



# Anexo: Formulación

# Formulación

## ACTIVIDADES

### 1 Formula:

- |                             |                            |
|-----------------------------|----------------------------|
| a) Cloruro de bario         | e) Pentacloruro de fósforo |
| b) Tetrayoduro de estaño    | f) Sulfuro de hierro(III)  |
| c) Trifluoruro de nitrógeno | g) Bromuro de cobalto(II)  |
| d) Dicloruro de mercurio    | h) Nitruro de aluminio     |
- 
- |                    |                    |
|--------------------|--------------------|
| a) $\text{BaCl}_2$ | e) $\text{PCl}_5$  |
| b) $\text{SnCl}_4$ | f) $\text{FeS}_3$  |
| c) $\text{NF}_3$   | g) $\text{CoBr}_2$ |
| d) $\text{HgCl}_2$ | h) $\text{AlN}$    |

### 2 Nombra:

- |                    |                   |                            |                         |
|--------------------|-------------------|----------------------------|-------------------------|
| a) $\text{PbCl}_2$ | c) $\text{AlF}_3$ | e) $\text{Cr}_2\text{S}_3$ | g) $\text{SrTe}$        |
| b) $\text{CsCl}$   | d) $\text{BaI}_2$ | f) $\text{Na}_3\text{N}$   | h) $\text{K}_2\text{S}$ |

Podemos nombrarlos usando la nomenclatura de composición o la de Stock:

	Nombre de composición	Nombre de Stock
a) $\text{PbCl}_2$	Dicloruro de plomo	Cloruro de plomo(II)
b) $\text{CsCl}$	Cloruro de cesio	Cloruro de cesio
c) $\text{AlF}_3$	Trifluoruro de aluminio	Fluoruro de aluminio
d) $\text{BaI}_2$	Diyoduro de bario	Yoduro de bario
e) $\text{Cr}_2\text{S}_3$	Trisulfuro de dicromo	Sulfuro de cromo(III)
f) $\text{Na}_3\text{N}$	Nitruro de trisodio	Nitruro de sodio
g) $\text{SrTe}$	Telururo de estroncio	Telururo de estroncio
h) $\text{K}_2\text{S}$	Sulfuro de dipotasio	Sulfuro de potasio

### 3 Formula:

- |                            |                          |
|----------------------------|--------------------------|
| a) Tetrahidruro de platino | g) Trihidruro de cobalto |
| b) Hidruro de sodio        | h) Fluoruro de hidrógeno |
| c) Monohidruro de cobre    | i) Trihidruro de oro     |
| d) Hidruro de hierro(III)  | j) Hidruro de plata      |
| e) Hidruro de plomo(II)    | k) Trihidruro de boro    |
| f) Seleniuro de hidrógeno  | l) Dihidruro de hierro   |
- 
- |                   |                   |                   |                   |
|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------|
| a) $\text{PtH}_4$ | d) $\text{FeH}_3$ | g) $\text{CoH}_3$ | j) $\text{AgH}$   |
| b) $\text{NaH}$   | e) $\text{PbH}_2$ | h) $\text{HF}$    | k) $\text{BH}_3$  |
| c) $\text{CoH}$   | f) $\text{SeH}_2$ | i) $\text{AuH}_3$ | l) $\text{FeH}_2$ |

**4 Haz Nombra:**

- |                   |                         |                          |                   |
|-------------------|-------------------------|--------------------------|-------------------|
| a) $\text{CaH}_2$ | d) $\text{LiH}$         | g) $\text{PtH}_4$        | j) $\text{HBr}$   |
| b) $\text{HI}$    | e) $\text{CrH}_3$       | h) $\text{H}_2\text{Te}$ | k) $\text{CuH}_2$ |
| c) $\text{PbH}_4$ | f) $\text{H}_2\text{S}$ | i) $\text{ZnH}_2$        | l) $\text{NH}_3$  |

Podemos nombrarlos usando la nomenclatura de composición o la de Stock:

	Nombre de composición	Nombre de Stock
a) $\text{CaH}_2$	Dihidruro de calcio	Hidruro de calcio
b) $\text{HI}$	Hidruro de yodo	Hidruro de yodo
c) $\text{PbH}_4$	Tetrahidruro de plomo	Hidruro de plomo(IV)
d) $\text{LiH}$	Hidruro de litio	Hidruro de litio
e) $\text{CrH}_3$	Trihidruro de cromo	Hidruro de cromo(III)
f) $\text{H}_2\text{S}$	Dihidruro de azufre	Hidruro de azufre
g) $\text{PtH}_4$	Tetrahidruro de platino	Hidruro de platino(IV)
h) $\text{H}_2\text{Te}$	Dihidruro de telurio	Hidruro de telurio
i) $\text{ZnH}_2$	Dihidruro de cinc	Hidruro de cinc
j) $\text{HBr}$	Hidruro de bromo	Hidruro de bromo
k) $\text{CuH}_2$	Dihidruro de cobre	Hidruro de cobre(II)
l) $\text{NH}_3$	Trihidruro de nitrógeno	Hidruro de nitrógeno

**5 Formula:**

- |                              |                              |                              |
|------------------------------|------------------------------|------------------------------|
| a) <b>Metano</b>             | e) <b>Ácido yodhídrico</b>   | i) <b>Borano</b>             |
| b) <b>Ácido sulfhídrico</b>  | f) <b>Ácido bromhídrico</b>  | j) <b>Silano</b>             |
| c) <b>Arsano</b>             | g) <b>Fosfano</b>            | k) <b>Amoniaco</b>           |
| d) <b>Ácido telurhídrico</b> | h) <b>Ácido selenhídrico</b> | l) <b>Ácido clorhídrico.</b> |
- 
- |                          |                          |                   |
|--------------------------|--------------------------|-------------------|
| a) $\text{CH}_4$         | e) $\text{HI}$           | i) $\text{BH}_3$  |
| b) $\text{H}_2\text{S}$  | f) $\text{HBr}$          | j) $\text{SiH}_4$ |
| c) $\text{AsH}_3$        | g) $\text{PH}_3$         | k) $\text{NH}_3$  |
| d) $\text{H}_2\text{Te}$ | h) $\text{H}_2\text{Se}$ | l) $\text{HCl}$   |

**6 Nombra estos compuestos con el nombre sistemático y el nombre tradicional que acepta la IUPAC:**

- |                          |                   |                         |                   |
|--------------------------|-------------------|-------------------------|-------------------|
| a) $\text{HF}$           | d) $\text{CH}_4$  | g) $\text{H}_2\text{S}$ | j) $\text{BH}_3$  |
| b) $\text{SbH}_3$        | e) $\text{HI}$    | h) $\text{PH}_3$        | k) $\text{HBr}$   |
| c) $\text{H}_2\text{Se}$ | f) $\text{SiH}_4$ | i) $\text{HCl}$         | l) $\text{BiH}_3$ |

Completamos una tabla con sus nombres:

	Nombre sistemático	Nombre tradicional
a) $\text{HF}$	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
b) $\text{SbH}_3$	Hidruro de antimonio	Estibano
c) $\text{H}_2\text{Se}$	Selenuro de hidrógeno	Ácido selenhídrico

	Nombre sistemático	Nombre tradicional
d) CH <sub>4</sub>	Carburo de hidrógeno	Metano
e) HI	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
f) SiH <sub>4</sub>	Hidruro de silicio	Silano
g) H <sub>2</sub> S	Sulfuro de hidrógeno	Ácido sulfhídrico
h) PH <sub>3</sub>	Hidruro de fósforo	Fosfano
i) HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
j) BH <sub>3</sub>	Hidruro de boro	Borano
k) HBr	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
l) BiH <sub>3</sub>	Hidruro de bismuto	Bismutano

7 Escribe la fórmula de los siguientes óxidos:

- a) Cr<sup>+3</sup> O<sup>-2</sup>                      b) Ca<sup>+2</sup> O<sup>-2</sup>                      c) N<sup>+5</sup> O<sup>-2</sup>                      d) S<sup>+6</sup> O<sup>-2</sup>
- a) Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                      b) CaO                      c) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>                      d) SO<sub>3</sub>

8 Formula:

- a) Óxido de plomo(II)                      g) Dióxido de azufre  
 b) Óxido de dicobre                      h) Óxido de mercurio(I)  
 c) Pentaóxido de dinitrógeno                      i) Óxido de plata  
 d) Óxido de platino(IV)                      j) Dióxido de silicio  
 e) Óxido de estaño(II)                      k) Trióxido de diboro  
 f) Dióxido de manganeso                      l) Óxido de magnesio
- a) PbO                      d) PtO<sub>2</sub>                      g) SO<sub>2</sub>                      j) SiO<sub>2</sub>  
 b) Cu<sub>2</sub>O                      e) SnO                      h) Hg<sub>2</sub>O                      k) B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
 c) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>                      f) MnO<sub>2</sub>                      i) Ag<sub>2</sub>O                      l) MgO

9 Nombra

- a) CrO                      d) ZnO                      g) SnO<sub>2</sub>                      j) HgO  
 b) As<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                      e) TeO<sub>3</sub>                      h) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>                      k) Ag<sub>2</sub>O  
 c) MnO                      f) Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                      i) Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>                      l) SrO

Podemos nombrarlos usando la nomenclatura de composición o la de Stock:

	Nombre de composición	Nombre de Stock
a) CrO	Óxido de cromo	Óxido de cromo(II)
b) As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de diarsénico	Óxido de arsénico(III)
c) MnO	Óxido de manganeso	Óxido de manganeso(II)
d) ZnO	Óxido de cinc	Óxido de cinc
e) TeO <sub>3</sub>	Trióxido de telurio	Óxido de telurio(VI)
f) Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Trióxido de níquel	Óxido de níquel(III)
g) SnO <sub>2</sub>	Dióxido de estaño	Óxido de estaño(IV)

	Nombre de composición	Nombre de Stock
h) $P_2O_5$	Pentaóxido de difósforo	Óxido de fósforo(V)
i) $Bi_2O_3$	Trióxido de bismuto	Óxido de bismuto(III)
j) $HgO$	Óxido de mercurio	Óxido de mercurio(II)
k) $Ag_2O$	Óxido de diplata	Óxido de plata
l) $SrO$	Óxido de estroncio	Óxido de estroncio

**10 Formula:**

- a) **Peróxido de aluminio**  
 b) **Dióxido de disodio**

- c) **Peróxido de manganeso(II)**  
 d) **Peróxido de bario**

- a)  $Al_2O_6$                       b)  $Na_2O_2$                       c)  $Mn_2O_2$                       d)  $BaO_2$

**11 Nombra:**

- a)  **$CuO_2$**                       b)  **$H_2O_2$**                       c)  **$Fe_2O_6$**                       d)  **$Li_2O_2$**

Podemos nombrarlos usando la nomenclatura de composición o la de Stock:

	Nombre de composición	Nombre de Stock
a) $CuO_2$	Dióxido de cobre	Peróxido de cobre(II)
b) $H_2O_2$	Dióxido de hidrógeno (agua oxigenada)	Peróxido de hidrógeno
c) $Fe_2O_6$	Hexaóxido de hierro	Peróxido de hierro(III)
d) $Li_2O_2$	Dióxido de litio	Peróxido de litio

**12 Formula:**

- a) **Dihidróxido de cobre**  
 b) **Dihidróxido de cinc**

- c) **Hidróxido de platino(IV)**  
 d) **Hidróxido de mercurio(II)**

- a)  $Co(OH)_2$                       b)  $Zn(OH)_2$                       c)  $Pt(OH)_4$                       d)  $Hg(OH)_2$

**13 Nombra:**

- a)  **$Ni(OH)_2$**                       b)  **$Al(OH)_3$**                       c)  **$Fe(OH)_2$**                       d)  **$CsOH$**

Podemos nombrarlos usando la nomenclatura de composición o la de Stock:

	Nombre de composición	Nombre de Stock
a) $Ni(OH)_2$	Dihidróxido de níquel	Hidróxido de níquel(II)
b) $Al(OH)_3$	Trihidróxido de aluminio	Hidróxido de aluminio
c) $Fe(OH)_2$	Dihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro(II)
d) $CsOH$	Hidróxido de cesio	Hidróxido de cesio

**14 Formula:**

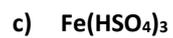
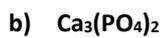
- a) **Sulfato de bario**  
 b) **Clorato de aluminio**

- c) **Hidrogenofosfato de calcio**  
 d) **Hidrogenosulfato de cinc**

- a)  $BaSO_4$                       b)  $Al(ClO_3)_3$                       c)  $CaHPO_4$                       d)  $Zn(HSO_4)_2$

15

Nombrar:



Podemos nombrarlos usando la nomenclatura de composición o la de Stock:

	Nombre de composición	Nombre de Stock
a) $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$	Dinitrato de níquel	Nitrato de níquel(II)
b) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Difosfato de tricalcio	Fosfato de calcio
c) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$	Trihidrogenosulfato de hierro	Hidrogenosulfato de hierro(III)
d) $\text{NaHCO}_3$	Hidrogenocarbonato de sodio	Hidrogenocarbonato de sodio

