

# 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)  $\text{BeH}_2$
- 2)  $\text{CuHAsO}_4$
- 3)  $\text{NH}_3$
- 4)  $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$
- 5)  $\text{SbH}_3$
- 6)  $\text{PbSO}_3$
- 7)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 8)  $\text{SnO}$
- 9)  $\text{HClO}_4$
- 10)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$
- 11)  $\text{H}_3\text{AsO}_3$
- 12)  $\text{CO}_2$
- 13)  $\text{PbO}_2$
- 14)  $\text{CuCO}_3$
- 15)  $\text{BrF}_3$
- 16)  $\text{HNO}_3$
- 17)  $\text{NO}_2$
- 18)  $\text{Si}_3\text{N}_4$
- 19)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- 20)  $\text{Ti}_2\text{O}_3$
- 21)  $\text{HCl}$
- 22)  $\text{H}_2\text{Te}$
- 23)  $\text{MnO}_2$
- 24)  $\text{FeCl}_3$
- 25)  $\text{HClO}$
- 26)  $\text{CdSO}_3$
- 27)  $\text{I}_2$
- 28)  $\text{HMnO}_4$
- 29)  $\text{N}_2\text{O}_4$
- 30)  $\text{BrF}_5$
- 31)  $\text{NaHCO}_3$
- 32)  $\text{KH}$
- 33)  $\text{PbO}$
- 34)  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 35)  $\text{HNO}_2$
- 36)  $\text{ZnS}$
- 37)  $\text{NO}$
- 38)  $\text{LiHCO}_3$
- 39)  $\text{SnO}_2$
- 40)  $\text{PH}_3$

# Cajón de Ciencias

## Soluciones

### Formula los siguientes compuestos

- 1) Ácido sulfhídrico -  $\text{H}_2\text{S}$
- 2) Arsina -  $\text{AsH}_3$
- 3) Ácido peryódico -  $\text{HIO}_4$
- 4) Óxido de cobalto(III) -  $\text{Co}_2\text{O}_3$
- 5) Ácido yodhídrico -  $\text{HI}$
- 6) Yodato de mercurio(II) -  $\text{Hg}(\text{IO}_3)_2$
- 7) Pentaóxido de dinitrógeno -  $\text{N}_2\text{O}_5$
- 8) Ácido clórico -  $\text{HClO}_3$
- 9) Hidruro de calcio -  $\text{CaH}_2$
- 10) Trióxido de azufre -  $\text{SO}_3$
- 11) Hidróxido de plomo(II) -  $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- 12) Clorito de calcio -  $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
- 13) Hidrogenofosfato de bario -  $\text{BaHPO}_4$
- 14) Hexafluoruro de azufre -  $\text{SF}_6$
- 15) Óxido de molibdeno(VI) -  $\text{MoO}_3$
- 16) Ácido teluroso -  $\text{H}_2\text{TeO}_3$
- 17) Bromuro de hidrógeno -  $\text{HBr}$
- 18) Cloruro de hierro(II) -  $\text{FeCl}_2$
- 19) Hipoclorito de sodio -  $\text{NaClO}$
- 20) Metano -  $\text{CH}_4$
- 21) Óxido de oro(III) -  $\text{Au}_2\text{O}_3$
- 22) Ácido hipoyodoso -  $\text{HIO}$
- 23) Ozono -  $\text{O}_3$
- 24) Hidruro de magnesio -  $\text{MgH}_2$
- 25) Pentayoduro de arsénico -  $\text{AsI}_5$
- 26) Permanganato de potasio -  $\text{KMnO}_4$
- 27) Hidrogenosulfito de calcio -  $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$
- 28) Sulfuro de manganeso(II) -  $\text{MnS}$
- 29) Cloruro de plomo(IV) -  $\text{PbCl}_4$
- 30) Heptaóxido de dicloro -  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
- 31) Ácido cloroso -  $\text{HClO}_2$
- 32) Ácido pirofosfórico -  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- 33) Ácido fluorhídrico -  $\text{HF}$
- 34) Hidróxido de calcio -  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 35) Bromuro de plata -  $\text{AgBr}$
- 36) Hidrogenocarbonato de sodio -  $\text{NaHCO}_3$
- 37) Hidruro de potasio -  $\text{KH}$
- 38) Óxido de plomo(II) -  $\text{PbO}$
- 39) Nitrato de hierro(II) -  $\text{Fe}_3\text{N}_2$
- 40) Ácido nitroso -  $\text{HNO}_2$
- 41) Sulfuro de zinc -  $\text{ZnS}$
- 42) Monóxido de nitrógeno -  $\text{NO}$
- 43) Hidrogenocarbonato de litio -  $\text{LiHCO}_3$

## Cajón de Ciencias

- 44) Óxido de estaño(IV) -  $\text{SnO}_2$
- 45) Fosfina -  $\text{PH}_3$

**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)  $\text{BeH}_2$  – Dihidruro de berilio / Hidruro de berilio
- 2)  $\text{CuHAsO}_4$  – Hidrógenoarseniato de cobre (II)
- 3)  $\text{NH}_3$  - Amoniaco
- 4)  $\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$  – Fosfato de níquel (II)
- 5)  $\text{SbH}_3$  - Estibina
- 6)  $\text{PbSO}_3$  – Sulfito de plomo (II)
- 7)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  – Ácido sulfúrico
- 8)  $\text{SnO}$  – Óxido de estaño / Óxido de estaño (II)
- 9)  $\text{HClO}_4$  – Ácido perclórico
- 10)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$  – Ácido mangánico
- 11)  $\text{H}_3\text{AsO}_3$  – Ácido ortoarsénico
- 12)  $\text{CO}_2$  – Dióxido de carbono / Óxido de carbono
- 13)  $\text{PbO}_2$  – Dióxido de plomo / Óxido de plomo (IV)
- 14)  $\text{CuCO}_3$  – Carbonato de cobre (II)
- 15)  $\text{BrF}_3$  – Trifluoruro de bromo / Fluoruro de bromo (III)
- 16)  $\text{HNO}_3$  – Ácido nítrico
- 17)  $\text{NO}_2$  – Dióxido de nitrógeno / Óxido de nitrógeno (IV)
- 18)  $\text{Si}_3\text{N}_4$  – Tetranitruro de silicio / Nitruro de silicio
- 19)  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  – Hidrógenocarbonato de calcio
- 20)  $\text{Ti}_2\text{O}_3$  – Trióxido de dititanio / Óxido de titanio (III)
- 21)  $\text{HCl}$  – Cloruro de hidrógeno / Cloruro de hidrógeno
- 22)  $\text{H}_2\text{Te}$  – Telururo de dihidrógeno / Telururo de hidrógeno
- 23)  $\text{MnO}_2$  – Dióxido de manganeso / Óxido de manganeso (IV)
- 24)  $\text{FeCl}_3$  – Tricloruro de hierro / Cloruro de hierro (III)
- 25)  $\text{HClO}$  – Ácido hipocloroso
- 26)  $\text{CdSO}_3$  – Sulfito de cadmio (II)
- 27)  $\text{I}_2$  - Diyodo
- 28)  $\text{HMnO}_4$  – Ácido permangánico
- 29)  $\text{N}_2\text{O}_4$  – Tetraóxido de dinitrógeno / Óxido de dinitrógeno (IV)
- 30)  $\text{BrF}_5$  – Pentafluoruro de bromo / Fluoruro de bromo (V)
- 31)  $\text{NaHCO}_3$  – Hidrógenocarbonato de sodio
- 32)  $\text{KH}$  – Hidruro de potasio / hidruro de potasio

## Cajón de Ciencias

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