

# Boletín Formulación

## Binarios, hidróxidos, oxoácidos y oxosales 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:**

- |   |  |
|---|--|
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. telurio de cadmio.</li> <li>2. bis(dioxidonitrato) de cinc.</li> <li>3. tetrahidruro de titanio.</li> <li>4. borato magnesico.</li> <li>5. ácido hipobromoso.</li> <li>6. sulfuro de talio (IV).</li> <li>7. hipoclorito sódico.</li> <li>8. trióxido de wolframio</li> <li>9. perchromato potásico</li> <li>10. hidrógeno(tetraóxidomanganato).</li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>11. hidróxido de calcio.</li> <li>12. peróxido de hierro (II).</li> <li>13. tris(tetraoxidobromato) de hierro.</li> <li>14. ácido teluroso.</li> <li>15. hidróxido de galio.</li> <li>16. tris(trióxidosulfato) de dialumnio.</li> <li>17. trióxido de azufre.</li> <li>18. peróxido de plata.</li> <li>19. dihidróxidooxidocarbono.</li> <li>20. tribromuro de níquel..</li> </ol> |
|---|--|

**Nombra los siguientes compuestos:**

- |  |   |  |
|--|---|--|
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Pu(OH)<sub>3</sub></li> <li>2. HBrO<sub>3</sub></li> <li>3. Ni(PO<sub>3</sub>)<sub>3</sub></li> <li>4. Ba(OH)<sub>2</sub></li> <li>5. H<sub>2</sub>S<sub>(ac)</sub></li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>6. H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> (hidrógeno)</li> <li>7. NaClO<sub>4</sub> (tradicional)</li> <li>8. Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>9. CrCl<sub>4</sub></li> <li>10. CoS (nº de carga.)</li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>11. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> (hidrógeno)</li> <li>12. CoH<sub>3</sub></li> <li>13. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub></li> <li>14. In(OH)<sub>3</sub></li> <li>15. Na<sub>2</sub>SeO<sub>3</sub> (multiplic..)</li> </ol> |
|--|---|--|

