

1.- Completa la tabla siguiente:

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

2.- Completa la tabla de isótopos del hidrógeno:

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

3.- Completa la tabla de isótopos del argón:

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

4.- Completa la tabla de isótopos siguiente:

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

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

Ion	Z	Nº electrones	Config. electrónica
Na^+			
Cl^{-1}			
Ca^{2+}			
Se^{2-}			

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

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