

1.- Completa la siguiente tabla:

Átomo	Número de $p^+$	Número de neutrones	Z	A
C	6	8		
O			8	16
F		10	9	
Na	11			23
Cl		18		35
	4	5		
			2	4
		0	1	
	3			7
		6		11
N				15
Ne		10		

2.- Completa la siguiente tabla:

Ion	Número de $p^+$	Número de $e^-$	Carga eléctrica
$Ca^{2+}$	20		
$F^-$		10	
	19	18	
	16		2-
		10	3+
$Br^-$			
$Na^+$			

3.- Si Z es el número atómico de un átomo de un elemento y A es su número másico, entonces A-Z es su:

- a) Número de neutrones.
- b) Número de neutrones menos su número de protones.
- c) Número de electrones.

4.- El núcleo de un átomo consta de 6 protones y 8 neutrones, entonces:

- a) Su número atómico es 8.
- b) Su número másico es 8.
- c) Su número atómico es 14.
- d) Su número másico es 14.
- e) Su número de electrones es 14.

5.- ¿Cuál(es) de las siguientes afirmaciones con respecto al  $^{12}C$  y  $^{14}C$  es (son) verdadera(s)?:

- a) Tienen igual número atómico Z.
- b) Tienen igual número másico A.
- c) Son isótopos.

6.- ¿Cuál(es) de las siguientes afirmaciones con respecto al  $^{14}C$  y  $^{14}N$  es (son) verdadera(s)?:

- a) Tienen igual número atómico Z.
- b) Tienen igual número másico A.
- c) Son isobaros.