

Anexo

Actividades

1. Formula los siguientes óxidos:

- | | |
|--------------------------|------------------------------|
| . Óxido de nitrógeno(V): | . Óxido de cinc: |
| . Óxido de hierro(3+): | . Pentaóxido de difósforo: |
| . Dióxido de carbono: | . Tetraóxido de dinitrógeno: |
| . Pentaóxido de dibromo: | . Trióxido de azufre: |
| . Óxido de cobre(2+): | . Óxido de platino(4+) |
| . Óxido de magnesio: | . Óxido de níquel(2+): |
| . Óxido de plomo(IV): | . Óxido de berilio: |
| . Óxido de potasio: | . Óxido de plata |

Solución:

- | | |
|-------------|------------|
| . N_2O_5 | . ZnO |
| . Fe_2O_3 | . P_2O_5 |
| . CO_2 | . N_2O_4 |
| . Br_2O_5 | . SO_3 |
| . CuO | . PtO_2 |
| . MgO | . NiO |
| . PbO_2 | . BeO |
| . K_2O | . Ag_2O |

2. Nombra los siguientes óxidos:

- | | | | |
|---------------|---------------|-------------|---------------|
| . Au_2O_3 : | . HgO: | . SeO: | . W_2O_5 : |
| . K_2O : | . SO_3 : | . Li_2O : | . La_2O_3 : |
| . CaO: | . CoO: | . SrO: | . SnO_2 : |
| . PbO: | . PtO_2 : | . BaO: | . PdO: |
| . V_2O_5 : | . Fe_2O_3 : | . MnO_2 : | . TeO_3 : |
| . Sb_2O_3 : | . Tl_2O_3 : | . Ag_2O : | . FeO: |
| . Rb_2O : | . N_2O_5 : | . NiO: | . Cu_2O : |

Solución:

- | | |
|---------------|-------------------|
| . Au_2O_3 : | Óxido de oro(III) |
|---------------|-------------------|

. K_2O :	Óxido de potasio
. CaO :	Óxido de calcio
. PbO :	Óxido de plomo(2+)
. V_2O_5 :	Pentaóxido de divanadio
. Sb_2O_3 :	Óxido de antimonio(3+)
. Rb_2O :	Óxido de rubidio
. HgO :	Óxido de mercurio(II)
. SO_3 :	Trióxido de azufre
. CoO :	Óxido de cobalto(II)
. PtO_2 :	Dióxido de platino
. Fe_2O_3 :	Óxido de hierro(III)
. Tl_2O_3 :	Trióxido de ditalio
. N_2O_5 :	Óxido de nitrógeno(5+)
. SeO :	Monóxido de selenio
. Li_2O :	Óxido de litio
. SrO :	Óxido de estroncio
. BaO :	Óxido de bario
. MnO_2 :	Dióxido de manganeso
. Ag_2O :	Óxido de plata
. NiO :	Monóxido de níquel
. W_2O_5 :	Óxido de volframio(V)
. La_2O_3 :	Trióxido de dilantano
. SnO_2 :	Dióxido de estaño
. PdO :	Óxido de paladio(II)
. TeO_3 :	Óxido de telurio(6+)
. FeO :	Óxido de hierro(II)
. Cu_2O :	Óxido de cobre(I)

3. Formula los siguientes compuestos binarios del hidrógeno:

. Amoniaco:	. Ácido fluorhídrico:
. Cloruro de hidrógeno:	. Hidruro de plomo(II):
. Fosfano:	. Trihidruro de oro:
. Metano:	. Pentahidruro de vanadio:
. Telururo de hidrógeno:	. Tetrahidruro de titanio:
. Borano:	. Hidruro de hierro(3+):
. Sulfuro de hidrógeno:	. Hidruro de cobre(1+):
. Arsano:	. Hidruro de platino(IV):
. Ácido sulfhídrico:	. Hidruro de paladio(2+):
. Ácido clorhídrico:	. Hidruro de plata:

Solución:

Amoniaco: NH_3

Cloruro de hidrógeno: HCl

Fosfano: PH_3

Metano: CH_4

Telururo de hidrógeno: H_2Te

Borano: BH_3

Sulfuro de hidrógeno: H_2S

Arsano: AsH_3

Ácido sulfhídrico: $\text{H}_2\text{S}_{(\text{ac})}$

Ácido clorhídrico: $\text{HCl}_{(\text{ac})}$

Ácido fluorhídrico: $\text{HF}_{(\text{ac})}$

Hidruro de plomo(II): PbH_2

Trihidruro de oro: AuH_3

Pentahidruro de vanadio: VH_5

Tetrahidruro de titanio: TiH_4

Hidruro de hierro(3+): FeH_3

Hidruro de cobre(1+): CuH

Hidruro de platino(IV): PtH_4

Hidruro de paladio(2+): PdH_2

Hidruro de plata: AgH

4. Nombra los siguientes compuestos binarios del hidrógeno:

. PbH_2 : . PH_3 : . ZnH_2 : . HgH_2 :

. AuH : . H_2S : . CH_4 : . NaH :

. NiH_3 : . CoH_3 : . AsH_3 : . FeH_2 :

. NH_3 : . $\text{H}_2\text{S}_{(\text{ac})}$: . GeH_4 : . LaH_3 :

. $\text{HCl}_{(\text{ac})}$: . CdH_2 : . BH_3 : . AlH_3 :

. BaH_2 : . AgH : . CaH_2 : . SiH_4 :

Solución:

. PbH_2 : Dihidruro de plomo

. AuH : Hidruro de oro(I)

- . NiH_3 : Trihidruro de níquel
- . NH_3 : Amoniaco
- . $\text{HCl}_{(\text{ac})}$: Ácido clorhídrico
- . BaH_2 : Hidruro de bario
- . PH_3 : Fosfano
- . H_2S : Sulfuro de hidrógeno
- . CoH_3 : Hidruro de cobalto(3+)
- . $\text{H}_2\text{S}_{(\text{ac})}$: Ácido sulfhídrico
- . CdH_2 : Hidruro de cadmio
- . AgH : Hidruro de plata
- . ZnH_2 : Hidruro de cinc
- . CH_4 : Metano
- . AsH_3 : Arsano
- . GeH_4 : Tetrahidruro de germanio
- . BH_3 : Borano
- . CaH_2 : Hidruro de calcio
- . **HgH_2** : Hidruro de mercurio(II)
- . NaH : Hidruro de sodio
- . **FeH_2** : **Hidruro de hierro(2+)**
- . LaH_3 : Trihidruro de lantano
- . AlH_3 : Hidruro de aluminio
- . SiH_4 : Silano

5. Formula las siguientes sales binarias:

- . **Bromuro de plata:** . **Fosfuro de cinc:** . **Telururo de cobalto(2+):**
- . **Seleniuro de mercurio(1+):** . **Diyoduro de cobre:** . **Trisulfuro de cromo:**
- . **Boruro de hierro(III):** . **Cloruro de cobre(2+):** . **Carburo de bario:**
- . **Tetrafluoruro de plomo:** . **Pentaseleuniuro de divanadio:** . **Boruro de mercurio(II):**

Solución:

Bromuro de plata: AgBr
 Seleniuro de mercurio(1+): Hg_2Se
 Boruro de hierro(III): FeB
 Tetrafluoruro de plomo: PbF_4
 Fosfuro de cinc: Zn_3P_2
 Diyoduro de cobre: CuI_2
 Cloruro de cobre(2+): CuCl_2
 Pentaseleniuro de divanadio: V_2Se_5
 Telururo de cobalto(2+): CoTe
 Trisulfuro de cromo: CrS_3
 Carburo de bario: Ba_2C
 Boruro de mercurio(II): Hg_3B_2

6. Nombra las siguientes sales binarias:

- | | |
|-----------------------------|------------------------------|
| . CuCl_2 : | . NiN : |
| . AgBr : | . Al_4C_3 : |
| . Li_2Se : | . CrS_3 : |
| . AuBr_3 : | . BaF_2 : |
| . Pt_3N_4 : | . Pb_3As_2 : |
| . ZnBr_2 : | . MnF_4 : |

Solución:

CuCl_2 : Cloruro de cobre(II)	NiN : Nitruro de níquel(3+)
AgBr : Bromuro de plata	Al_4C_3 : Carburo de aluminio
Li_2Se : Seleniuro de litio	CrS_3 : Trisulfuro de cromo
AuBr_3 : Bromuro de oro(3+)	BaF_2 : Fluoruro de bario
Pt_3N_4 : Nitruro de platino(IV)	Pb_3As_2 : Arseniuro de plomo(II)
ZnBr_2 : Bromuro de cinc	MnF_4 : Tetrafluoruro de manganeso

7. Formula los siguientes compuestos binarios:

- | | |
|--------------------------|----------------------------|
| . Sulfuro de fósforo(V): | . Diyoduro de trióxígeno: |
| . Fosfuro de carbono: | . Tribromuro de antimonio: |
| . Fluoruro de bromo: | . Hexayoduro de azufre: |

- . Peróxido de calcio:
- . Pentacloruro de fósforo:
- . Pentasulfuro de diarsénico:
- . Pentanitruro de triantimonio:
- . Peróxido de hidrógeno:
- . Tetracloruro de carbono:

Solución:

- | | |
|---------------------------------------|---|
| Sulfuro de fósforo(V): P_2S_5 | Diyoduro de trioxígeno: O_3I_2 |
| Fosfuro de carbono: C_3P_4 | Tribromuro de antimonio: $SbBr_3$ |
| Fluoruro de bromo: BrF | Hexayoduro de azufre: SI_6 |
| Peróxido de calcio: CaO_2 | Pentanitruro de triantimonio: Sb_3N_5 |
| Pentacloruro de fósforo: PCl_5 | Peróxido de hidrógeno: H_2O_2 |
| Pentasulfuro de diarsénico: As_2S_5 | Tetracloruro de carbono: CCl_4 |

8. Nombra los siguientes compuestos binarios:

- | | |
|----------------|----------------|
| . N_2S_3 : | . IBr : |
| . PI_5 : | . CS_2 : |
| . SCl_4 : | . CF_4 : |
| . ClF : | . Si_3As_4 : |
| . Sb_2Se_3 : | . BeO_2 : |
| . O_5Br_2 : | . OI_2 : |
| . Na_2O_2 : | . $SbCl_3$: |

Solución:

- | | |
|--|--------------------------------------|
| N_2S_3 : Trisulfuro de dinitrógeno | . IBr : Bromuro de yodo |
| PI_5 : Pentayoduro de fósforo | . CS_2 : Disulfuro de carbono |
| SCl_4 : Tetracloruro de azufre | . CF_4 : Tetrafluoruro de carbono |
| ClF : Fluoruro de cloro | . Si_3As_4 : Arseniuro de silicio |
| Sb_2Se_3 : Seleniuro de antimonio(III) | . BeO_2 : Peróxido de berilio |
| O_5Br_2 : Dibromuro de pentaoxígeno | . OI_2 : Diyoduro de oxígeno |
| Na_2O_2 : Peróxido de sodio | . $SbCl_3$: Tricloruro de antimonio |

9. Formula los siguientes hidróxidos:

- . Tetrahidróxido de platino:
- . Hidróxido de mercurio(II):

- . Hidróxido de calcio:
- . Hidróxido de oro(3+):
- . Pentahidróxido de wolframio:
- . Hidróxido de cadmio:
- . Hidróxido de cobre(1+):
- . Hidróxido de plata:
- . Hidróxido de cinc:

Solución:

Tetrahidróxido de platino: $\text{Pt}(\text{OH})_4$

Hidróxido de mercurio(II): $\text{Hg}(\text{OH})_2$

Hidróxido de calcio: $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Hidróxido de oro(3+): $\text{Au}(\text{OH})_3$

Pentahidróxido de wolframio: $\text{W}(\text{OH})_5$

Hidróxido de cadmio: $\text{Cd}(\text{OH})_2$

Hidróxido de cobre(1+): CuOH

Hidróxido de plata: AgOH

Hidróxido de cinc: $\text{Zn}(\text{OH})_2$

10. Nombra los siguientes hidróxidos:

- | | |
|----------------------------|----------------------------|
| . NaOH | . $\text{Zn}(\text{OH})_2$ |
| . $\text{Ba}(\text{OH})_2$ | . $\text{Mn}(\text{OH})_4$ |
| . $\text{Fe}(\text{OH})_2$ | . $\text{V}(\text{OH})_5$ |
| . $\text{Pt}(\text{OH})_4$ | . $\text{Ni}(\text{OH})_3$ |
| . $\text{Au}(\text{OH})_3$ | . $\text{Co}(\text{OH})_3$ |
| . AgOH | . $\text{Pd}(\text{OH})_4$ |
| . $\text{Hg}(\text{OH})_2$ | . $\text{Sr}(\text{OH})_2$ |
| . $\text{Al}(\text{OH})_3$ | . CsOH |
| . $\text{Sn}(\text{OH})_4$ | . $\text{La}(\text{OH})_3$ |

Solución:

NaOH: Hidróxido de sodio

$\text{Ba}(\text{OH})_2$: Hidróxido de bario

$\text{Zn}(\text{OH})_2$: Hidróxido de cinc

$\text{Mn}(\text{OH})_4$: Tetrahidróxido de manganeso

$\text{Fe}(\text{OH})_2$: Hidróxido de hierro(II)

$\text{Pt}(\text{OH})_4$: Hidróxido de platino(IV)

$\text{Au}(\text{OH})_3$: Trihidróxido de oro

AgOH : Hidróxido de plata

$\text{Hg}(\text{OH})_2$: Dihidróxido de mercurio

$\text{Al}(\text{OH})_3$: Hidróxido de aluminio

$\text{Sn}(\text{OH})_4$: Hidróxido de estaño(IV)

$\text{V}(\text{OH})_5$: Pentahidróxido de vanadio

$\text{Ni}(\text{OH})_3$: Hidróxido de níquel(III)

$\text{Co}(\text{OH})_3$: Trihidróxido de cobalto

$\text{Pd}(\text{OH})_4$: Hidróxido de paladio (4+)

$\text{Sr}(\text{OH})_2$: Hidróxido de estroncio

CsOH : Hidróxido de cesio

$\text{La}(\text{OH})_3$: Hidróxido de lantano

11. Formula los siguientes oxoácidos:

. **Ácido sulfúrico:**

. **Ácido telúrico:**

. **Ácido nítrico:**

. **Ácido fosfórico:**

. **Ácido clórico:**

. **Ácido carbónico:**

. **Ácido silícico:**

. **Ácido bórico:**

. **Ácido perclórico:**

. **Ácido disulfúrico:**

. **Ácido hiposulfuroso:**

. **Ácido bromoso:**

. **Ácido hipocloroso:**

. **Ácido permangánico:**

. **Ácido crómico:**

. **Ácido cianhídrico:**

. **Trihidroxidoarsénico:**

. **Hidroxidooxidoboro:**

. **Dihidroxidooxidosilicio:**

. **Trihidroxidofósforo:**

. **Dihidroxidodioxidomanganeso:**

. **Hidroxidocloro:**

. **Trihidrógeno(trioxidoantimoniato)**

. **Dihidroxidodioxidoselenio:**

. **Hidroxidooxidofósforo:**

. **Tetrahidroxidosilicio:**

. **Ácido peryódico:**

. **Ácido fosforoso:**

. **Ácido dicrómico:**

. **Ácido pirofosfórico:**

. **Ácido mangánico:**

. **Ácido bromoso:**

. **Ácido isociánico:**

. **Ácido ciánico:**

Solución:

Ácido sulfúrico: H_2SO_4

Ácido telúrico: H_2TeO_4

Ácido nítrico: HNO_3

Ácido fosfórico: H_3PO_4

Ácido clórico: HClO_3

Ácido carbónico: H_2CO_3

Hidroxidooxidoboro: HBO_2

Dihidroxidooxidosilicio: H_2SiO_3

Trihidroxidofósforo: H_3PO_3

Dihidroxidodioxidomanganeso: H_2MnO_4

Hidroxidocloro: HClO

Trihidrógeno(trioxidoantimoniato): H_3SbO_3

Ácido silícico: H_4SiO_4	Dihidroxidodioxidoselenio: H_2SeO_4
Ácido bórico: H_3BO_3	Hidroxidooxidofósforo: HPO_2
Ácido perclórico: HClO_4	Tetrahidroxidosilicio: H_4SiO_4
Ácido disulfúrico: $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	Ácido peryódico: HIO_4
Ácido hiposulfuroso: H_2SO_2	Ácido fosforoso: H_3PO_3
Ácido bromoso: HBrO_2	Ácido dicrómico: $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Ácido hipocloroso: HClO	Ácido pirofosfórico: $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
Ácido permangánico: HMnO_4	Ácido mangánico: H_2MnO_4
Ácido crómico: H_2CrO_4	Ácido bromoso: HBrO_2
Ácido cianhídrico: HCN	Ácido isociánico: HNCO
Trihidroxidoarsénico: H_3AsO_3	Ácido ciánico: HOCN

12. Nombra los siguientes oxoácidos:

. HNO_2	. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$. H_2SeO_2
. H_4SiO_4	. HMnO_4	. HNO
. H_2CO_3	. HBrO_2	. HIO_3
. HClO	. HCN	. H_2SeO_4
. H_2SO_4	. H_2TeO_4	. H_3PO_3
. H_3PO_4	. HOCN	. HBrO_4
. H_3AsO_4	. H_2SeO_3	. H_2TeO_2
. H_3BO_3	. H_2SO_2	. HFO
. HIO_4	. HNCO	. HBO_2
. H_2SO_3	. $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$. HIO_2
. HBrO_2	. HBrO_3	. HAsO_3
. H_3AsO_3	. $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
. HNO_3	. H_2CrO_4	. H_2SiO_3
. HClO_2	. H_2TeO_3	. HPO_3
. $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$. HIO	

Solución:

. HNO_2	. Ácido nitroso \Leftrightarrow Hidroxidooxidonitrógeno
. H_4SiO_4	. Ácido silícico \Leftrightarrow Tetrahidroxidosilicio
. H_2CO_3	. Ácido carbónico \Leftrightarrow Dihidroxidooxidocarbono
. HClO	. Ácido hipocloroso \Leftrightarrow Hidroxidocloro

- | | |
|---|---|
| . H ₂ SO ₄ | . Ácido sulfúrico ⇔ Dihidroxidodioxidoazufre |
| . H ₃ PO ₄ | . Ácido fosfórico ⇔ Trihidroxidooxidofósforo |
| . H ₃ AsO ₄ | . Ácido arsénico ⇔ Trihidroxidooxidoarsénico |
| . H ₃ BO ₃ | . Ácido bórico ⇔ Trihidroxidoboro |
| . HIO ₄ | . Ácido peryódico ⇔ Hidroxidotrioxidoyodo |
| . H ₂ SO ₃ | . Ácido sulfuroso ⇔ Dihidroxidooxidoazufre |
| . HBrO ₂ | . Ácido bromoso ⇔ Hidroxidooxidobromo |
| . H ₃ AsO ₃ | . Ácido arsenioso ⇔ Trihidroxidoarsénico |
| . HNO ₃ | . Ácido nítrico ⇔ Hidroxidodioxidonitrógeno |
| . HClO ₂ | . Ácido cloroso ⇔ Hidroxidooxidocloro |
| . H ₂ S ₂ O ₇ | . Ácido disulfúrico |
| . H ₄ P ₂ O ₇ | . Ácido pirofosfórico |
| . HMnO ₄ | . Ácido permangánico ⇔ Hidroxidotrioxidomanganeso |
| . HBrO | . Ácido hipobromoso ⇔ Hidroxidobromo |
| . HCN | . Ácido cianhídrico |
| . H ₂ TeO ₄ | . Ácido telúrico ⇔ Dihidroxidodioxidoteluro |
| . HOCN | . Ácido ciánico |
| . H ₂ SeO ₃ | . Ácido selenioso ⇔ Dihidroxidooxidoselenio |
| . H ₂ SO ₂ | . Ácido hiposulfuroso ⇔ Dihidroxidoazufre |
| . HNCO | . Ácido isociánico |
| . H ₄ As ₂ O ₅ | . Ácido piroarsenioso |
| . HBrO ₃ | . Ácido brómico ⇔ Hidroxidodioxidobromo |
| . H ₂ Cr ₂ O ₇ | . Ácido dicrómico |
| . H ₂ CrO ₄ | . Ácido crómico ⇔ Dihidroxidodioxidocromo |
| . H ₂ TeO ₃ | . Ácido teluroso ⇔ Dihidroxidooxidoteluro |
| . HIO | . Ácido hipoyodoso ⇔ Hidroxidoyodo |
| . H ₂ SeO ₂ | . Ácido hiposelenioso ⇔ Dihidroxidoselenio |
| . HNO | . Ácido hiponitroso ⇔ Hidroxidonitrógeno |
| . HIO ₃ | . Ácido yódico ⇔ Hidroxidodioxidoyodo |
| . H ₂ SeO ₄ | . Ácido selénico ⇔ Dihidroxidodioxidoselenio |
| . H ₃ PO ₃ | . Ácido fosforoso ⇔ Trihidroxidofósforo |
| . HBrO ₄ | . Ácido perbrómico ⇔ Hidroxidotrioxidobromo |
| . H ₂ TeO ₂ | . Ácido teluroso ⇔ Dihidroxidoteluro |
| . HFO | . Ácido hipofluoroso ⇔ Hidroxidoflúor |

- . HBO₂ . Ácido metabórico ⇔ Hidroxidooxidoboro
- . HIO₂ . Ácido yodoso ⇔ Hidroxidooxidoyodo
- . HAsO₃ . Ácido metaarsénico ⇔ Hidroxidodioxidoarsénico
- . H₄P₂O₅ . Ácido pirofosforoso
- . H₂SiO₃ . Ácido metasilícico ⇔ Dihidroxidooxidosilicio
- . HPO₃ . Ácido metafosfórico ⇔ Hidroxidodioxidofósforo

13. Formula las siguientes oxosales:

- . Sulfato de calcio:
- . Bis(trioxidonitrato)de cinc:
- . Silicato de aluminio:
- . Sulfito de plata:
- . Bis(trioxidocarbonato) de plomo:
- . Arsenito de bario:
- . Cianuro de mercurio(II):
- . Permanganato de potasio:
- . Fosfato de plomo(4+):
- . Tris(trioxidoclorato) de oro:
- . Hipobromito de cobre(II):
- . Dicromato de plata:
- . Sulfato de bario:
- . Fosfato de amonio:
- . Perbromato de níquel(3+):
- . Arseniato de platino(+2):
- . Clorito de potasio:
- . Nitrato de amonio:
- . Borato de hierro(3+):
- . Dicromato de litio:
- . Silicato de hierro(II):
- . Bis(trioxidonitrato)de cobalto:
- . Sulfito de cadmio:
- . Iodato de oro(3+):
- . Bis(trioxidocarbonato)de platino:
- . Nitrato de plata:
- . Arseniato de cobre(I):
- . Hipoclorito de potasio:
- . Bis(tetraoxidofosfato)de tricinc:
- . Borato de mercurio(+2):
- . Pentaquis(trioxidonitrato) de vanadio:
- . Yodito de mercurio(+1):
- . Carbonato de níquel(III):
- . Telurato de germanio(IV):
- . Manganato de rubidio:
- . Hipoyodito de platino(4+):
- . Clorato de berilio:
- . Sulfato de amonio:
- . Clorito de oro (III):
- . Pirofosfato de níquel(2+):
- . Cianuro de potasio:
- . Disulfato de magnesio:

Solución:

Sulfato de calcio: CaSO₄

Bis(trioxidonitrato)de cinc: Zn(NO₃)₂

Silicato de aluminio: Al₄(SiO₄)₃

Sulfito de plata: Ag_2SO_3
Bis(trioxidocarbonato) de plomo: $\text{Pb}(\text{CO}_3)_2$
Arsenito de bario: $\text{Ba}_3(\text{AsO}_3)_2$
Cianuro de mercurio(II): $\text{Hg}(\text{CN})_2$
Permanganato de potasio: KMnO_4
Fosfato de plomo(4+): $\text{Pb}_3(\text{PO}_4)_4$
Tris(trioxidoclorato) de oro: $\text{Au}(\text{ClO}_3)_3$
Hipobromito de cobre(II): $\text{Cu}(\text{BrO})_2$
Dicromato de plata: $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Sulfato de bario: BaSO_4
Fosfato de amonio: $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$
Perbromato de níquel(3+): $\text{Ni}(\text{BrO}_4)_3$
Arseniato de platino(+2): $\text{Pt}_3(\text{AsO}_4)_2$
Clorito de potasio: KClO_2
Nitrato de amonio: $(\text{NH}_4)\text{NO}_3$
Borato de hierro(3+): FeBO_3
Dicromato de litio: $\text{Li}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Silicato de hierro(II): Fe_2SiO_4
Bis(trioxidonitrato)de cobalto: $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$
Sulfito de cadmio: CdSO_3
Iodato de oro(3+): $\text{Au}(\text{IO}_3)_3$
Bis(trioxidocarbonato)de platino: $\text{Pt}(\text{CO}_3)_2$
Nitrato de plata: AgNO_3
Arseniato de cobre(I): Cu_3AsO_4
Hipoclorito de potasio: KClO
Bis(tetraoxidofosfato)de tricinc: $\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$
Borato de mercurio(+2): $\text{Hg}_3(\text{BO}_3)_2$
Pentaquis(trioxidonitrato) de vanadio: $\text{V}(\text{NO}_3)_5$
Yodito de mercurio(+1): HgIO_2
Carbonato de níquel(III): $\text{Ni}_2(\text{CO}_3)_3$
Telurato de germanio(IV): $\text{Ge}(\text{TeO}_4)_2$
Manganato de rubidio: Rb_2MnO_4
Hipoyodito de platino(4+): $\text{Pt}(\text{IO})_4$
Clorato de berilio: $\text{Be}(\text{ClO}_3)_2$

Sulfato de amonio: $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

Clorito de oro(III): $\text{Au}(\text{ClO}_2)_3$

Pirofosfato de níquel(2+): $\text{Ni}_2\text{P}_2\text{O}_7$

Cianuro de potasio: KCN

Disulfato de magnesio: MgS_2O_7

14. Nombra las siguientes oxosales:

- | | | |
|--|--|----------------------------------|
| . CsClO_3 : | . $\text{Ni}(\text{IO}_3)_3$: | . $\text{Ti}(\text{IO}_4)_4$: |
| . K_3PO_4 : | . $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$: | . $\text{Zn}_3(\text{BO}_3)_2$: |
| . $\text{Zn}(\text{BrO})_2$: | . $\text{La}(\text{IO})_3$: | . FeSeO_3 : |
| . Hg_2SiO_3 : | . SrCrO_4 : | . $\text{Cu}(\text{MnO}_4)_2$: |
| . Ag_2SO_4 : | . HgNO_2 : | . MgCO_3 : |
| . NH_4ClO : | . $\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3$: | . NaClO : |
| . $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: | . PbSiO_4 : | . NH_4NO_3 : |
| . KMnO_4 : | . $\text{Au}(\text{BrO}_4)_3$: | . AgNO_3 : |
| . BaSO_4 : | . $\text{Ir}_3(\text{AsO}_4)_4$: | . K_2SO_4 : |
| . $\text{Pt}_3(\text{AsO}_4)_4$: | . $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$: | . $\text{Ca}_3(\text{BO}_3)_2$: |
| . $\text{Ni}_2(\text{TeO}_3)_3$: | . $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$: | . CuTeO_3 : |
| . KCN: | . CuClO_3 : | . $\text{Mn}_2(\text{SO}_3)_3$: |
| . $\text{Hg}(\text{IO})_2$: | . Na_2SO_4 : | . RbClO_2 : |
| . FePO_4 : | . $\text{Ge}(\text{TeO}_4)_2$: | . LiNO_2 : |
| . $\text{Cd}_3(\text{BO}_3)_2$: | . $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: | . PbSeO_4 : |
| . CaCO_3 : | . $\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3$: | . $\text{Pt}(\text{IO}_4)_4$: |
| . $\text{Pt}(\text{SeO}_4)_2$: | . $\text{Fe}_2(\text{SO}_2)_3$: | . Mg_2SiO_4 : |

Solución:

CsClO_3 : Clorato de cesio \Leftrightarrow Trioxidoclorato de cesio

K_3PO_4 : Fosfato de potasio \Leftrightarrow Tetraoxidofosfato de tripotasio

$\text{Zn}(\text{BrO})_2$: Hipobromito de cinc \Leftrightarrow Bis(Monooxidobromato) de cinc

Hg_2SiO_3 : Metasilicato de mercurio(I) \Leftrightarrow Trioxidosilicato de mercurio

Ag_2SO_4 : Sulfato de plata \Leftrightarrow Tetraoxidosulfato de diplata

NH_4ClO : Hipoclorito de amonio \Leftrightarrow Monooxidoclorato de amonio

$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: Dicromato de sodio \Leftrightarrow Heptaoxidodicromato de disodio

KMnO_4 : Permanganato de potasio \Leftrightarrow Tetraoxidomanganato de potasio

BaSO_4 : Sulfato de bario \Leftrightarrow Tetraoxidosulfato de bario
 $\text{Pt}_3(\text{AsO}_4)_4$: Arseniato de platino (4+) \Leftrightarrow Tetraquis(tetraoxidoarseniato) de triplatino
 $\text{Ni}_2(\text{TeO}_3)_3$: Telurito de níquel (III) \Leftrightarrow Tris(trioxidotelurato) de diníquel
 KCN : Cianuro de potasio
 $\text{Hg}(\text{IO})_2$: Hipoyodito de mercurio(2+) \Leftrightarrow Bis(monooxidoyodato) de mercurio
 FePO_4 : Fosfato de hierro(3+) \Leftrightarrow Tetraoxidofosfato de hierro
 $\text{Cd}_3(\text{BO}_3)_2$: Borato de cadmio (II) \Leftrightarrow Bis(trioxidoborato) de tricadmio
 CaCO_3 : Carbonato de calcio \Leftrightarrow Trioxidocarbonato de calcio
 $\text{Pt}(\text{SeO}_4)_2$: Seleniato de platino(IV) \Leftrightarrow Bis(tetraoxidoseleniato) de platino
 $\text{Ni}(\text{IO}_3)_3$: Yodato de níquel(III) \Leftrightarrow Tris(trioxidoyodato) de níquel
 $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$: Nitrato de estroncio \Leftrightarrow Bis(trioxidonitrato) de estroncio
 $\text{La}(\text{IO})_3$: Hipoyodito de lantano \Leftrightarrow Tris(monooxidoyodato) de lantano
 SrCrO_4 : Cromato de estroncio \Leftrightarrow Tetraoxidocromato de estroncio
 HgNO_2 : Nitrito de mercurio(I) \Leftrightarrow Dioxidonitrato de mercurio
 $\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3$: Sulfato de galio \Leftrightarrow Tris(tetraoxidosulfato) de digalio
 PbSiO_4 : Silicato de plomo(4+) \Leftrightarrow Tetraoxidosilicato de plomo
 $\text{Au}(\text{BrO}_4)_3$: Perbromato de oro(III) \Leftrightarrow Tris(tetraoxidobromato) de oro
 $\text{Ir}_3(\text{AsO}_4)_4$: Arseniato de iridio(IV) \Leftrightarrow Tetraquis(tetraoxidoarseniato) de triiridio
 $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$: Fosfato de amonio \Leftrightarrow Tetraoxidofosfato de triamonio
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$: Nitrato de calcio \Leftrightarrow Bis(trioxidonitrato) de calcio
 CuClO_3 : Clorato de cobre(I) \Leftrightarrow Trioxidoclorato de cobre
 Na_2SO_4 : Sulfato de sodio \Leftrightarrow Tetraoxidosulfato de disodio
 $\text{Ge}(\text{TeO}_4)_2$: Telurato de germanio(IV) \Leftrightarrow Bis(tetraoxidotelurato) de germanio
 $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$: Dicromato de plata \Leftrightarrow Heptaoxidodicromato de diplata
 $\text{Co}_2(\text{CrO}_4)_3$: Cromato de cobalto(III) \Leftrightarrow Tris(tetraóxidocromato) de dicobalto
 $\text{Fe}_2(\text{SO}_2)_3$: Selenito de hierro(2+) \Leftrightarrow Trioxidoseleniato de hierro
 $\text{Ti}(\text{IO}_4)_4$: Peryodato de titanio (4+) \Leftrightarrow Tetraquis(tetraoxidoyodato) de titanio
 $\text{Zn}_3(\text{BO}_3)_2$: Borato de cinc \Leftrightarrow Bis(trioxidoborato) de tricinc
 FeSeO_3 : Selenito de hierro(2+) \Leftrightarrow Trioxidoseleniato de hierro
 $\text{Cu}(\text{MnO}_4)_2$: Permanganato de cobre(II) \Leftrightarrow Bis(tetraoxidomanganato) de cobre
 MgCO_3 : Carbonato de magnesio \Leftrightarrow Trioxidocarbonato de magnesio
 NaClO : Hipoclorito de sodio \Leftrightarrow Monooxidoclorato de sodio
 NH_4NO_3 : Nitrato de amonio \Leftrightarrow Trioxidonitrato de amonio
 AgNO_3 : Nitrato de plata \Leftrightarrow Trioxidonitrato de plata

K_2SO_4 : Sulfato de potasio \Leftrightarrow Tetraoxidosulfato de dipotasio
 $Ca_3(BO_3)_2$: Borato de calcio \Leftrightarrow Bis(trioxidoborato) de tricalcio
 $CuTeO_3$: Telurito de cobre(2+) \Leftrightarrow Trioxidotelurato de cobre
 $Mn_2(SO_3)_3$: Sulfito de manganeso(3+) \Leftrightarrow Tris(trioxidosulfato) de dimanganeso
 $RbClO_2$: Clorito de rubidio \Leftrightarrow Dioxidoclorato de rubidio
 $LiNO_2$: Nitrito de litio \Leftrightarrow Dioxidonitrato de litio
 $PbSeO_4$: Seleniato de plomo(II) \Leftrightarrow Tetraoxidoseleniato de plomo
 $Pt(IO_4)_4$: Peryodato de platino(IV) \Leftrightarrow Tetraquis(tetraoxidoyodato) de platino
 Mg_2SiO_4 : Silicato de magnesio \Leftrightarrow Tetraoxidosilicato de dimagnesio

15. Formula los siguientes compuestos cuaternarios:

- . Hidrogenocarbonato de potasio:
- . Dihidrogenofosfito de cobre(II):
- . Monohidrogenofosfato de sodio:
- . Dihidrogenosilicato de oro(1+):
- . Tris[hidrogeno(tetraoxidoarseniato)] de dialuminio:
- . Bis[hidrogeno(trioxidotelurato)] de calcio:
- . Hidrógeno(tetraoxidofosfato) de dimercurio:
- . Dihidrogeno(tetraoxidosilicato) de hierro:

Solución:

Hidrogenocarbonato de potasio: $KHCO_3$

Dihidrogenofosfito de cobre(II): $Cu(H_2PO_3)_2$

Monohidrogenofosfato de sodio: Na_2HPO_4

Dihidrogenosilicato de oro(1+): $Au_2H_2SiO_4$

Tris[hidrogeno(tetraoxidoarseniato)] de dialuminio: $Al_2[H(AsO_4)]_3$

Bis[hidrogeno(trioxidotelurato)] de calcio: $Ca[H(TeO_3)]_2$

Hidrógeno(tetraoxidofosfato) de dimercurio: Hg_2HPO_4

Dihidrogeno(tetraoxidosilicato) de hierro: FeH_2SiO_4

16. Nombra los siguientes compuestos cuaternarios:

- | | |
|-------------------|----------------------|
| . $NaHSO_4$: | . K_2HPO_4 : |
| . $Fe(HSO_3)_3$: | . NaH_2BO_3 : |
| . $AgHSeO_3$: | . $Ba_3(HSiO_4)_2$: |

- | | |
|-------------------------------|--|
| . CsHTeO_4 : | . $\text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_3)_4$: |
| . PdHPO_4 | . $\text{Ca}(\text{HTeO}_2)_2$ |
| . ZnH_2SiO_4 | . HgH_2AsO_4 |
| . $\text{Au}(\text{HSO}_2)_3$ | . $\text{Pt}(\text{HCO}_3)_4$ |

Solución:

NaHSO_4 : Hidrogenosulfato de sodio \Leftrightarrow hidrogeno(tetraoxidosulfato)de sodio

$\text{Fe}(\text{HSO}_3)_3$: Hidrogenosulfito de hierro(III) \Leftrightarrow Tris[hidrogeno(trioxidosulfato)] de hierro

AgHSeO_3 : Hidrogenoselenito de plata \Leftrightarrow Hidrógeno(trioxidoseleniato) de plata

CsHTeO_4 : Hidrogenotelurato de cesio \Leftrightarrow Hidrogeno(tetraoxidotelurato) de cesio

PdHPO_4 : Hidrogenofosfato de paladio(II) \Leftrightarrow Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de paladio

ZnH_2SiO_4 : Dihidrogenosilicato de cinc \Leftrightarrow Dihidrogeno(tetraoxidosilicato) de cinc

$\text{Au}(\text{HSO}_2)_3$: Hidrogenohiposulfito de oro(3+) \Leftrightarrow Tris[hidrogeno(dioxidosulfato)] de oro

K_2HPO_4 : Monohidrogenofosfato de potasio \Leftrightarrow Hidrogeno(tetraoxidofosfato) de dipotasio

NaH_2BO_3 : Dihidrogenoborato de sodio \Leftrightarrow Dihidrógeno(trioxidoborato) de sodio

$\text{Ba}_3(\text{HSiO}_4)_2$: Hidrogenosilicato de bario \Leftrightarrow Bis[hidrogeno(tetraoxidosilicato)] de tribario

$\text{Pb}(\text{H}_2\text{PO}_3)_4$: Dihidrogenofosfito de plomo(4+) \Leftrightarrow Tetraquis[dihidrogeno(trioxidofosfato)]de plomo

$\text{Ca}(\text{HTeO}_2)_2$: Hidrogenohipotelurito de calcio \Leftrightarrow Bis[hidrogeno(dioxidotelurato)] de calcio

HgH_2AsO_4 : Dihidrogenoarseniato de mercurio(I) \Leftrightarrow dihidrogeno(tetraoxidoarseniato)de mercurio

$\text{Pt}(\text{HCO}_3)_4$: Hidrogenocarbonato de platino(4+) \Leftrightarrow
Tetraquis[hidrogeno(trioxidocarbonato)]de platino