

Boletín Formulación

Óxidos

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---------------|----------|----------|-------------------|----------------------|----------------------|----------------------|-------------------------|----------------------|----------------------|-------------|-------------|-------------|-------------------|------------------------------------|----------------------|----------------------------|----------|
| 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. pentóxido de difósforo 2. óxido de hierro (II) 3. óxido de dilitio 4. dicloruro de trióxigeno 5. óxido de bario. 6. óxido de estroncio(2+). 7. óxido de hierro(II) 8. dióxido de plomo 9. dibromuro de heptaoxígeno 10. trióxido de dialuminio | <ol style="list-style-type: none"> 11. trióxido de renio 12. óxido de estaño(2+) 13. difluoruro de oxígeno 14. monóxido de dimercurio 15. óxido de vanadio(V) 16. monóxido de platino 17. pentaóxido de dinitrógeno 18. óxido de manganeso(IV) 19. óxido de platino(IV) 20. dibromuro de pentaoxígeno. |
|--|--|

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|--|--|--|
| <ol style="list-style-type: none"> 1. Na₂O 2. Co₂O₃ 3. O₅Br₂ 4. As₂O₅ 5. K₂O 6. OF₂ 7. O₂Cl | <ol style="list-style-type: none"> 8. SO₃ 9. Al₂O₃ 10. CuO 11. SiO₂ 12. Li₂O 13. O₃Cl₂ 14. Sc₂O₃ | <ol style="list-style-type: none"> 15. O₅I₂ 16. Fe₂O₃ 17. Au₂O₃ 18. O₇Br₂ 19. CO₂ 20. CoO |
|--|--|--|