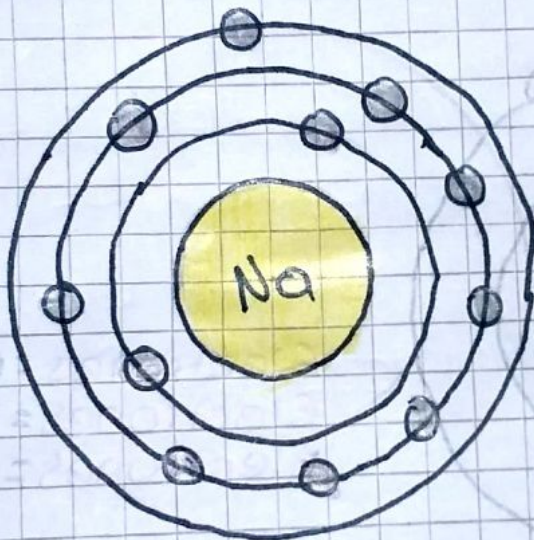
Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 5

• Berilio.



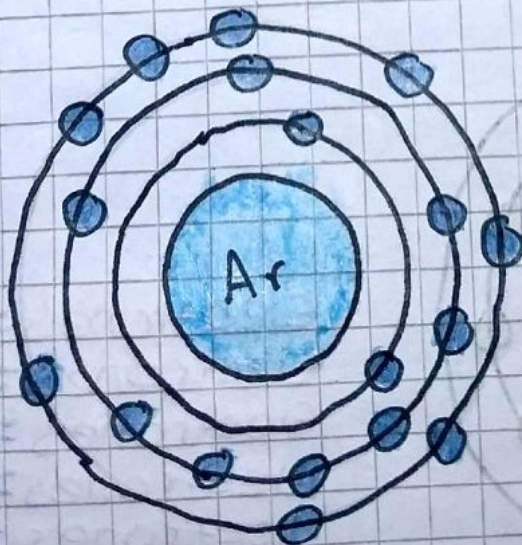
Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 2

• Sodio.



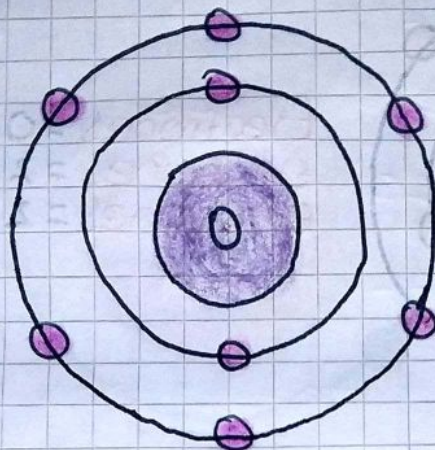
Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 8
Electrones = 1

• Argón.



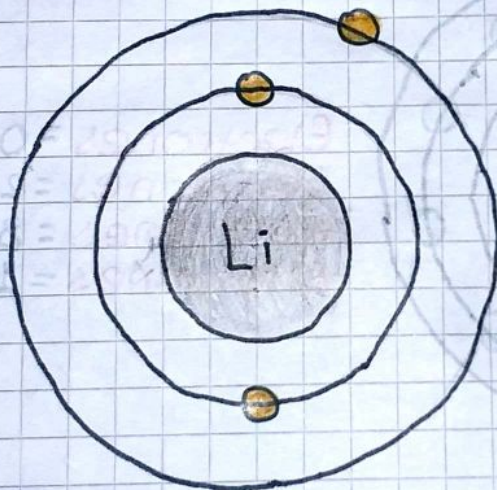
Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 8
Electrones = 8

• Oxígeno



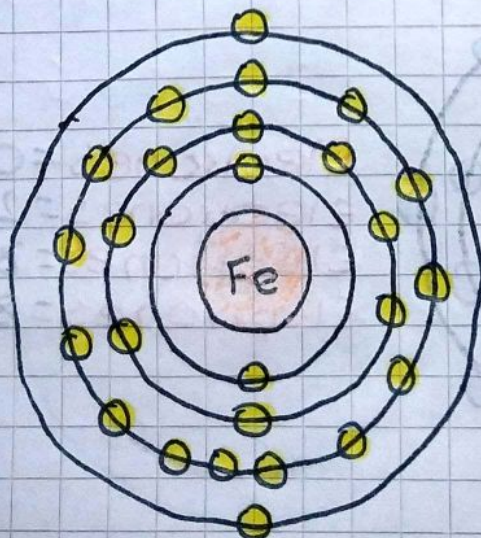
Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 6

• Litio



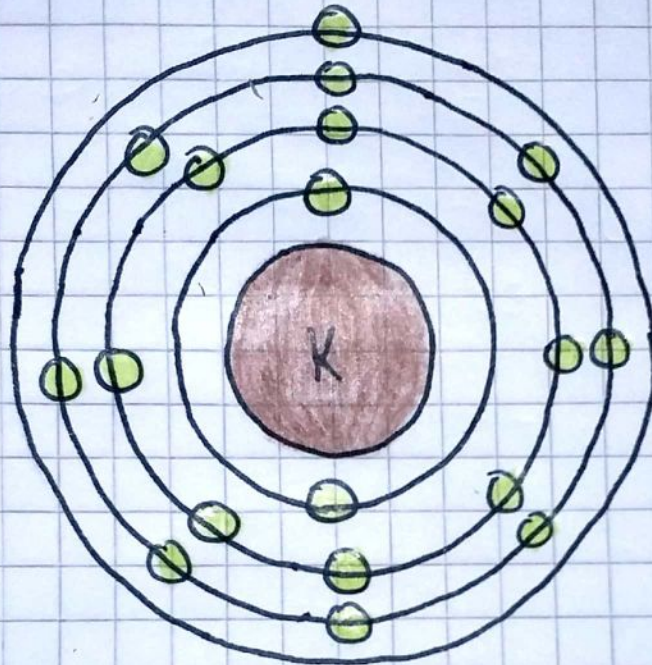
Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 1

• Hierro



Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 8
Electrones = 14
Electrones = 2

• Potasio



Electrones = 0
Electrones = 2
Electrones = 8
Electrones = 8
Electrones = 1