

**1. SUSTANCIAS ELEMENTALES O SIMPLES****Formula los siguientes elementos y compuestos:**

- |                |              |
|----------------|--------------|
| a) Trioxígeno  | b) Monocloro |
| c) Dinitrógeno | d) Oxígeno   |
| e) Monooxígeno | f) Argón     |

**Nombra los siguientes elementos y compuestos:**

- |                   |                   |
|-------------------|-------------------|
| a) O <sub>2</sub> | b) F <sub>2</sub> |
| c) S <sub>8</sub> | d) He             |
| e) P <sub>4</sub> | e) Br             |

**2. COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO****Formula los siguientes compuestos:**

- |                              |                             |
|------------------------------|-----------------------------|
| a) Cianuro de hidrógeno      | b) Hidruro de magnesio      |
| c) Hidruro de titanio (IV)   | d) Hidruro de vanadio (IV)  |
| e) Hidruro de manganeso (II) | f) Tetrahidruro de circonio |
| g) Hidruro de cadmio         | h) Dihidruro de mercurio    |
| i) Hidruro de plomo (IV)     | j) Trihidruro de bismuto    |
| k) Azano                     | l) Ácido telurhídrico       |
| m) Estibano                  | n) Indigano                 |
| ñ) Ácido clorhídrico         | o) Clorano                  |
| p) Tetrahidruro de carbono   | q) Oxidano                  |
| r) Hidruro de platino (II)   | s) Trihidruro de oro        |

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- |                                     |                       |
|-------------------------------------|-----------------------|
| a) KH                               | b) MgH <sub>2</sub>   |
| c) AuH <sub>3</sub>                 | d) NiH <sub>2</sub>   |
| e) CuH <sub>2</sub>                 | f) AlH <sub>3</sub>   |
| g) CdH <sub>2</sub>                 | h) TiH <sub>4</sub>   |
| i) H <sub>2</sub> S <sub>(aq)</sub> | j) AgH                |
| k) SiH <sub>4</sub>                 | l) BH <sub>3</sub>    |
| m) FeH <sub>2</sub>                 | n) SbH <sub>3</sub>   |
| ñ) H <sub>2</sub> Te                | o) HF <sub>(aq)</sub> |
| p) HgH <sub>2</sub>                 | q) CrH <sub>3</sub>   |
| r) CaH <sub>2</sub>                 | s) HCN                |

**3. COMBINACIONES BINARIAS DEL OXÍGENO****Formula los siguientes compuestos:**

- |                              |                              |
|------------------------------|------------------------------|
| a) Óxido de dilitio          | b) Diyoduro de pentaóxígeno  |
| c) Óxido de rubidio          | d) Óxido de hierro (III)     |
| e) Pentaóxido de diantimonio | f) Óxido de telurio (VI)     |
| g) Óxido de galio            | h) Óxido de cobre (II)       |
| i) Trióxido de diníquel      | j) Óxido de manganeso (III)  |
| k) Óxido de niobio (V)       | l) Óxido de molibdeno (VI)   |
| m) Dibromuro de heptaoxígeno | n) Óxido de boro             |
| ñ) Óxido de antimonio (III)  | o) Dicloruro de heptaoxígeno |
| p) Dióxido de disodio        | q) Peróxido de bario         |
| r) Dióxido de hexaaluminio   | s) Peróxido de litio         |

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- |              |              |
|--------------|--------------|
| a) $Ti_2O_3$ | b) $Nb_2O_5$ |
| c) $VO_2$    | d) $PtO_2$   |
| e) $Al_2O_3$ | f) $ZnO_2$   |
| g) $PbO$     | h) $Au_2O_3$ |
| i) $Tl_2O$   | j) $P_2O_3$  |
| k) $Rb_2O_2$ | l) $PoO_2$   |
| m) $O_5Cl_2$ | n) $TeO_2$   |
| ñ) $In_2O$   | o) $O_7Br_2$ |
| p) $K_2O_2$  | q) $MnO$     |
| r) $Ol_2$    | s) $SrO_2$   |

**4. OTRAS COMBINACIONES BINARIAS****Formula los siguientes compuestos:**

- |                            |                            |
|----------------------------|----------------------------|
| a) Sulfuro de disodio      | b) Tricloruro de oro       |
| c) Sulfuro de mercurio (I) | d) Fosfuro de paladio (IV) |
| e) Nitruro de silicio      | f) Carburo de estroncio    |
| g) Siluro de dicalcio      | h) Dibromuro de azufre     |
| i) Telururo de oro (III)   | j) Seleniuro de aluminio   |

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| a) $\text{Fe}_2\text{S}_3$  | b) $\text{TlCl}_3$          |
| c) $\text{VCl}_2$           | d) $\text{Co}_2\text{Se}_3$ |
| e) $\text{Mn}_3\text{Sb}_4$ | f) $\text{Hg}_3\text{P}$    |
| g) $\text{SbBr}_3$          | h) $\text{CCl}_4$           |
| i) $\text{Hg}_4\text{C}$    | j) $\text{Mg}_5\text{As}_2$ |

**5. HIDRÓXIDOS****Formula los siguientes compuestos:**

- |                              |                               |
|------------------------------|-------------------------------|
| a) Dihidróxido de berilio    | b) Hidróxido de aluminio      |
| c) Hidróxido de niobio (V)   | d) Hexahidróxido de manganeso |
| e) Dihidróxido de plomo      | f) Hidróxido de paladio (III) |
| g) Hidróxido de oro (III)    | h) Hidróxido de berilio       |
| i) Tetrahidróxido de titanio | j) Hidróxido de cobre (II)    |

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- |                             |                             |
|-----------------------------|-----------------------------|
| a) $\text{Pt}(\text{OH})_4$ | b) $\text{Au}(\text{OH})_3$ |
| c) $\text{NaOH}$            | d) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ |
| e) $\text{Hg}(\text{OH})_2$ | f) $\text{Cr}(\text{OH})_3$ |
| g) $\text{Ni}(\text{OH})_3$ | h) $\text{CsOH}$            |
| i) $\text{Tl}(\text{OH})_3$ | j) $\text{Cd}(\text{OH})_2$ |

**6. OXOÁCIDOS****Formula los siguientes compuestos:**

- |                                   |                                  |
|-----------------------------------|----------------------------------|
| a) dihidrogeno(dioxidotelurato)   | b) ácido peryódico               |
| c) ácido antimonioso              | d) dihidrogeno(dioxidocarbonato) |
| e) dihidrogeno(tetraoxidocromato) | f) ácido dicrómico               |
| g) ácido metaarsenioso            | h) hidrogeno(trioxidoclorato)    |
| i) ácido difosfórico              | j) ácido mangánico               |

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- |                                      |                             |
|--------------------------------------|-----------------------------|
| a) $\text{H}_3\text{SbO}_3$          | b) $\text{HMnO}_4$          |
| c) $\text{H}_2\text{CO}_3$           | d) $\text{HClO}_2$          |
| e) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$  | f) $\text{H}_2\text{CrO}_4$ |
| g) $\text{H}_2\text{Se}_2\text{O}_7$ | h) $\text{H}_3\text{AsO}_3$ |
| i) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ | j) $\text{HIO}_3$           |

**7. IONES****Formula los siguientes iones:**

- |                                      |                           |
|--------------------------------------|---------------------------|
| a) ion cobalto (II)                  | b) dimercurio (2+)        |
| c) octaazufre (4+)                   | d) oxonio                 |
| e) ion magnesio                      | f) ion oro (3+)           |
| g) hidrogeno(tetraoxidosulfato) (1-) | h) ion nitrito            |
| i) amonio                            | j) cianuro                |
| k) ion dicromato                     | l) bromuro (1-)           |
| m) ion níquel (3+)                   | n) dióxido (2-)           |
| ñ) hidrogeno(trioxidoarseniato) (2-) | o) ion cadmio             |
| p) dióxido-clorato (1-)              | q) seleniuro (2-)         |
| r) ion dihidrogenoarseniato          | s) ion hidrogenodicromato |

**Nombra los siguientes iones de todos los modos posibles:**

- |                                 |  |
|---------------------------------|--|
| a) $\text{Fe}^{3+}$             | b) $\text{PH}_4^+$                       |
| c) $\text{CO}_3^{2-}$           | d) $\text{HSiO}_3^-$                     |
| e) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ | f) $\text{ClO}_2^-$                      |
| g) $\text{OH}^-$                | h) $\text{H}_3\text{O}^+$                |
| i) $\text{Se}^{2-}$             | j) $\text{IO}_4^-$                       |
| k) $\text{HTeO}_4^-$            | l) $\text{N}_3^-$                        |
| m) $\text{SbO}_4^{3-}$          | n) $\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_7^{2-}$ |

**8. OXISALES****Formula los siguientes compuestos:**

- |  |                                 |
|--|---------------------------------|
| a) tris(dioxidoseleniato) de dicobalto     | b) dicromato de estaño (IV)     |
| c) heptaoxidotetratelurato de dipotasio    | d) permanganato de cadmio       |
| e) hipoclorito de mercurio (II)            | f) tetraóxido-clorato de amonio |
| g) trióxido-fosfato de trirubidio          | h) difosfato de cromo (III)     |
| i) tetrakis(trioxidonitrato) de paladio    | j) borato de calcio             |
| k) tris(trioxido-carbonato) de dioro       | l) perclorato de cinc           |
| m) bis(trioxido-fosfato) de tribario       | n) cromato de galio             |
| ñ) tetraóxido-seleniato de diazanio        | o) hipoyodito de hierro (II)    |
| p) pentaóxido-diarseniato de diplatino     | q) perclorato de aluminio       |
| r) tris(tetraóxido-sulfato) de dimanganeso | s) ditelurato de estroncio      |

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- |                                       |                                     |
|---------------------------------------|-------------------------------------|
| a) $\text{NaBrO}_3$                   | b) $\text{Hg}_3(\text{SbO}_4)_2$    |
| c) $\text{Cd}(\text{ClO})_2$          | d) $(\text{NH}_4)_2\text{SeO}_2$    |
| e) $\text{Co}(\text{IO}_4)_3$         | f) $\text{CaTe}_2\text{O}_3$        |
| g) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$         | h) $\text{Sn}(\text{AsO}_3)_2$      |
| i) $\text{Au}_2\text{P}_2\text{O}_7$  | j) $\text{Ba}(\text{ClO})_2$        |
| k) $\text{Ag}_2\text{BO}_3$           | l) $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_3$ |
| m) $\text{Li}_4\text{Sb}_2\text{O}_5$ | n) $\text{Ag}(\text{ClO})_3$        |
| ñ) $\text{NH}_4\text{BrO}_2$          | o) $\text{Li}_4\text{SiO}_4$        |
| p) $\text{Au}_3\text{PO}_4$           | q) $\text{In}_2\text{TeO}_4$        |
| r) $\text{CaMnO}_4$                   | s) $\text{KMnO}_4$                  |

**9. OXISALES ÁCIDAS****Formula los siguientes compuestos:**

- bis[hidrogeno(trioxidoseleniato)] de radio
- hidrogenohiposelenito de níquel (III)
- hidrogeno(dioxidosulfato) de litio
- hidrogenotelurato de plata
- hidrogeno(trioxidocarbonato) de sodio
- dihidrogenofosfito de cobalto (III)
- bis[trihidrogeno(heptaoxidodiantimoniato)] de calcio
- dihidrogenodifosfito de aluminio
- tris[dihidrogeno(heptaoxidodifosfato)] de dihierro
- hidrogenocarbonato de sodio
- bis[hidrogeno(dioxidotelurato)] de estroncio
- hidrogenoantimoniato de cobalto (II)
- tetrakis[hidrogeno(trioxidotelurato)] de manganeso
- hidrogenoborato de cesio
- hidrogeno(trioxidosilicato) de mercurio
- hidrogenodifosfato de plomo (IV)
- tetrakis[hidrogeno(dioxidosulfato)] de paladio
- hidrogenocarbonato de amonio
- hidrogeno(trioxidocarbonato) de azanio
- hidrogenofosfito de hierro (II)

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- a)  $\text{KHCO}_3$
- b)  $\text{Fe}(\text{HSeO}_4)_3$
- c)  $\text{Ca}(\text{HSO}_2)_2$
- d)  $\text{NiHPO}_3$
- e)  $\text{CdH}_2\text{As}_2\text{O}_5$
- f)  $\text{CrHSb}_2\text{O}_7$
- g)  $\text{Au}(\text{HSO}_2)_3$
- h)  $\text{SrHSbO}_4$
- i)  $\text{Ca}_3(\text{HAS}_2\text{O}_5)_2$
- j)  $\text{Cu}(\text{HTeO}_4)_2$
- k)  $\text{Mn}(\text{HSbO}_4)_2$
- l)  $\text{K}_3\text{HP}_2\text{O}_7$
- m)  $\text{Fe}(\text{H}_2\text{SbO}_4)_2$
- n)  $\text{Hg}_2\text{H}_2\text{As}_2\text{O}_5$
- ñ)  $\text{Cr}(\text{HSO}_3)_2$
- o)  $\text{KH}_2\text{SbO}_3$
- p)  $\text{Co}_2(\text{HASO}_3)_3$
- q)  $\text{K}_3(\text{HSb}_2\text{O}_5)_2$
- r)  $\text{AgH}_3\text{As}_2\text{O}_7$
- s)  $\text{Pd}(\text{HCO}_3)_2$

**10. SALES ÁCIDAS DERIVADAS DE HIDRÁCIDOS****Formula los siguientes compuestos:**

- a) hidrogenosulfuro de litio
- b) hidrogenoseleniuro de cromo (III)
- c) tris(hidrogenoteluro) de cobalto
- d) hidrogenosulfuro de aluminio
- e) tris(hidrogenosulfuro) de azanio
- f) hidrogenoseleniuro de cinc

**Nombra los siguientes compuestos de todos los modos posibles:**

- a)  $\text{Au}(\text{HS})_3$
- b)  $\text{Pt}(\text{HTe})_4$
- c)  $\text{HgHSe}$
- d)  $\text{Au}(\text{HTe})_3$
- e)  $\text{Sr}(\text{HS})_2$
- f)  $\text{Mn}(\text{HSe})_4$