

Boletín Formulación

Binarios, hidróxidos y oxoácidos I

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 | 10. ácido bromhídrico |
| 2. óxido de escandio | 11. ácido nítrico |
| 3. dihidrógeno(tetraoxidoselenato) | 12. hidrógeno(trioxidonitrato) |
| 4. hidrógenodioxidoborato. | 13. dihidróxidooxidocarbono |
| 5. ácido sulfuroso. | 14. hidroxidotrioxidocloro |
| 6. ácido yodhídrico. | 15. ácido hipocloroso. |
| 7. peróxido de plata | 16. dihidrógeno(trioxidocarbonato) |
| 8. trihidróxido de titanio | 17. metano |
| 9. óxido de plata | 18. monóxido de platino |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|--------------------------------------|--|-------------------------------------|
| 1. HgO ₂ | 6. H ₂ MnO ₄ (hidrógeno) | 11. HAsO ₂ |
| 2. H ₂ S _{aq}) | 7. HIO ₄ | 12. SnH ₂ |
| 3. HNO ₂ (tradicional) | 8. P ₂ O ₅ | 13. Pd(OH) ₄ |
| 4. SO ₂ (OH)(multiplic..) | 9. NiCl ₃ | 14. H ₂ TeO ₃ |
| 5. HBr | 10. PuO ₂ | |

