

1.- Completa la tabla siguiente:

Átomo	A	Z	Protones	Electrones	Neutrones
F	19	9	9	9	10
O	16	8	8	8	8
N	14	7	7	7	7
C	12	6	6	6	6

2.- Completa la tabla de isótopos del hidrógeno:

Isótopo	A	Z	Protones	Electrones	Neutrones
${}^1_1\text{H}$	1	1	1	1	0
${}^2_1\text{H}$	2	1	1	1	1
${}^3_1\text{H}$	3	1	1	1	2

3.- Completa la tabla de isótopos del argón:

Isótopo	A	Z	Protones	Electrones	Neutrones
${}^{36}_{18}\text{Ar}$	36	18	18	18	18
${}^{38}_{18}\text{Ar}$	38	18	18	18	20
${}^{40}_{18}\text{Ar}$	40	18	18	18	22

4.- Completa la tabla siguiente:

Isótopo	A	Z	Protones	Electrones	Neutrones
${}^9_4\text{Be}$	9	4	4	4	5
${}^7_3\text{Li}$	7	3	3	3	4
${}^4_2\text{He}$	4	2	2	2	2
${}^1_1\text{H}$	1	1	1	1	0

5.- Completa la siguiente tabla para los iones indicados:

Ion	Z	Nº electrones	Config. electrónica
Na^+	11	10	$1s^2 2s^2 2p^6$
Cl^{-1}	17	18	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
Ca^{2+}	20	18	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
Se^{2-}	34	36	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ $4s^2 3d^{10} 4p^6$

6.- Razona si son correctas las siguientes afirmaciones sobre el modelo de Bohr:

- Los protones giran alrededor del núcleo sin emitir energía. **Falsa.**
- Los átomos están cuantizados. **Verdadera.**
- Los electrones pueden girar a cualquier distancia del núcleo. **Falsa.**
- Los electrones más cercanos al núcleo son los que tienen más energía. **Falsa.**