

# Boletín Formulación

## Binarios

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. pentóxido de difósforo
2. óxido de hierro (III)
3. hidruro de uranio(V)
4. sulfuro de molibdeno (IV)
5. bromuro de bario.
6. dihidruro de cobre.
7. sulfuro de plata.
8. triseleniuro de dinitrógeno.
9. dicloruro de heptaoxígeno
10. heptahidruro de osmio
11. dicloruro de heptaoxígeno
12. ácido telurhídrico
13. monóxido de dimercurio
14. metano
15. dióxido de platino
16. pentaóxido de dinitrógeno
17. triseleniuro de cobalto
18. sulfuro de antimonio(V)
19. tricloruro de indio.
20. dibromuro de pentaoxígeno.

### Nombra los siguientes compuestos:

1. NaCl
2. H<sub>2</sub>S<sub>(ac)</sub>
3. O<sub>3</sub>Br<sub>2</sub>
4. Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
5. HBr
6. HCl<sub>(aq)</sub>
7. NH<sub>3</sub>
8. Li<sub>2</sub>Se
9. OF<sub>2</sub>
10. SrH<sub>2</sub>
11. Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
12. CuCl<sub>2</sub>
13. CO<sub>2</sub>
14. Cs<sub>2</sub>O
15. O<sub>3</sub>l<sub>2</sub>
16. CH<sub>4</sub>
17. FeO
18. Ir<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
19. SnTe
20. PdO<sub>2</sub>
21. NCl<sub>3</sub>