

## **REPASO NOMENCLATURA**

1.- Escriba el símbolo correspondiente a los siguientes elementos:

Azufre  
Yodo  
Calcio  
Plata

2.- Nombre los siguientes elementos:

Ba	O
Cl	Hg
Zn	Pb
N	Cu
Au	Ca

3.- Cuál es el nombre genérico de un compuesto binario formado por un metal y oxígeno. De ejemplos.

4.- Escriba la fórmula de 5 óxidos metálicos y sus respectivos nombres.

5.- Cuál es el nombre genérico de un compuesto binario formado por un no metal y oxígeno. De ejemplos.

6.- Escriba la fórmula y el nombre de 5 óxidos no metálicos.

7.- Escriba el nombre antiguo y moderno de los siguientes óxidos:

a) $\text{Fe}_2\text{O}_3$	f) $\text{CuO}$
b) $\text{Na}_2\text{O}$	g) $\text{BaO}$
c) $\text{SO}_2$	h) $\text{Al}_2\text{O}_3$
d) $\text{SnO}$	i) $\text{CaO}$
e) $\text{Ag}_2\text{O}$	j) $\text{FeO}$
k) $\text{Cl}_2\text{O}$	l) $\text{Br}_2\text{O}_7$
m) $\text{I}_2\text{O}_3$	n) $\text{NO}$

8.- Cuál es el nombre genérico de un compuesto binario formado por un metal con hidrógeno. Dé 3 ejemplos y nómbralos.

9.- Cuál es el nombre genérico de un compuesto binario formado por un no metal con hidrógeno. Dé 3 ejemplos y nómbralos.

10.- - Escriba la fórmula de 5 hidruros metálicos y sus respectivos nombres.

11.- Escriba el nombre de los siguientes hidruros metálicos

$\text{LiH}$   
 $\text{FeH}_2$   
 $\text{AlH}_3$

12.- Escriba los nombres de las siguientes sales no oxigenadas:  
NaCl; CaBr<sub>2</sub>; CoCl<sub>2</sub>; FeF<sub>3</sub>; AlCl<sub>3</sub>; MnS; K<sub>2</sub>S; NaF; NiCl<sub>3</sub>.

13.- Escriba la fórmula general de un hidróxido.  
Nombre los siguientes hidróxidos de acuerdo a la nomenclatura antigua y moderna:  
NaOH; LiOH; Ca(OH)<sub>2</sub>; Al(OH)<sub>3</sub>; Co(OH)<sub>2</sub>; Ni(OH)<sub>3</sub>; Cd(OH)<sub>2</sub>; Zn(OH)<sub>2</sub>; Mn(OH)<sub>2</sub>;  
Pb(OH)<sub>4</sub>; Sn(OH)<sub>2</sub>.

14.- Escriba las formulas de los siguientes hidróxidos: hidróxido de litio; hidróxido níqueloso; hidróxido de berilio; hidróxido de calcio; hidróxido de cesio; hidróxido plúmbico; hidróxido cúprico; hidróxido de magnesio.

15.- Escriba la fórmula general de los oxoácidos.

16.- Escriba la fórmula de los siguientes oxoácidos y nómbralos con el numeral de Stock:

- |                        |                        |
|------------------------|------------------------|
| a) ácido sulfuroso     | g) ácido hipoiódico    |
| b) ácido sulfúrico     | h) ácido perclórico    |
| c) ácido carbónico     | i) ácido bromoso       |
| d) ácido nítrico       | j) ácido ortofosforoso |
| d) ácido ortofosfórico | k) ácido clórico       |
| e) ácido pirofosfórico | l) ácido silícico      |
| f) ácido nitroso       |                        |

17.- Trace una flecha que una cada fórmula con el nombre correspondiente en la segunda columna

H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	ácido ortofosfórico
HNO <sub>2</sub>	ácido clorhídrico
HCl	ácido carbónico
HBrO <sub>3</sub>	bromato (I) de hidrógeno
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	ácido nitroso
H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub>	ácido nítrico
HI	sulfato (VI) de hidrógeno
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	bromato (V) de hidrógeno
HNO <sub>3</sub>	ácido iodhídrico
HBrO	ácido ortofosforoso
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	sulfato (IV) de hidrógeno

18.- Escriba las fórmulas de los siguientes compuestos:

Óxido cloroso

Sulfuro de sodio

Óxido de calcio

Óxido de sodio

Óxido periódico

Cloruro ferroso

Trióxido de azufre

Dióxido de carbono

19.- Asigne el número de oxidación correspondiente al elemento marcado y nombre cada uno de dichos compuestos:

a)  $\text{NH}_3$

b)  $\text{H}_3\text{PO}_4$

c)  $\text{KMnO}_4$

d)  $\text{H}_2\text{S}$

e)  $\text{SO}_2$

f)  $\text{SO}_3$

g)  $\text{K}_2\text{CO}_3$

20.- Escriba la fórmula de los siguientes compuestos:

a) cloruro de hierro (II)

b) sulfuro de cobre (I)

c) yoduro de aluminio

d) bromuro de plata

e) cloruro de plomo (II)

f) sulfuro férrico

21.- Asigne el número de oxidación correspondiente al elemento marcado:

a)  $\text{ClO}_3^-$

b)  $\text{NH}_4^+$

c)  $\text{NO}_3^-$

d)  $\text{SO}_4^{2-}$

e)  $\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$

22.- Escriba el nombre antiguo y moderno de los siguientes compuestos:

$\text{K}_2\text{O}$

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

$\text{CaO}$

$\text{CuOH}$

$\text{Al}_2\text{O}_3$

$\text{HCl}$

$\text{PbO}$

$\text{HClO}$

$\text{NO}$

$\text{H}_2\text{SO}_4$

$\text{SO}_2$

$\text{H}_2\text{SO}_3$

$\text{FeO}$

$\text{NH}_3$

$\text{NaOH}$

$\text{KCl}$

---

SnS	NaHS
FeCO <sub>3</sub>	CuHSO <sub>4</sub>
KNO <sub>3</sub>	CuNO <sub>2</sub>
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Na <sub>2</sub> O

---

23.- Escriba las fórmulas correspondientes a los siguientes compuestos y decir de qué tipo de compuesto se trata:

- |                            |                                |
|----------------------------|--------------------------------|
| - carbonato ferroso        | - sulfito níqueloso            |
| - sulfuro de cobre (II)    | - hidróxido de magnesio        |
| - nitrato (III) de potasio | - pentóxido de dinitrógeno     |
| - dióxido de nitrógeno     | - óxido de mercurio (II)       |
| - óxido de plata           | - hidróxido de cinc            |
| - sulfuro ácido de cadmio  | - nitrato (V) de cobalto (III) |
| - ácido sulfuroso          | - ortofosfato de sodio         |
| - ácido selenioso          | - selenato de potasio          |
| - ácido periódico          | - ácido hipocloroso            |
| - clorato cúprico          | - clorato (I) de hidrógeno     |
| - bromuro mercurioso       | - hidróxido férrico            |
| - silicato ferroso         | - cromato de aluminio          |
| - dicromato de potasio     | - permanganato de litio        |

24.- Escriba los nombres de los siguientes óxidos de acuerdo con las nomenclaturas que conoce:

MgO	CO
CO <sub>2</sub>	PbO <sub>2</sub>
SnO <sub>2</sub>	NO <sub>2</sub>
SO <sub>3</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>

25.- Escriba la fórmula de los siguientes compuestos indicando de qué tipo de compuesto se trata:

Carbonato de plata	Tetróxido de dinitrógeno
Sulfuro de calcio	Óxido fosforoso

Óxido cobaltoso

Cloruro de potasio

Ácido fluorhídrico

Hidruro de magnesio

27.- Escriba los nombres de los siguientes compuestos de acuerdo con las nomenclaturas que conoce:

$\text{MnO}_2$

$\text{LiOH}$

$\text{Fe}(\text{OH})_3$

$\text{HBr (g)}$

$\text{H}_2\text{S (ac)}$

$\text{HNO}_2$

$\text{H}_2\text{O}_2$

$\text{HNO}_3$

$\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$

$\text{NaHCO}_3$

$\text{Na}_2\text{CrO}_4$

$\text{NH}_4\text{NO}_3$

$\text{NaMnO}_4$

$(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

$\text{HCl (ac)}$

$\text{Bi}(\text{OH})_2\text{NO}_3$

$\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$

$\text{Ba}(\text{OH})\text{I}$

28.- Escriba la fórmula de los siguientes compuestos indicando de qué tipo de compuesto se trata:

- clorato (III) de sodio

- cloruro de hidrógeno

- cloruro de hierro (III)

- dióxido de silicio

- fluoruro de sodio

- amoníaco

- bromato de bario

- sulfato (IV) de níquel (II)

- sulfato níquelico

- ácido ortofosfórico

- ácido fosforoso

- nitrato (III) de potasio

- hidrogeno sulfato (VI) de hierro (III)

- sulfato (IV) de magnesio

- yoduro de plata

- yoduro de plomo (II)

- hidróxido de bario

- dióxido de carbono