

Actividad 4

Físico-química III

Tp. Número atómico y másico

- 1) Calcula el número de protones, electrones y neutrones de los siguientes átomos e indica cuáles de ellos son isótopos:
 - a- $A=23$; $Z=11$
 - b- $A=4$; $Z=2$
 - c- $A=37$; $Z=17$
 - d- $A=35$; $Z=17$
- 2) Se tienen los siguientes átomos: Indica el número de protones, electrones y neutrones que posee cada uno:
 - a- $^{11}_{23}\text{Na}$
 - b- ^{11}H
 - c- ^{12}H
 - d- $^{20}_{40}\text{Ca}$
- 3) Completa la siguiente tabla:

Elemento	Símbolo	Protones	Z	Neutrones	Electrones	A	Notación
Neón	Ne	10	10	10	10	20	$^{10}_{20}\text{Ne}$
Boro			5			10	
Cloro				18		35	
			15	15			
Magnesio			12			24	

- 4) Observa el cuadro y completa:

	Átomo A	Átomo B	Átomo C	Átomo D
Número de protones	10	11	11	10
Número de neutrones	11	10	11	10
Número de electrones	10	11	11	10

- a- A y B ¿son isótopos del mismo elemento?
- b- A y D ¿son isótopos del mismo elemento?
- c- ¿Cuál es el número másico de A? ¿Y el de B?
- d- ¿Cuál es el número atómico de C? ¿Y de D?