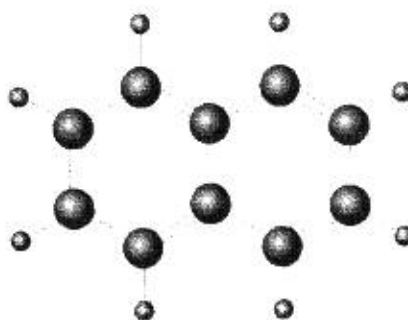


**SOLUCIONES A LOS EJERCICIOS****DEL TEMA 8**

- 0801:**
- a) cloruro cálcico
  - b) borato aluminico (ortoborato)
  - c) nitrato cuproso
  - d) amoniaco
  - e) hidróxido de plata (argéntico)
  - f) ácido fosfórico (ortofosfórico)
  - g) nitruro potásico
  - h) cloruro de carbono (tetracloruro)
  - i) anhídrido carbónico
  - j) cloruro sódico

- a)  $\text{Cd}(\text{ClO}_4)_2$
- b)  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- c)  $\text{Zn}(\text{BrO})_2$
- d)  $\text{PH}_3$
- e)  $\text{HBr}$
- f)  $\text{PbO}$
- g)  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- h)  $\text{KBr}$
- i)  $\text{N}_2\text{O}_3$
- j)  $\text{FeSO}_3$

- 0802:**
- a) ácido sulfhídrico
  - b) ácido clorhídrico
  - c) hidróxido mangánico (de manganeso III)
  - d) anhídrido sulfúrico
  - e) nitrato de plata
  - f) sulfuro de carbono
  - g) anhídrido silícico
  - h) sulfato amónico
  - i) monóxido de carbono
  - j) metasilicato ferroso

- a)  $\text{HNO}_3$
- b)  $\text{CO}_2$
- c)  $\text{CH}_4$
- d)  $\text{FeI}_3$
- e)  $\text{NaClO}$
- f)  $\text{HgBrO}_2$
- g)  $\text{MgH}_2$
- h)  $\text{Ca}_2\text{SiO}_4$
- i)  $\text{CaBr}_2$
- j)  $\text{HCl}$

- 0803:**
- a) ácido carbónico
  - b) bromuro de plata (argéntico)
  - c) ácido sulfúrico
  - d) hidróxido férrico
  - e) clorato amónico
  - f) carbonato sódico

- a)  $\text{KNO}_2$
- b)  $\text{GaAs}$
- c)  $\text{KClO}_3$
- d)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- e)  $\text{SiO}_2$
- f)  $\text{HgO}$

- g) sulfato aluminico
- h) fluoruro sódico
- i) sulfato de cinc
- j) anhídrido fosfórico

- g)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- h)  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
- i)  $\text{AgNO}_3$
- j)  $\text{H}_3\text{PO}_4$

- 0804:**
- a) ácido sulfúrico
  - b) ácido clorhídrico
  - c) ácido bórico (ortobórico)
  - d) hidróxido sódico
  - e) óxido mercurioso
  - f) anhídrido silícico
  - g) cloruro aluminico
  - h) iodato potásico
  - i) nitrito sódico
  - j) sulfato de cinc

- a)  $\text{PbO}_2$
- b)  $\text{Al}(\text{OH})_3$
- c)  $\text{HF}$
- d)  $\text{CO}_2$
- e)  $\text{SO}_3$
- f)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- g)  $\text{NaH}$
- h)  $\text{NH}_3$
- i)  $\text{Al}_4(\text{SiO}_4)_3$
- j)  $\text{AsH}_3$

- 0805:**
- a) carburo cálcico
  - b) anhídrido bórico
  - c) sulfuro ferroso
  - d) óxido férrico
  - e) hidróxido plúmbico (de plomo IV)
  - f) metano
  - g) ácido hipocloroso
  - h) hipiodito cádmico
  - i) nitrito argéntico (de plata)
  - j) ácido metabórico

- a)  $\text{Ba}(\text{BO}_2)_2$
- b)  $\text{AgNO}_3$
- c)  $\text{Sn}(\text{IO}_3)_2$
- d)  $\text{HgClO}_2$
- e)  $\text{Al}(\text{BrO}_2)_3$
- f)  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- g)  $\text{Cd}(\text{OH})_2$
- h)  $\text{HgH}$
- i)  $\text{Na}_2\text{O}$
- j)  $\text{K}_3\text{N}$

- 0806:**
- a) hipoclorito cálcico
  - b) cloruro férrico
  - c) sulfuro sódico
  - d) fosfato sódico (ortofosfato)
  - e) metaborato sódico
  - f) hidruro de litio
  - g) nitrato plumboso
  - h) ácido sulfhídrico

- a)  $\text{Li}_3\text{N}$
- b)  $\text{CCl}_4$
- c)  $\text{GaAs}$
- d)  $\text{NaBrO}$
- e)  $\text{CaClO}_2$
- f)  $\text{FeSO}_3$
- g)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- h)  $\text{CS}_2$

- i) ácido carbónico
- j) nitrito aluminico

- i)  $\text{CuSO}_4$
- j)  $\text{KOH}$

- 0807:**
- a) ácido nítrico
  - b) sulfato amónico
  - c) carbonato cálcico
  - d) anhídrido perbrómico
  - e) ácido sulfhídrico
  - f) hidróxido plumboso (de plomo II)
  - g) silano
  - h) fosfato de plata (ortofosfato argéntico)
  - i) fosfuro sódico
  - j) anhídrido iódico

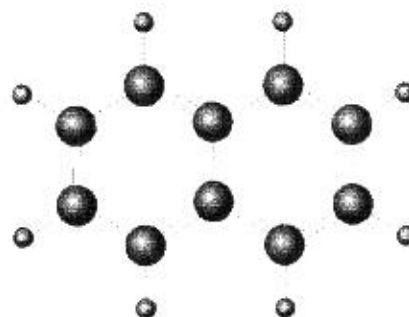
- a)  $\text{NH}_4\text{ClO}_4$
- b)  $\text{AlH}_3$
- c)  $\text{CH}_4$
- d)  $\text{MgI}_2$
- e)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- f)  $\text{H}_3\text{BO}_3$
- g)  $\text{AlBr}_3$
- h)  $\text{HI}$
- i)  $\text{Mn}(\text{IO}_2)_2$
- j)  $\text{Cu}(\text{ClO}_3)_2$

- 0808:**
- a) ácido nitroso
  - b) sulfato amónico
  - c) carbonato de bario
  - d) anhídrido perclórico
  - e) ácido sulfhídrico
  - f) hidróxido estánnico (de estaño IV)
  - g) silano
  - h) metafosfito sódico
  - i) sulfuro de plata
  - j) nitrato mercúrico

- a)  $\text{Fe}(\text{ClO})_2$
- b)  $\text{SO}_3$
- c)  $\text{CH}_4$
- d)  $\text{Mg}(\text{BrO}_3)_2$
- e)  $\text{H}_3\text{BO}_3$
- f)  $\text{Ca}_3\text{N}_2$
- g)  $\text{AlP}$
- h)  $\text{HCl}$
- i)  $\text{Ag}_2\text{CO}_3$
- j)  $\text{Mn}_2\text{O}_3$

- 0809:**
- a) nitrato de aluminio
  - b) óxido platínico
  - c) hidruro férrico
  - d) carbonato níquelico
  - e) hidróxido estannoso
  - f) anhídrido arsenioso
  - g) sulfito de estroncio
  - h) bromito amónico
  - i) fluoruro cobáltico
  - j) bromito mercurioso

- a)  $\text{AgCl}$
- b)  $\text{CdO}$
- c)  $\text{CaH}_2$
- d)  $\text{Pt}(\text{OH})_4$
- e)  $\text{CoCO}_3$
- f)  $\text{Au}(\text{BrO})_3$
- g)  $\text{CaSO}_3$
- h)  $\text{NH}_4\text{BO}_2$
- i)  $\text{CdS}$
- j)  $\text{KNO}_3$

**TEMA 8. FORMULACION INORGANICA**

- 0801: a)  $\text{Cl}_2\text{Ca}$   
 b)  $\text{Al}(\text{BO}_3)_3$   
 c)  $\text{CuNO}_3$   
 d)  $\text{NH}_3$   
 e)  $\text{Ag}(\text{OH})$   
 f)  $\text{H}_3\text{PO}_4$   
 g)  $\text{K}_3\text{N}$   
 h)  $\text{CCl}_4$   
 i)  $\text{CO}_2$   
 j)  $\text{NaCl}$

- 0802: a)  $\text{H}_2\text{S}$   
 b)  $\text{HCl}$   
 c)  $\text{Mn}(\text{OH})_3$   
 d)  $\text{SO}_3$   
 e)  $\text{AgNO}_3$   
 f)  $\text{CaS}$   
 g)  $\text{SiO}_2$   
 h)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
 i)  $\text{CO}$   
 j)  $\text{FeSiO}_3$

- 0803: a)  $\text{H}_2\text{CO}_3$   
 b)  $\text{AgBr}$   
 c)  $\text{H}_2\text{SO}_4$   
 d)  $\text{Fe}(\text{OH})_3$   
 e)  $\text{NH}_4\text{ClO}_3$   
 f)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$   
 g)  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$   
 h)  $\text{CaF}_2$

- a) perclorato cádmico  
 b) ácido sulfuroso  
 c) hipobromito de cinc  
 d) fosfina  
 e) ácido bromhídrico  
 f) óxido plumboso  
 g) hidróxido de bario  
 h) bromuro potásico  
 i) anhídrido nítrico  
 j) sulfito ferroso

- a) ácido nítrico  
 b) anhídrido carbónico  
 c) metano  
 d) ioduro férrico  
 e) hipoclorito sódico  
 f) bromito mercurioso  
 g) hidruro de magnesio  
 h) ortosilicato cálcico  
 i) bromuro cálcico  
 j) ácido clorhídrico

- a) nitrito potásico  
 b) arseniuro de galio  
 c) clorato potásico  
 d) hidróxido cálcico  
 e) anhídrido silícico  
 f) óxido mercúrico  
 g) ácido sulfúrico  
 h) fosfato amónico

- i)  $\text{ZnSO}_4$   
j)  $\text{P}_2\text{O}_5$
- 0804: a)  $\text{H}_2\text{SO}_4$ :  
b)  $\text{HCl}$ :  
c)  $\text{H}_3\text{BO}_3$ :  
d)  $\text{NaOH}$ :  
e)  $\text{Hg}_2\text{O}$ :  
f)  $\text{SiO}_2$ :  
g)  $\text{AlCl}_3$ :  
h)  $\text{KIO}_3$ :  
i)  $\text{NaNO}_2$ :  
j)  $\text{ZnSO}_4$ :
- 0805: a)  $\text{Ca}_2\text{C}$   
b)  $\text{B}_2\text{O}_3$   
c)  $\text{FeS}$ :  
d)  $\text{Fe}_7\text{O}_3$ :  
e)  $\text{Pb}(\text{OH})_4$ :  
f)  $\text{CH}_4$ :  
g)  $\text{HClO}$ :  
h)  $\text{Cd}(\text{IO})_2$ :  
i)  $\text{AgNO}_2$ :  
j)  $\text{HBO}_2$ :
- 0806: a)  $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ :  
b)  $\text{FeCl}_3$ :  
c)  $\text{Na}_2\text{S}$ :  
d)  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ :  
e)  $\text{NaBO}_2$ :  
f)  $\text{LiH}$ :  
g)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ :  
h)  $\text{H}_2\text{S}$ :  
i)  $\text{H}_2\text{CO}_3$ :  
j)  $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$ :
- 0807: Nombrar y formular, respectivamente, los siguientes compuestos químicos:
- a)  $\text{HNO}_3$   
b)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
c)  $\text{CaCO}_3$
- i) nitrato argéntico  
j) ácido fosfórico
- a) óxido plúmbico:  
b) hidróxido aluminico:  
c) ácido fluorhídrico:  
d) anhídrido carbónico:  
e) anhídrido sulfúrico:  
f) carbonato sódico:  
g) hidruro de sodio:  
h) amoniaco:  
i) ortosilicato aluminico:  
j) arsina:
- a) metaborato de bario:  
b) nitrato argéntico:  
c) iodato estannoso:  
d) clorito mercurioso:  
e) bromito aluminico:  
f) ácido fosfórico:  
g) hidróxido de cadmio:  
h) hidruro mercurioso:  
i) óxido de sodio:  
j) nitruro potásico:
- a) nitruro de litio:  
b) cloruro de carbono (IV):  
c) arseniuro de galio:  
d) hipobromito sódico:  
e) clorito cálcico:  
f) sulfito ferroso:  
g) ortofosfato cálcico:  
h) sulfuro de carbono (IV):  
i) sulfato cúprico:  
j) hidróxido potásico:
- a) perclorato amónico  
b) hidruro de aluminio  
c) metano

- d)  $\text{Br}_2\text{O}_7$
- e)  $\text{H}_2\text{S}$
- f)  $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- g)  $\text{SiH}_4$
- h)  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$
- y)  $\text{Na}_3\text{P}$
- j)  $\text{I}_2\text{O}_5$

- d) ioduro magnésico
- e) hidróxido ferroso
- f) ácido bórico(ortobórico)
- g) bromuro de aluminio
- h) ácido iodhídrico
- y) iodito manganoso
- j) clorato cúprico

0808: Nombrar y formular, respectivamente, los siguientes compuestos químicos:

- a)  $\text{HNO}_2$
- b)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
- c)  $\text{BaCO}_3$
- d)  $\text{Cl}_2\text{O}_7$
- e)  $\text{H}_2\text{S}$
- f)  $\text{Sn}(\text{OH})_4$
- g)  $\text{SiH}_4$
- h)  $\text{NaPO}_2$
- i)  $\text{Ag}_2\text{S}$
- j)  $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$

- a) hipoclorito ferroso
- b) anhídrido sulfúrico
- c) metano
- d) bromato magnésico
- e) ácido bórico
- f) nitruro cálcico
- g) fosfuro de aluminio
- h) ácido clorhídrico
- y) carbonato de plata
- j) óxido mangánico

0809: Nombrar y formular, respectivamente, los siguientes compuestos químicos:

- a)  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- b)  $\text{PbO}_2$
- c)  $\text{FeH}_3$
- d)  $\text{NiCO}_3$
- e)  $\text{Sn}(\text{OH})_2$
- f)  $\text{As}_2\text{O}_3$
- g)  $\text{SrSO}_3$
- h)  $\text{NH}_4\text{BrO}_2$
- y)  $\text{CoF}_3$
- j)  $\text{HgBrO}_2$

- a) cloruro de plata
- b) óxido cádmico
- c) hidruro cálcico
- d) hidróxido platínico
- e) carbonato cobáltico
- f) hipobromito aúrico
- g) sulfito cádmico
- h) metaborato amónico
- i) sulfuro cádmico
- j) nitrato potásico