

## Boletín Formulación Binarios

H +1 -1																	He 0
Li +1	Be +2											B +3	C +4	N -3 +3,+5	O -2	F -1	Ne 0
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4	P -3 +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 +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 +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. óxido de hierro (III)
2. hidruro de uranio (V)
3. sulfuro de molibdeno (IV)
4. bromuro de bario.
5. dihidruro de cobre.
6. sulfuro de plata.
7. dicloruro de heptaoxígeno
8. ácido telurhídrico
9. pentaóxido de dinitrógeno
10. triseleniuro de cobalto
11. tricloruro de indio.
12. peróxido de calcio

### Nombra los siguientes compuestos:

1. NaCl
2. H<sub>2</sub>S<sub>(ac)</sub>
3. Fe<sub>2</sub>S<sub>3</sub>
4. HBr
5. Li<sub>2</sub>Se
6. SrH<sub>2</sub>
7. Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
8. Cs<sub>2</sub>O
9. CH<sub>4</sub>
10. FeO
11. SnTe
12. PdO<sub>2</sub>