

Ejercicios de formulación inorgánica

Formula los siguientes compuestos

- 1) Ácido sulfhídrico
- 2) Arsina
- 3) Ácido peryódico
- 4) Óxido de cobalto(III)
- 5) Ácido yodhídrico
- 6) Yodato de mercurio(II)
- 7) Pentaóxido de dinitrógeno
- 8) Ácido clórico
- 9) Hidruro de calcio
- 10) Trióxido de azufre
- 11) Hidróxido de plomo(II)
- 12) Clorito de calcio
- 13) Hidrogenofosfato de bario
- 14) Hexafluoruro de azufre
- 15) Óxido de molibdeno(VI)
- 16) Ácido teluroso
- 17) Bromuro de hidrógeno
- 18) Cloruro de hierro(II)
- 19) Hipoclorito de sodio
- 20) Metano
- 21) Óxido de oro(III)
- 22) Ácido hipoyodoso
- 23) Ozono
- 24) Hidruro de magnesio
- 25) Pentayoduro de arsénico
- 26) Permanganato de potasio
- 27) Hidrogenosulfito de calcio
- 28) Sulfuro de manganeso(II)
- 29) Cloruro de plomo(IV)
- 30) Heptaóxido de dicloro
- 31) Ácido cloroso
- 32) Dicromato de amonio
- 33) Ácido fluorhídrico
- 34) Hidróxido de calcio
- 35) Bromuro de plata
- 36) Hidrogenocarbonato de sodio
- 37) Hidruro de potasio
- 38) Óxido de plomo(II)
- 39) Nitrato de hierro(II)
- 40) Ácido nitroso
- 41) Sulfuro de zinc
- 42) Monóxido de nitrógeno
- 43) Hidrogenocarbonato de litio
- 44) Óxido de estaño(IV)
- 45) Fosfina

Cajón de Ciencias

Nombra los siguientes compuestos:

- 1) BeH_2
- 2) CuHAsO_4
- 3) NH_3
- 4) $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$
- 5) SbH_3
- 6) PbSO_3
- 7) H_2SO_4
- 8) SnO
- 9) HClO_4
- 10) H_2MnO_4
- 11) H_3AsO_3
- 12) CO_2
- 13) PbO_2
- 14) CuCO_3
- 15) BrF_3
- 16) HNO_3
- 17) NO_2
- 18) Si_3N_4
- 19) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 20) Ti_2O_3
- 21) HCl
- 22) H_2Te
- 23) MnO_2
- 24) FeCl_3
- 25) HClO
- 26) CdSO_3
- 27) I_2
- 28) HMnO_4
- 29) N_2O_4
- 30) BrF_5
- 31) NaHCO_3
- 32) KH
- 33) PbO
- 34) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 35) HNO_2
- 36) ZnS
- 37) NO
- 38) LiHCO_3
- 39) SnO_2
- 40) PH_3

Cajón de Ciencias

Soluciones

Formula los siguientes compuestos

- 1) Ácido sulfhídrico - H_2S
- 2) Arsina - AsH_3
- 3) Ácido peryódico - HIO_4
- 4) Óxido de cobalto(III) - Co_2O_3
- 5) Ácido yodhídrico - HI
- 6) Yodato de mercurio(II) - $\text{Hg}(\text{IO}_3)_2$
- 7) Pentaóxido de dinitrógeno - N_2O_5
- 8) Ácido clórico - HClO_3
- 9) Hidruro de calcio - CaH_2
- 10) Trióxido de azufre - SO_3
- 11) Hidróxido de plomo(II) - $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- 12) Clorito de calcio - $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
- 13) Hidrogenofosfato de bario - BaHPO_4
- 14) Hexafluoruro de azufre - SF_6
- 15) Óxido de molibdeno(VI) - MoO_3
- 16) Ácido teluroso - H_2TeO_3
- 17) Bromuro de hidrógeno - HBr
- 18) Cloruro de hierro(II) - FeCl_2
- 19) Hipoclorito de sodio - NaClO
- 20) Metano - CH_4
- 21) Óxido de oro(III) - Au_2O_3
- 22) Ácido hipoyodoso - HIO
- 23) Ozono - O_3
- 24) Hidruro de magnesio - MgH_2
- 25) Pentayoduro de arsénico - AsI_5
- 26) Permanganato de potasio - KMnO_4
- 27) Hidrogenosulfito de calcio - $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$
- 28) Sulfuro de manganeso(II) - MnS
- 29) Cloruro de plomo(IV) - PbCl_4
- 30) Heptaóxido de dicloro - Cl_2O_7
- 31) Ácido cloroso - HClO_2
- 32) Ácido pirofosfórico - $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- 33) Ácido fluorhídrico - HF
- 34) Hidróxido de calcio - $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 35) Bromuro de plata - AgBr
- 36) Hidrogenocarbonato de sodio - NaHCO_3
- 37) Hidruro de potasio - KH
- 38) Óxido de plomo(II) - PbO
- 39) Nitrato de hierro(II) - Fe_3N_2
- 40) Ácido nitroso - HNO_2
- 41) Sulfuro de zinc - ZnS
- 42) Monóxido de nitrógeno - NO
- 43) Hidrogenocarbonato de litio - LiHCO_3

Cajón de Ciencias

- 44) Óxido de estaño(IV) - SnO_2
- 45) Fosfina - PH_3

Nombra los siguientes compuestos: todos los compuestos binarios están nombrados según la nomenclatura sistemática primero y la de stock después, salvo en el caso de los compuestos que tienen un nombre propio especial.

- 1) BeH_2 – Dihidruro de berilio / Hidruro de berilio
- 2) CuHAsO_4 – Hidrógenoarseniato de cobre (II)
- 3) NH_3 - Amoniaco
- 4) $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$ – Fosfato de níquel (II)
- 5) SbH_3 - Estibina
- 6) PbSO_3 – Sulfito de plomo (II)
- 7) H_2SO_4 – Ácido sulfúrico
- 8) SnO – Óxido de estaño / Óxido de estaño (II)
- 9) HClO_4 – Ácido perclórico
- 10) H_2MnO_4 – Ácido mangánico
- 11) H_3AsO_3 – Ácido ortoarsénico
- 12) CO_2 – Dióxido de carbono / Óxido de carbono
- 13) PbO_2 – Dióxido de plomo / Óxido de plomo (IV)
- 14) CuCO_3 – Carbonato de cobre (II)
- 15) BrF_3 – Trifluoruro de bromo / Fluoruro de bromo (III)
- 16) HNO_3 – Ácido nítrico
- 17) NO_2 – Dióxido de nitrógeno / Óxido de nitrógeno (IV)
- 18) Si_3N_4 – Tetranitruro de silicio / Nitruro de silicio
- 19) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$ – Hidrógenocarbonato de calcio
- 20) Ti_2O_3 – Trióxido de dititanio / Óxido de titanio (III)
- 21) HCl – Cloruro de hidrógeno / Cloruro de hidrógeno
- 22) H_2Te – Telururo de dihidrógeno / Telururo de hidrógeno
- 23) MnO_2 – Dióxido de manganeso / Óxido de manganeso (IV)
- 24) FeCl_3 – Tricloruro de hierro / Cloruro de hierro (III)
- 25) HClO – Ácido hipocloroso
- 26) CdSO_3 – Sulfito de cadmio (II)
- 27) I_2 - Diyodo
- 28) HMnO_4 – Ácido permangánico
- 29) N_2O_4 – Tetraóxido de dinitrógeno / Óxido de dinitrógeno (IV)
- 30) BrF_5 – Pentafluoruro de bromo / Fluoruro de bromo (V)
- 31) NaHCO_3 – Hidrógenocarbonato de sodio
- 32) KH – Hidruro de potasio / hidruro de potasio

Cajón de Ciencias

- 33) PbO – Óxido de plomo / Óxido de plomo (II)
- 34) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ – Nitrato de hierro (II)
- 35) HNO_2 – Ácido nitroso
- 36) ZnS – Sulfuro de zinc / Sulfuro de zinc
- 37) NO – Óxido de nitrógeno / Óxido de nitrógeno (II)
- 38) LiHCO_3 – Hidrógenocarbonato de litio
- 39) SnO_2 – Dióxido de estaño / Óxido de estaño (IV)
- 40) PH_3 - Fosfina