



1.- Completa la tabla:

Nombre	Símbolo	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones	Z	A
	Be	4				9
Boro			5			11
	Ba				56	137
Bromo		35		45		
	Bi		83			209

2.- Completa la siguiente tabla:

Nombre	Símbolo	Z	A	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones
Boro		5	11		5	6
				18		22
Flúor		9	19		10	
			23		11	
Plata				47		60
	$^{16}_{8}O^{-2}$		16		10	
		15	31			
Silicio			28	14	18	

3.- Completa la siguiente tabla:

Especie	Símbolo	Z	A	p ⁺	nº	e ⁻	Configuración electrónica(*)
Flúor		9	19				
	S		32			16	
Hierro		26	56				
	K ⁺	19			20		
	Mg ⁺²		24	12			
	S ⁻²			16	16		
	Br ⁻	35	80				

(*) **iTener en cuenta!** La configuración electrónica es de los electrones, es decir, del número de electrones que tenga el átomo o ión en cuestión.

4.- ¿Cómo es un átomo: una esfera maciza o un espacio esférico prácticamente vacío?

5.- Indica de forma razonada si la siguiente afirmación es correcta: "El número atómico es el número de electrones que tiene un átomo neutro"

6.- Un átomo neutro tiene equilibrado (igualado) el número de electrones y el de protones. ¿Puede decirse lo mismo de un ión? Razona la respuesta.

7.- El número atómico del Na es 11, y su número másico, 23. Halla el número de electrones, protones y neutrones del ion Na⁺.