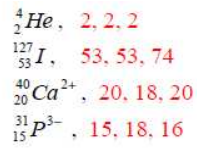


1.-



2.-

Símbolo	${}^{56}_{26}\text{Fe}^{3+}$	${}^{35}_{17}\text{Cl}^{-}$	${}^{39}_{19}\text{K}$	${}^{32}_{16}\text{S}^{2-}$
Protones	26	17	19	16
Neutrones	30	18	20	16
Electrones	23	18	19	18
Carga neta	+3	-1	0	-2

3.- ${}^{121}\text{Sb}, 57,5\%$ ${}^{123}\text{Sb}, 42,5\%$

4.- $M({}^{109}_{47}\text{Ag}) = 108,913 \text{ u}$

5.- $11,30\%$; $25,988 \text{ u}$

6.-

Átomo	${}^{80}_{35}\text{Br}$	${}^{56}_{26}\text{Fe}$	${}^{57}_{26}\text{Fe}$	${}^{63}_{29}\text{Cu}$	${}^{14}_6\text{C}$	${}^{24}_{12}\text{Mg}$
Z	35	26	26	29	6	12
N	45	30	31	34	8	12
A	80	56	57	63	14	24
Nº electrones	35	26	26	29	6	12

7.- Nivel 4, subnivel d ($l = 2$), $m_l = 0$, $spin = 1/2$

8.-

- a) ¿Estarán en el mismo orbital? **NO**
 b) ¿Pueden encontrarse en el mismo nivel energético? **SI**

9.- ¿Cuántos electrones diferentes pueden existir con $n = 4$ y $l = 3$? **Sol.: 14**