QUÍMICA GENERAL II GUÍA DE NOMENCLATURA

Nivel 0 (más lo que sigue)
Símbolos, nombres y lugar en la tabla

1																	18
H	2											13	14	15	16	17	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn			As	Se	Br	
										Ag			Sn			I	
	Ba									Au	Hg		Pb				

Nivel 1 (nivel 0 + lo que sigue)
Haluros (F^-, Cl^-, Br^-, I^-), sulfuros (S^{2-}), óxidos (O^{2-}), hidróxidos (OH^-), hidruros (H^-) del bloque S.

Casos particulares: H_2O_2, Na_2O_2

Hidrácidos de no metales: Halógenos (HX), azufre (H_2S, HS^-).

Casos particulares: CH_4, NH_3, BH_3, NH_4OH

Nivel 2 (Nivel 1 + lo que sigue)
Haluros, sulfuros, óxidos e hidróxidos de los metales:

Al^{3+}, V^{2+}, V^{3+}, Cr^{2+}, Cr^{3+}, Cr^{6+}, Mn^{2+}, Mn^{3+}, Fe^{2+}, Fe^{3+}, Co^{2+}, Co^{3+}, Ni^{2+}, Cu^+, Cu^{2+}, Hg_2^{2+}, Hg^{2+}, Pb^{2+}, Pb^{4+}, Sn^{2+}, Sn^{4+}

Óxidos de no metales:

B^{3+}, N^{2+}, N^{4+}, C^{2+}, C^{4+}, S^{4+}, S^{6+}, P^{3+}, P^{5+}, Si^{4+}, Se^{4+}, halógenos$^{(1+,\ 3+,\ 5+,\ 7+)}$

Haluros de no metales:

BX_3, PX_3, PX_5

Nivel 3 (Nivel 2 + lo que sigue)

Oxianiones y oxiácidos:

Familia 17

ClO_4^-, ClO_3^-, ClO_2^-, ClO^-	$HClO_4$, $HClO_3$, $HClO_2$, $HClO$
BrO_4^-, BrO_3^-, BrO_2^-, BrO^-	$HBrO_4$, $HBrO_3$, $HBrO_2$, $HBrO$
IO_4^-, IO_3^-, IO_2^-, IO^-	HIO_4, HIO_3, HIO_2, HIO

Familia 16

SO_4^{2-}, HSO_4^-, SO_3^{2-}, HSO_3^-	H_2SO_4, H_2SO_3

Familia 15

NO_3^-, NO_2^-	HNO_3, HNO_2
PO_4^{3-}, HPO_4^{2-}, $H_2PO_4^-$	H_3PO_4
PO_3^-	HPO_3

Familia 14

CO_3^{2-}, HCO_3^-	H_2CO_3
SiO_3^{2-}	H_2SiO_3

Familia 13

BO_2^-, BO_3^{3-}	HBO_2, H_3BO_3
AlO_2^-	

Oxianiones de metales de transición:

CrO_4^{2-}, $Cr_2O_7^{2-}$, MnO_4^-, VO_4^{3-}, VO_3^-

Y . . . . . ¡ tan tan !

Y poder trazar las estructuras de Lewis de estas especies…