

Boletín Formulación

Óxidos, peróxidos e hidruros.

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. hidruro de paladio (IV). | 11. peróxido de potasio. |
| 2. trióxido de hafnio. | 12. diyoduro de pentaoxígeno. |
| 3. telurio de hidrógeno | 13. amoníaco. |
| 4. peróxido de sodio. | 14. peróxido de hidrógeno. |
| 5. metano. | 15. trióxido de ditalio. |
| 6. hidruro de cromo (VI). | 16. óxido de bismuto (V). |
| 7. dióxido de polonio. | 17. dicloruro detrioxígeno |
| 8. peróxido de cobre (II). | 18. óxido de platino (II). |
| 9. ácido sulfhídrico. | 19. trióxido de indio. |
| 10. óxido de azufre (II). | 20. ácido clorhídrico. |

Nombra los siguientes compuestos:

- | | | |
|-------------------|--------------|--------------|
| 1. Rb_2O_2 | 8. Hg_2O_2 | 15. CH_4 |
| 2. $H_2Se_{(ac)}$ | 9. MgH_2 | 16. Y_2O_3 |
| 3. SO_2 | 10. OF_2 | 17. U_2O_3 |
| 4. Cr_2O_3 | 11. NaH | 18. SnH_2 |
| 5. HBr | 12. CdO | 19. PdO_2 |
| 6. $HCl_{(aq)}$ | 13. OsO_3 | 20. NiO |
| 7. NH_3 | 14. OCl_2 | |