

# Boletín Formulación

## Binarios, hidróxidos, oxoácidos y oxosales II

H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C -4 +2,+4	N -1,-2,-3 +1,+2 +3,+4,+5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si -4 +2,+4	P -3 +1,+3,+5	S -2 +2,+4,+6	Cl -1 +1,+3 +5,+7	Ar 0
K +1	Ca +2	Sc +3	Ti +2,+3 +4	V +2,+3 +4,+5	Cr +2,+3 +4,+6	Mn +2,+3 +4,+7	Fe +2,+3	Co +2,+3	Ni +2,+3	Cu +1,+2	Zn +2	Ga +3	Ge -4 +2,+4	As -3 +1,+3,+5	Se -2 +2,+4,+6	Br -1 +1,+3 +5,+7	Kr 0
Rb +1	Sr +2	Y +3	Zr +2,+3 +4	Nb +3,+4 +5	Mo +2,+3 +4,+6	Tc +4,+6 +7	Ru +2,+3 +4,+7,+8	Rh +2,+3 +4,+6	Pd +2,+4	Ag +1	Cd +2	In +3	Sn +2,+4	Sb -3 +1,+3,+5	Te -2 +4,+6	I -1 +1,+3 +5,+7	Xe 0
Cs +1	Ba +2	La +3	Hf +3,+4	Ta +2,+3 +4,+5	W +2,+3 +4,+6	Re +4,+5 +6,+7	Os +2,+3 +4,+7,+8	Ir +3,+4	Pt +2,+4	Au +1,+3	Hg +1,+2	Tl +1,+3	Pb +2,+4	Bi +3,+5	Po +2,+4	At -1 +1,+3 +5,+7	Rn 0
Fr +1	Ra +2	Ac +3	Rf +4														
			Ce +3,+4	Pr +3	Nd +3	Pm +3	Sm +2,+3	Eu +2,+3	Gd +3	Tb +3	Dy +3	Ho +3	Er +3	Tm +3	Yb +2,+3	Lu +3	
			Th +4	Pa +4,+5	U +3,+4 +5,+6	Np +3,+4 +5,+6	Pu +3,+4 +5,+6	Am +3,+4 +5,+6	Cm +3	Bk +3,+4	Cf +3	Es +3	Fm +3	Md +2,+3	No +2,+3	Lr +3	

**Formula los siguientes compuestos:**

- |                                    |                                      |
|------------------------------------|--------------------------------------|
| 1. dibromuro de heptaoxígeno       | 8. heptaoxidodicromato de níquel     |
| 2. óxido de escandio               | 9. dihidrogeno(tetraoxidoselenato)   |
| 3. dihidrogeno(tetraoxidoselenato) | 10. tris(dioxidonitrato) de aluminio |
| 4. ácido sulfuroso                 | 11. ácido hipocloroso.               |
| 5. trihidróxido de titanio         | 12. metano                           |
| 6. óxido de plata                  | 13. monóxido de platino              |
| 7. ácido bromhídrico               | 14. triselenuro de cobalto           |

**Nombra los siguientes compuestos:**

- |  |  |  |
|--|--|--|
| 1. HgO <sub>2</sub>  | 6. H <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub> (hidrógeno) | 11. HAsO <sub>2</sub>                                |
| 2. H <sub>2</sub> S <sub>aq</sub>                                | 7. KIO <sub>4</sub>                            | 12. SnH <sub>2</sub>                                 |
| 3. HNO <sub>3</sub> (tradicional)                                | 8. P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>               | 13. Pd(OH) <sub>4</sub>                              |
| 4. (NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (multiplic..) | 9. NiCl <sub>3</sub>                           | 14. Cr <sub>2</sub> (TeO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> |
| 5. HBr   | 10. PuO <sub>2</sub>                           |  |

