

Boletín Formulación

Binarios, hidróxidos y oxoácidos 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:

- | | |
|---|--|
| <ol style="list-style-type: none"> 1. óxido de renio (V). 2. hidrógeno(tetraoxidoclorato). 3. dicloruro de pentaoxígeno. 4. hidruro de circonio (IV). 5. ácido carbónico. 6. hidróxido de rubidio. 7. ácido permangánico. 8. ácido telurhídrico. 9. peróxido de bario. 10. hidróxido de cobre (II). | <ol style="list-style-type: none"> 11. hidrógeno(trioxidofosfato). 12. tribromuro de cobalto. 13. dihidróxidoóxidosilicio. 14. hidrogeno(trioxidonitrato). 15. dióxido de polonio.. 16. hidróxido de titanio (III). 17. ácido perbrómico. 18. amoníaco. 19. dióxido de carbono. 20. trihidróxido de oro. |
|---|--|

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|---|--|---|
| <ol style="list-style-type: none"> 1. H₂O₂ 2. HBr_(aq) 3. HPO₃ (hidrógeno) 4. CO(OH)₂ (multiplic..) 5. HF_(ac) | <ol style="list-style-type: none"> 6. H₂SO₄ (tradicional) 7. HClO₄ (hidrógeno) 8. Ni₂O₃ (nº de carga.) 9. NCl₃ 10. UO₃ | <ol style="list-style-type: none"> 11. H₂SiO₃ (hidrógeno) 12. CuH₂ 13. CoS (nº de carga.) 14. Al(OH)₃ 15. H₂SO₃(multiplic..) |
|---|--|---|

