

1) Formular las siguientes especies:

- a) dihidruro de calcio, hidruro de calcio, hidruro cálcico
- b) dióxido de disodio, peróxido de sodio, peróxido sódico
- c) dihidruro de cadmio, hidruro de cadmio, hidruro cádmico
- d) dihidróxido de hierro, hidróxido de hierro(II), hidróxido ferroso
- e) trihidróxido de aluminio, hidróxido de aluminio, hidróxido alumínico
- f) dihidróxido de plomo, hidróxido de plomo(II), hidróxido plumboso
- g) arsina
- h) monóxido de mercurio, óxido de mercurio(II), óxido mercúrico
- i) pentaóxido de dinitrógeno, óxido de nitrógeno(V), anhídrido nítrico
- j) dióxido de dihidrógeno, peróxido de hidrógeno

*Solución:* a)  $\text{CaH}_2$                       b)  $\text{Na}_2\text{O}_2$                       c)  $\text{CdH}_2$                       d)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$   
                  e)  $\text{Al}(\text{OH})_3$                       f)  $\text{Pb}(\text{OH})_2$                       g)  $\text{AsH}_3$                       h)  $\text{HgO}$   
                  i)  $\text{N}_2\text{O}_5$                               j)  $\text{H}_2\text{O}_2$

2) Formular las siguientes especies:

- a) trihidróxido de aluminio, hidróxido de aluminio, hidróxido alumínico
- b) metano
- c) trióxido de azufre, óxido de azufre(VI), anhídrido sulfúrico
- d) dióxido de bario, peróxido de bario, peróxido bórico
- e) dihidruro de berilio, hidruro de berilio
- f) trihidróxido de oro, hidróxido de oro(III), hidróxido áurico
- g) estibina
- h) monóxido de manganeso, óxido de manganeso(II), óxido manganeso
- i) trióxido de diantimonio, óxido de antimonio(III), anhídrido antimonioso
- j) dióxido de disodio, peróxido de sodio, peróxido sódico

*Solución:* a)  $\text{Al}(\text{OH})_3$                       b)  $\text{CH}_4$                               c)  $\text{SO}_3$                               d)  $\text{BaO}_2$   
                  e)  $\text{BeH}_2$                                       f)  $\text{Au}(\text{OH})_3$                       g)  $\text{SbH}_3$                               h)  $\text{MnO}$   
                  i)  $\text{Sb}_2\text{O}_3$                                       j)  $\text{Na}_2\text{O}_2$

3) Formular las siguientes especies:

- a) dióxido de estroncio, peróxido de estroncio
- b) dihidruro de bario, hidruro de bario, hidruro bórico
- c) dihidróxido de mercurio, hidróxido de mercurio(II), hidróxido mercúrico
- d) tetraóxido de dialuminio, peróxido de aluminio, peróxido alumínico
- e) trióxido de diboro, óxido de boro(III), anhídrido bórico
- f) dióxido de cesio, peróxido de cesio
- g) dihidruro de estroncio, hidruro de estroncio
- h) monohidróxido de mercurio, hidróxido de mercurio(I), hidróxido mercurioso
- i) dihidróxido de hierro, hidróxido de hierro(II), hidróxido ferroso
- j) fosfina

*Solución:* a)  $\text{SrO}_2$                       b)  $\text{BaH}_2$                       c)  $\text{Hg}(\text{OH})_2$                       d)  $\text{Al}_2\text{O}_4$   
                  e)  $\text{B}_2\text{O}_3$                       f)  $\text{Cs}_2\text{O}_2$                       g)  $\text{SrH}_2$                       h)  $\text{HgOH}$   
                  i)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$                       j)  $\text{PH}_3$

4) Formular las siguientes especies:

- a) dióxido de telurio, óxido de telurio(IV), anhídrido telurioso
- b) dióxido de dipotasio, peróxido de potasio, peróxido potásico
- c) trihidruro de aluminio, hidruro de aluminio, hidruro alumínico
- d) dihidróxido de cadmio, hidróxido de cadmio, hidróxido cádmico
- e) silano
- f) agua
- g) trióxido de diantimonio, óxido de antimonio(III), anhídrido antimonioso
- h) dióxido de hidrógeno, peróxido de hidrógeno
- i) dihidruro de estroncio, hidruro de estroncio
- j) monóxido de cadmio, óxido de cadmio, óxido cádmico

*Solución:* a)  $\text{TeO}_2$                       b)  $\text{K}_2\text{O}_2$                       c)  $\text{AlH}_3$                       d)  $\text{Cd}(\text{OH})_2$   
                  e)  $\text{SiH}_4$                       f)  $\text{H}_2\text{O}$                       g)  $\text{Sb}_2\text{O}_3$                       h)  $\text{H}_2\text{O}_2$   
                  i)  $\text{SrH}_2$                       j)  $\text{CdO}$

5) Formular las siguientes especies:

- a) dióxido de estroncio, peróxido de estroncio
- b) monohidruro de rubidio, hidruro de rubidio
- c) dihidróxido de manganeso, hidróxido de manganeso(II), hidróxido manganoso
- d) fosfina
- e) monóxido de magnesio, óxido de magnesio, óxido magnésico
- f) monohidruro de cesio, hidruro de cesio
- g) trihidróxido de aluminio, hidróxido de aluminio, hidróxido alumínico
- h) dihidruro de cadmio, hidruro de cadmio, hidruro cádmico
- i) monohidruro de plata, hidruro de plata, hidruro argéntico
- j) hidróxido de amonio, hidróxido amónico

*Solución:* a)  $\text{SrO}_2$

b)  $\text{RbH}$

c)  $\text{Mn(OH)}_2$

d)  $\text{PH}_3$

e)  $\text{MgO}$

f)  $\text{CsH}$

g)  $\text{Al(OH)}_3$

h)  $\text{CdH}_2$

i)  $\text{AgH}$

j)  $\text{NH}_4\text{OH}$