

Boletín Formulación Óxidos No Metálicos

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.
2. óxido de azufre (II).
3. trióxido de selenio.
4. dicloruro de trioxígeno.
5. óxido de telurio (VI).
6. diyoduro de pentaoxígeno.
7. óxido de boro.
8. dióxido de azufre.
9. dibromuro de heptaoxígeno
10. trióxido de difósforo
11. dicloruro de oxígeno
12. óxido de Arsenio (III)
13. difluoruro de oxígeno
14. dióxido de carbono.
15. óxido de antimonio (V)
16. dibromuro de heptaoxígeno.
17. pentaóxido de dinitrógeno
18. óxido de azufre (IV)
19. óxido de azufre (VI)
20. dibromuro de pentaoxígeno.

Nombra los siguientes compuestos:

1. SO₂
2. O₃Cl₂
3. O₅Br₂
4. As₂O₅
5. P₂O₅
6. OF₂
7. O₂Cl
8. SO₃
9. B₂O₃
10. TeO
11. SeO₂
12. N₂O₃
13. O₃Br₂
14. Sb₂O₃
15. O₅I₂
16. P₂O₃
17. OBr₂
18. O₇Br₂
19. CO₂
20. SO