

# Boletín Formulación

## Óxidos, peróxidos e hidruros 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"> <li>1. hidruro de plata.</li> <li>2. trióxido de tántalo.</li> <li>3. cloruro de hidrógeno</li> <li>4. peróxido de sodio.</li> <li>5. metano.</li> <li>6. hidruro de wolframio(IV).</li> <li>7. dióxido de polonio.</li> <li>8. peróxido de cobre (II).</li> <li>9. ácido selenhídrico.</li> <li>10. óxido de azufre (VI).</li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>11. peróxido de potasio.</li> <li>12. diyoduro de pentaoxígeno.</li> <li>13. amoníaco.</li> <li>14. peróxido de litio</li> <li>15. dicloruro de titanio.</li> <li>16. óxido de aluminio.</li> <li>17. dicloruro detrioxígeno</li> <li>18. óxido de platino (II).</li> <li>19. trióxido de cobalto.</li> <li>20. ácido clorhídrico.</li> </ol> |
|--|--|

**Nombra los siguientes compuestos:**

- |   |   |  |
|---|---|--|
| <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub></li> <li>2. H<sub>2</sub>S<sub>(ac)</sub></li> <li>3. SO<sub>3</sub></li> <li>4. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>5. HBr</li> <li>6. HCl<sub>(aq)</sub></li> <li>7. NH<sub>3</sub></li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>8. Hg<sub>2</sub>O<sub>2</sub></li> <li>9. KH</li> <li>10. OF<sub>2</sub></li> <li>11. NaH</li> <li>12. Ga<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>13. PuO<sub>3</sub></li> <li>14. OCl<sub>2</sub></li> </ol> | <ol style="list-style-type: none"> <li>15. CH<sub>4</sub></li> <li>16. Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>17. U<sub>2</sub>O<sub>3</sub></li> <li>18. SnH<sub>2</sub></li> <li>19. PbO<sub>2</sub></li> <li>20. CoO</li> </ol> |
|---|---|--|

