

# Boletín Formulación Sales y Oxosales I

|               |          |          |                    |                        |                        |                        |                            |                        |              |              |              |              |                    |                    |                        |                              |         |
|---------------|----------|----------|--------------------|------------------------|------------------------|------------------------|----------------------------|------------------------|--------------|--------------|--------------|--------------|--------------------|--------------------|------------------------|------------------------------|---------|
| H<br>+1<br>-1 |          |          |                    |                        |                        |                        |                            |                        |              |              |              |              |                    |                    |                        |                              | He<br>0 |
| Li<br>+1      | Be<br>+2 |          |                    |                        |                        |                        |                            |                        |              |              |              | B<br>+3      | C<br>+4            | N<br>-3<br>+3, +5  | O<br>-2                | F<br>-1                      | Ne<br>0 |
| Na<br>+1      | Mg<br>+2 |          |                    |                        |                        |                        |                            |                        |              |              |              | Al<br>+3     | Si<br>+4           | P<br>-3<br>+3, +5  | S<br>-2<br>+2, +4, +6  | Cl<br>-1<br>+1, +3<br>+5, +7 | Ar<br>0 |
| K<br>+1       | Ca<br>+2 | Sc<br>+3 | Ti<br>+2, +3<br>+4 | V<br>+2, +3<br>+4, +5  | Cr<br>+2, +3<br>+4, +6 | Mn<br>+2, +3<br>+4, +7 | Fe<br>+2, +3               | Co<br>+2, +3           | Ni<br>+2, +3 | Cu<br>+1, +2 | Zn<br>+2     | Ga<br>+3     | Ge<br>-4<br>+2, +4 | As<br>-3<br>+3, +5 | Se<br>-2<br>+2, +4, +6 | Br<br>-1<br>+1, +3<br>+5, +7 | Kr<br>0 |
| Rb<br>+1      | Sr<br>+2 | Y<br>+3  | Zr<br>+2, +3<br>+4 | Nb<br>+3, +4<br>+5     | Mo<br>+2, +3<br>+4, +6 | Tc<br>+4, +6<br>+7     | Ru<br>+2, +3<br>+4, +7, +8 | Rh<br>+2, +3<br>+4, +6 | Pd<br>+2, +4 | Ag<br>+1     | Cd<br>+2     | In<br>+3     | Sn<br>+2, +4       | Sb<br>-3<br>+3, +5 | Te<br>-2<br>+4, +6     | I<br>-1<br>+1, +3<br>+5, +7  | Xe<br>0 |
| Cs<br>+1      | Ba<br>+2 | La<br>+3 | Hf<br>+3, +4       | Ta<br>+2, +3<br>+4, +5 | W<br>+2, +3<br>+4, +6  | Re<br>+4, +5<br>+6, +7 | Os<br>+2, +3<br>+4, +7, +8 | Ir<br>+3, +4           | Pt<br>+2, +4 | Au<br>+1, +3 | Hg<br>+1, +2 | Tl<br>+1, +3 | Pb<br>+2, +4       | Bi<br>+3, +5       | Po<br>+2, +4           | At<br>-1<br>+1, +3<br>+5, +7 | Rn<br>0 |
| Fr<br>+1      | Ra<br>+2 | Ac<br>+3 | Rf<br>+4           |                        |                        |                        |                            |                        |              |              |              |              |                    |                    |                        |                              |         |
|               |          |          | Ce<br>+3, +4       | Pr<br>+3               | Nd<br>+3               | Pm<br>+3               | Sm<br>+2, +3               | Eu<br>+2, +3           | Gd<br>+3     | Tb<br>+3     | Dy<br>+3     | Ho<br>+3     | Er<br>+3           | Tm<br>+3           | Yb<br>+2, +3           | Lu<br>+3                     |         |
|               |          |          | Th<br>+4           | Pa<br>+4, +5           | U<br>+3, +4<br>+5, +6  | Np<br>+3, +4<br>+5, +6 | Pu<br>+3, +4<br>+5, +6     | Am<br>+3, +4<br>+5, +6 | Cm<br>+3     | Bk<br>+3, +4 | Cf<br>+3     | Es<br>+3     | Fm<br>+3           | Md<br>+2, +3       | No<br>+2, +3           | Lr<br>+3                     |         |

## Formula los siguientes compuestos:

- |  |   |
|--|---|
| 1. carbonato de litio                    | 11. borato magnesico                      |
| 2. tris(tetraoxidoselenato) de dicobalto | 12. bis(tetraoxidofosfato) de trihierro   |
| 3. sulfito cálcico                       | 13. clorato de magnesio                   |
| 4. trioxidobromato de sodio              | 14. perchromato potásico                  |
| 5. heptaoxidodicromato de níquel         | 15. tetraoxidomanganato de potasio        |
| 6. tris(dioxidonitrato) de aluminio      | 16. tris(trioxidobromato) de hierro.      |
| 7. hipoclorito sódico                    | 17. dioxidonitrato de plata.              |
| 8. triselenuro de cobalto                | 18. tris(tetraoxidosulfato) de dialumnio. |
| 9. telurio de cadmio                     | 19. bromato aluminico                     |
| 10. bis(trioxidonitrato) de cinc         | 20. tribromuro de níquel                  |

## Nombra los siguientes compuestos:

- |   |  |  |
|---|--|--|
| 1. NaBrO <sub>3</sub> (tradicional)               | 7. CoS (nº de carga.)                              | 13. LiNO <sub>3</sub> (tradicional)                  |
| 2. Ni(PO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> (multiplic.) | 8. K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> (multiplic.)     | 14. K <sub>2</sub> MnO <sub>4</sub> (multiplic)      |
| 3. Li <sub>2</sub> S                              | 9. Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> (multiplic.)    | 15. KIO <sub>4</sub> (tradicional)                   |
| 4. CaSO <sub>3</sub> (multiplic.)                 | 10. In(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> (multiplic.) | 16. NiCl <sub>3</sub>                                |
| 5. NaClO <sub>4</sub> (tradicional)               | 11. Na <sub>2</sub> SeO <sub>3</sub> (multiplic..) | 17. Cd(AsO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>               |
| 6. CrCl <sub>4</sub>                              | 12. K <sub>2</sub> Se                              | 18. Cr <sub>2</sub> (TeO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> |

