

1.- Razona cuáles de las siguientes configuraciones electrónicas no son posibles:

- a) $1s^2 2s^2 2p^8$ No es posible (en p caben 6 electrones)
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 2d^2$ No es posible (no existe subnivel 2d)
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 4s^2$ Posible. Estado excitado ($4s^2$)
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^3$ Posible. Estado fundamental

2.- Indica el número de protones, neutrones y electrones que tiene un átomo de:

	p	n	e	A	Z
a) Tritio, 3_1H	1	2	1	3	1
b) ${}^{35}_{17}Cl$	17	18	17	35	17
c) ${}^{13}_6C$	6	7	6	13	6
d) ${}^{204}_{82}Pb$	82	122	82	204	82

3.- $A = Z + N = 33 + 42 = 75$

4.- $A = 80'83 \approx 81$

5.- $57'5 \% {}^{121}Sb$ y $42'5 \% {}^{123}Sb$

6.- Tienen el mismo número de protones y de electrones.
Se diferencian en el número de neutrones.

7.- Tienen el mismo número másico.
Se diferencian en el número de protones, neutrones y electrones.

8.- $A_r(Cl) = 35'46 \text{ u.m.a.}$