

I. Observa el siguiente esquema representando el sistema periódico. Marca los siguientes elementos: Flúor, Wolframio, Manganeseo, Cloro, Oro, Plata, Potasio, Mercurio, Fosforo, Zinc, Francio, Sodio, Níquel, Cobre, Cadmio, Silicio, Helio, Hidrogeno, Bismuto & Yodo.

1 H																	2 He
3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
55 Cs	56 Ba	*	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
87 Fr	88 Ra	**	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og
			57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
			89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

II. Completa los enunciados correctamente.

- Los elementos de los grupos _____ y _____ son metales. Poseen su último electrón ubicado en un orbital tipo S.
- Los elementos del grupo _____ son denominados gases nobles y poseen su capa de valencia completa.
- El grupo _____ tiene siete electrones de valencia en su capa externa, por lo que deben ganar un electrón para conseguir la configuración de un gas noble.
- Los elementos del _____ deben de perder tres electrones para conseguir la configuración de un gas noble.
- El _____ es el único no metal presente en el grupo 1.

III. Escriba el símbolo del elemento químico según corresponda.

☐ Calcio	☐ Estroncio	☐ Bario	☐ Plata
☐ Magnesio	☐ Hierro	☐ Bismuto	☐ Aluminio
☐ Bario	☐ Yodo	☐ Vanadio	☐ Manganeso
☐ Neón	☐ Polonio	☐ Cobalto	☐ Wolframio