

Boletín Formulación Óxidos

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:

- | | |
|------------------------------|--------------------------------|
| 1. pentóxido de difósforo | 11. trióxido de renio |
| 2. óxido de hierro (II) | 12. óxido de estaño(2+) |
| 3. óxido de dilitio | 13. difluoruro de oxígeno |
| 4. dicloruro de trióxigeno | 14. monóxido de dimercurio |
| 5. óxido de bario. | 15. óxido de vanadio(V) |
| 6. óxido de estroncio(2+). | 16. monóxido de platino |
| 7. óxido de hierro(II) | 17. pentaóxido de dinitrógeno |
| 8. dióxido de plomo | 18. óxido de manganeso(IV) |
| 9. dibromuro de heptaoxígeno | 19. óxido de platino(IV) |
| 10. trióxido de dialuminio | 20. dibromuro de pentaoxígeno. |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|-----------------------------------|------------------------------------|------------------------------------|
| 1. Na ₂ O | 8. SO ₃ | 15. O ₅ I ₂ |
| 2. Co ₂ O ₃ | 9. Al ₂ O ₃ | 16. Fe ₂ O ₃ |
| 3. O ₅ Br ₂ | 10. CuO | 17. Au ₂ O ₃ |
| 4. As ₂ O ₅ | 11. SiO ₂ | 18. O ₇ Br ₂ |
| 5. K ₂ O | 12. Li ₂ O | 19. CO ₂ |
| 6. OF ₂ | 13. O ₃ Cl ₂ | 20. CoO |
| 7. O ₂ Cl | 14. Sc ₂ O ₃ | |