

**1. Formula los siguientes compuestos inorgánicos:**

- 1) Hidróxido de hierro (II).
- 2) Seleniuro de mercurio (II).
- 3) Carbonato de estroncio.
- 4) Ión fluoruro.
- 5) Hidrogenomanganato de magnesio.
- 6) Hidruro de estaño (IV).
- 7) Ioduro de cobalto (II).
- 8) Amoníaco.
- 9) Hidrogenosulfato de cobalto (II).
- 10) Óxido de cloro (III).
- 11) Ión trihidrogenodiantimonato.
- 12) Ácido mangánico.
- 13) Peróxido de estroncio.
- 14) Trióxido de dihierro.
- 15) Dihidrogenoarseniato de cobre (II).
- 16) Hidróxido de platino (II).
- 17) Ácido metafosfórico.
- 18) Óxido de radio.
- 19) Ácido metaantimonioso.
- 20) Cloruro de amonio.
- 21) Estibina.
- 22) Monóxido de carbono.
- 23) Ácido crómico.
- 24) Sulfuro de titanio (IV).
- 25) Nitrato de sodio.
- 26) Hidróxido de rubidio.
- 27) Nitrito de estaño (IV).
- 28) Hidrogenotelurito de calcio.
- 29) Sulfato de calcio.
- 30) Ión fósforo.
- 31) Ácido selenioso.
- 32) Hidruro de bario.
- 33) Tribromuro de oro.
- 34) Hidróxido de mercurio (I).
- 35) Ácido hipocloroso.
- 36) Hidrogenoarseniato de cobre (II).
- 37) Ácido fluorhídrico.
- 38) Tetraóxido de dinitrógeno.
- 39) Tricloruro de níquel.
- 40) Hidruro de rubidio.
- 41) Ión manganato.
- 42) Silicato de cesio.
- 43) Yoduro de hidrógeno.
- 44) Trióxido de uranio.
- 45) Ácido sulfuroso.
- 46) Tricloruro de oro.
- 47) Peróxido de rubidio.
- 48) Hidrogenoantimoniato de cesio.
- 49) Ácido nítrico.
- 50) Piroarseniato de cobalto (III).
- 51) Ácido fosforoso.
- 52) Sulfuro de hidrógeno.
- 53) Seleniuro de amonio.
- 54) Óxido de mercurio (II).
- 55) Permanganato de oro (I).
- 56) Dihidrogenopirofosfato de estroncio.
- 57) Bromuro de magnesio.
- 58) Ión magnesio.
- 59) Ácido metaantimónico.
- 60) Óxido de boro.
- 61) Hidróxido de cromo (II).
- 62) Hidrogenoseleniato de aluminio.
- 63) Óxido de titanio (IV).
- 64) Ión hidrogenodifosfato.
- 65) Óxido de silicio.
- 66) Sulfuro de plomo (II).
- 67) Tetrafluoruro de telurio.
- 68) Óxido de cobalto (III).
- 69) Hidrogenoselenito de aluminio.
- 70) Peróxido de hidrógeno.
- 71) Sulfuro de plata.
- 72) Heptafluoruro de yodo.
- 73) Hidruro de oro (III).
- 74) Ión mercurio (I).
- 75) Peryodato de hierro (III).
- 76) Hidróxido de oro (I).
- 77) Ácido piroarsenioso.
- 78) Ortoantimoniato de cobalto (III).
- 79) Ácido pirosilícico.
- 80) Sulfuro de amonio.
- 81) Hidruro de magnesio.
- 82) Hidrogenofosfato de níquel (III).
- 83) Óxido de plata.
- 84) Ácido carbónico.
- 85) Hidróxido de aluminio.
- 86) Ión carbonato.
- 87) Metaborato de magnesio.
- 88) Ácido bromico.
- 89) Hidrogenoantimoniato de bario.
- 90) Heptaóxido de diyodo.
- 91) Hidruro de cobre (II).
- 92) Peróxido de magnesio.
- 93) Hidruro de cadmio.
- 94) Ácido metabórico.
- 95) Hidróxido de magnesio.
- 96) Seleniuro de estaño (IV).
- 97) Bromuro de platino (II).
- 98) Silano.
- 99) Ácido peryódico.
- 100) Trihidrogenopiroborato de oro (III).



1. Nombra los siguientes compuestos inorgánicos (una sola nomenclatura):

- | | | | |
|---------------------------------|---------------------------------|---|---------------------------------------|
| 1) LiHTeO_4 | 26) H_2CO_3 | 51) H_2Se | 76) H_2SiO_3 |
| 2) HClO_3 | 27) CaO_2 | 52) SnO_2 | 77) Ca^{+2} |
| 3) $(\text{H}_2\text{AsO}_4)^-$ | 28) $\text{Sn}(\text{OH})_4$ | 53) NH_4F | 78) CO_2 |
| 4) Mn_2O_3 | 29) BeH_2 | 54) HPO_2 | 79) HBr |
| 5) ZnH_2 | 30) ZnO | 55) $\text{Ni}_2\text{Sb}_2\text{O}_5$ | 80) CsOH |
| 6) $\text{Co}(\text{OH})_3$ | 31) AuH | 56) AuBr | 81) Li_2O |
| 7) Ag_2MnO_4 | 32) H_2SO_4 | 57) Au_2O | 82) RbH_2PO_4 |
| 8) HBrO_2 | 33) $\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$ | 58) $(\text{H}_2\text{SiO}_4)^{-2}$ | 83) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ |
| 9) H_2O_2 | 34) N^{-3} | 59) $\text{Cu}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$ | 84) B_2S_3 |
| 10) V_2S_3 | 35) FeI_3 | 60) Au_2CO_3 | 85) Cl^- |
| 11) RaSiO_3 | 36) CuO | 61) NaCl | 86) PtH_2 |
| 12) NH_4I | 37) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ | 62) Cs_2O_2 | 87) SrBr_2 |
| 13) HIO | 38) H_2TeO_3 | 63) $\text{Hg}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ | 88) SO_2 |
| 14) AsH_3 | 39) LiH | 64) $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_7$ | 89) $(\text{BrO}_4)^-$ |
| 15) $\text{Au}(\text{HCO}_3)_3$ | 40) UO_2 | 65) KOH | 90) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$ |
| 16) AlCl_3 | 41) Cs_2S | 66) $\text{Be}(\text{IO}_3)_2$ | 91) SnI_2 |
| 17) Sb_2O_5 | 42) Zn^{+2} | 67) VH_5 | 92) PbS_2 |
| 18) Hg_2Se | 43) H_3SbO_3 | 68) Na^+ | 93) NH_4Br |
| 19) ICl_3 | 44) RaHAsO_4 | 69) HAsO_2 | 94) $\text{Mn}(\text{OH})_4$ |
| 20) Br_2O_5 | 45) Li_3BO_3 | 70) $\text{Pb}(\text{OH})_2$ | 95) $\text{Ca}_3(\text{PO}_3)_2$ |
| 21) CoH_3 | 46) V_2O_3 | 71) CoCl_3 | 96) BaO_2 |
| 22) $(\text{HSO}_4)^-$ | 47) $\text{Pt}(\text{OH})_4$ | 72) $\text{Al}(\text{HSeO}_3)_3$ | 97) $\text{Pt}(\text{HMnO}_4)_3$ |
| 23) HNO_3 | 48) H_3PO_4 | 73) H_3BO_3 | 98) HgH_2 |
| 24) $\text{Ni}(\text{OH})_3$ | 49) $\text{Cr}(\text{HCO}_3)_2$ | 74) Ni_2O_3 | 99) HMnO_4 |
| 25) PtSO_4 | 50) BH_3 | 75) KH | 100) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ |

Solución del ejercicio 1

- 1) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- 2) HgSe
- 3) SrCO_3
- 4) F^-
- 5) $\text{Mg}(\text{HMnO}_4)_2$
- 6) SnH_4
- 7) CoI_2
- 8) NH_3
- 9) $\text{Co}(\text{HSO}_4)_2$
- 10) Cl_2O_3
- 11) $(\text{H}_3\text{Sb}_2\text{O}_7)^-$
- 12) H_2MnO_4
- 13) SrO_2
- 14) Fe_2O_3
- 15) $\text{Cu}(\text{H}_2\text{AsO}_4)_2$
- 16) $\text{Pt}(\text{OH})_2$
- 17) HPO_3
- 18) RaO
- 19) HSbO_2
- 20) NH_4Cl
- 21) SbH_3
- 22) CO
- 23) H_2CrO_4
- 24) TiS_2
- 25) NaNO_3
- 26) RbOH
- 27) $\text{Sn}(\text{NO}_2)_4$
- 28) $\text{Ca}(\text{HTeO}_3)_2$
- 29) CaSO_4
- 30) P^{-3}
- 31) H_2SeO_3
- 32) BaH_2
- 33) AuBr_3
- 34) HgOH
- 35) HClO
- 36) CuHAsO_4
- 37) HF
- 38) N_2O_4
- 39) NiCl_3
- 40) RbH
- 41) $(\text{MnO}_4)^{-2}$
- 42) Cs_4SiO_4
- 43) HI
- 44) UO_3
- 45) H_2SO_3
- 46) AuCl_3
- 47) Rb_2O_2
- 48) Cs_2HSbO_4
- 49) HNO_2
- 50) $\text{Co}_4(\text{As}_2\text{O}_7)_3$
- 51) H_3PO_3
- 52) H_2S
- 53) $(\text{NH}_4)_2\text{Se}$
- 54) HgO
- 55) AuMnO_4
- 56) $\text{SrH}_2\text{P}_2\text{O}_7$
- 57) MgBr_2
- 58) Mg^{+2}
- 59) HSbO_3
- 60) B_2O_3
- 61) $\text{Cr}(\text{OH})_2$
- 62) $\text{Al}(\text{HSeO}_4)_3$
- 63) TiO_2
- 64) $(\text{HP}_2\text{O}_7)^{-3}$
- 65) SiO_2
- 66) PbS
- 67) TeF_4
- 68) Co_2O_3
- 69) $\text{Al}(\text{HSeO}_3)_3$
- 70) H_2O_2
- 71) Ag_2S
- 72) IF_7
- 73) AuH_3
- 74) Hg^+
- 75) $\text{Fe}(\text{IO}_4)_3$
- 76) AuOH
- 77) $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$
- 78) CoSbO_4
- 79) $\text{H}_6\text{Si}_2\text{O}_7$
- 80) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- 81) MgH_2
- 82) $\text{Ni}_2(\text{HPO}_4)_3$
- 83) Ag_2O
- 84) H_2CO_3
- 85) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 86) $(\text{HCO}_3)^-$
- 87) $\text{Mg}(\text{BO}_2)_2$
- 88) HBrO_3
- 89) BaHSbO_4
- 90) I_2O_7
- 91) CuH_2
- 92) MgO_2
- 93) CdH_2
- 94) HBO_2
- 95) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 96) SnSe_2
- 97) PtBr_2
- 98) SiH_4
- 99) HIO_4
- 100) $\text{Au}(\text{H}_3\text{B}_2\text{O}_5)_3$

**Solución del ejercicio 2**

- 1) Hidrogenotelurato de litio.
- 2) Ácido clórico.
- 3) Ión dihidrogenoarseniato.
- 4) Trióxido de dimanganeso.
- 5) Hidruro de zinc.
- 6) Hidróxido de cobalto (III).
- 7) Manganato de plata.
- 8) Ácido bromoso.
- 9) Peróxido de hidrógeno.
- 10) Sulfuro de vanadio (III).
- 11) Metasilicato de radio.
- 12) Yoduro de amonio.
- 13) Ácido hipoyodoso.
- 14) Arsina.
- 15) Hidrogenocarbonato de oro (III).
- 16) Tricloruro de aluminio.
- 17) Óxido de antimonio (V).
- 18) Seleniuro de cobre (I).
- 19) Tricloruro de yodo.
- 20) Óxido de bromo (V).
- 21) Hidruro de cobalto (III).
- 22) Ión hidrogenosulfato.
- 23) Ácido nítrico.
- 24) Hidróxido de níquel (III).
- 25) Sulfato de platino (II).
- 26) Ácido carbónico.
- 27) Peróxido de calcio.
- 28) Hidróxido de estaño (IV).
- 29) Hidruro de berilio.
- 30) Óxido de zinc.
- 31) Hidruro de oro (I).
- 32) Ácido sulfúrico.
- 33) Nitrato de estaño (IV).
- 34) Ión nitruro.
- 35) Ioduro de hierro (III).
- 36) Monóxido de cobre.
- 37) Hidróxido de zinc.
- 38) Ácido teluroso.
- 39) Hidruro de litio.
- 40) Dióxido de uranio.
- 41) Sulfuro de dicesio.
- 42) Ión zinc.
- 43) Ácido antimonioso.
- 44) Hidrogenoarseniato de radio.
- 45) Borato de litio.
- 46) Óxido de vanadio (III).
- 47) Hidróxido de platino (IV).
- 48) Ácido fosfórico.
- 49) Hidrogenocarbonato de cromo (II).
- 50) Borano.
- 51) Seleniuro de hidrógeno.
- 52) Dióxido de estaño.
- 53) Fluoruro de amonio.
- 54) Ácido metafosforoso.
- 55) Piroantimonito de níquel (II).
- 56) Monobromuro de oro.
- 57) Monóxido de dioro.
- 58) Ión dihidrógenosilicato.
- 59) Dihidrogenoarseniato de cobre (II).
- 60) Carbonato de oro (I).
- 61) Cloruro de sodio.
- 62) Peróxido de cesio.
- 63) Dihidrogenofosfato de mercurio (II).
- 64) Ácido piroantimónico.
- 65) Hidróxido de potasio.
- 66) Yodato de berilio.
- 67) Hidruro de vanadio (V).
- 68) Ión sodio.
- 69) Ácido metaarsenioso.
- 70) Hidróxido de plomo (II).
- 71) Tricloruro de cobalto.
- 72) Hidrogenoselenito de aluminio.
- 73) Ácido bórico.
- 74) Óxido de níquel (III).
- 75) Hidruro de potasio.
- 76) Ácido metasilícico.
- 77) Ión calcio.
- 78) Dióxido de carbono.
- 79) Ácido bromhídrico.
- 80) Hidróxido de cesio.
- 81) Óxido de litio.
- 82) Dihidrogenofosfato de rubidio.
- 83) Ácido dicrómico.
- 84) Trisulfuro de diboro.
- 85) Ión cloruro.
- 86) Hidruro de platino (II).
- 87) Bromuro de estroncio.
- 88) Dióxido de azufre.
- 89) Ión perbromato.
- 90) Hidrogenosulfato de hierro (III).
- 91) Ioduro de estaño (II).
- 92) Sulfuro de plomo (IV).
- 93) Bromuro de amonio.
- 94) Hidróxido de manganeso (IV).
- 95) Fosfito de calcio.
- 96) Peróxido de bario.
- 97) Hidrogenomanganato de platino (IV).
- 98) Hidruro de mercurio (II).
- 99) Ácido permangánico.
- 100) Nitrato de zinc.

