

## Boletín Formulación - Binarios e hidróxidos II

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. trióxido de europio
2. óxido de circonio (III)
3. hidruro de plomo(IV)
4. hidróxido de paladio (II)
5. peróxido de bario.
6. dihidróxido de cobalto.
7. sulfuro de cadmio.
8. triseleniuro de dinitrógeno.
9. diyoduro de trióxigeno
10. heptahidróxido de osmio
11. tetrahidróxido de hafnio
12. ácido telurhídrico
13. dióxido de triniquel
14. amoníaco
15. monóxido de hierro.
16. trióxido de dinitrógeno
17. trisulfuro de cobalto
18. peróxido de cromo (VI)
19. trifluoruro de iridio.
20. peróxido de cobre (II).

### Nombra los siguientes compuestos:

1.  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
2.  $\text{H}_2\text{S}_{6(\text{ac})}$
3.  $\text{O}_7\text{Br}_2$
4.  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
5. HI
6.  $\text{HCl}_{(\text{aq})}$
7.  $\text{CH}_4$
8. KOH
9.  $\text{OF}_2$
10.  $\text{PdH}_2$
11.  $\text{Ni}(\text{OH})_3$
12.  $\text{Cu}_2\text{O}_2$
13.  $\text{H}_2\text{O}_2$
14.  $\text{Rb}_2\text{O}$
15.  $\text{O}_3\text{Cl}_2$
16.  $\text{CO}_2$
17.  $\text{Mn}(\text{OH})_7$
18.  $\text{IrO}_2$
19.  $\text{Sn}(\text{OH})_2$
20.  $\text{Pd}(\text{OH})_4$
21.  $\text{CoO}$