

# Boletín Formulación - Binarios e hidróxidos I (incluye peróxidos)

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:**

- |   |   |
|---|---|
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. pentóxido de difósforo</li> <li>2. óxido de hierro (II)</li> <li>3. hidruro de uranio(V)</li> <li>4. hidróxido de molibdeno (IV)</li> <li>5. peróxido de bario.</li> <li>6. dihidróxido de cobre.</li> <li>7. sulfuro de cadmio.</li> <li>8. triseleniuro de dinitrógeno.</li> <li>9. dicloruro de heptaoxígeno</li> <li>10. heptahidróxido de osmio</li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>11. tetrahidróxido de hafnio</li> <li>12. ácido telurhídrico</li> <li>13. monóxido de dimercurio</li> <li>14. peróxido de hidrógeno</li> <li>15. monóxido de platino</li> <li>16. pentaóxido de dinitrógeno</li> <li>17. triseleniuro de cobalto</li> <li>18. sulfuro de antimonio(V)</li> <li>19. peróxido de cobre (II)</li> <li>20. dibromuro de pentaoxígeno.</li> </ol> |
|---|---|

**Nombra los siguientes compuestos:**

- |  |  |  |
|--|--|--|
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. NaOH</li> <li>2. H<sub>2</sub>S<sub>(ac)</sub></li> <li>3. O<sub>3</sub>Br<sub>2</sub></li> <li>4. Fe(OH)<sub>3</sub> (nº de oxid.)</li> <li>5. PtO<sub>4</sub></li> <li>6. HCl<sub>(aq)</sub></li> <li>7. NH<sub>3</sub></li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>8. LiOH</li> <li>9. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub></li> <li>10. CaH<sub>2</sub></li> <li>11. Ga(OH)<sub>3</sub></li> <li>12. Cu<sub>2</sub>O<sub>2</sub></li> <li>13. SiO<sub>2</sub></li> <li>14. K<sub>2</sub>O</li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>15. O<sub>5</sub>l<sub>2</sub></li> <li>16. CH<sub>4</sub></li> <li>17. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>18. Ir<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>19. Sn(OH)<sub>2</sub></li> <li>20. Pd(OH)<sub>4</sub></li> <li>21. CoO(nº de oxid.)</li> </ol> |
|--|--|--|

