

Boletín Formulación Binarios I

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. H₂S_(ac)
3. Fe₂S₃
4. HBr
5. Li₂Se
6. SrH₂
7. Ga₂O₃
8. Cs₂O
9. CH₄
10. FeO
11. SnTe
12. PdO₂