

# 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:

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
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:

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