

GUÍA DE ESTUDIO

ESTRUCTURA ATOMICA Y TABLA PERIODICA

Elaborado por: Lic. Raúl Hernández Mazariegos

1. Defina los siguientes términos
 - a. Átomo:
 - b. Protón:
 - c. Neutrón:
 - d. Electrón:
 - e. Núcleo:
 - f. Número atómico:
 - g. Número de masa:
 - h. Isótopo:
 - i. Masa atómica:
 - j. Principio de Exclusión de Pauli:
 - k. Regla de Máxima Multiplicidad de Hund:
 - l. Principio de Construcción y Orden Aufbau:

m. Spin del electrón:

2. Considere un átomo neutro que tiene 50 electrones y 69 neutrones:

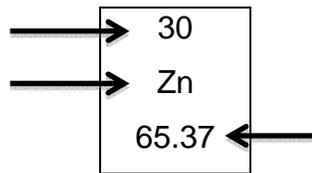
a. ¿Cuántos protones tiene en el núcleo?

b. ¿Cuál es el número de masa del átomo?

c. ¿Cómo representa su notación isotópica ${}^A_Z X$?

d. ¿Cuál es la masa de este átomo en unidades de masa atómica (uma)?

3. ¿Al ver el siguiente elemento en la tabla periódica, ¿Cuál es la información que presenta?



4. Llene los espacios en blanco con la información correcta:

La masa de un átomo está concentrada en su _____, en donde se localizan los _____ y _____.

5. Complete la siguiente tabla:

Partícula	Masa	Carga	Símbolo
	1 uma	0	
Protón			
Electrón	Aproximadamente 0	-1	

6. Complete cada una de las siguientes notaciones:

a. ${}^{80}_{35} X$ X corresponde a: _____

b. ${}^{20}_{10} X$ X corresponde a: _____

c. ${}^3_Z H$ Z es igual a: _____

d. ${}^{34}_Z S$ Z es igual a: _____

7. Para el isótopo del inciso a (${}^{80}_{35} X$) de la pregunta anterior, responde:

- a. Número de protones: _____
- b. Número de electrones: _____
- c. Número de neutrones: _____
- d. Carga del ion negativo que forma: _____
8. Para el isótopo del inciso b (${}^{20}_{10}\text{X}$) de la pregunta 6, responda:
- a. Número de protones: _____
- b. Número de electrones: _____
- c. Número de neutrones: _____
9. Para el isótopo del inciso c (${}^3_1\text{H}$) de la pregunta 6, responda:
- a. Número de protones: _____
- b. Número de electrones: _____
- c. Número de neutrones: _____
- d. Carga de los iones que forma: _____
10. Para el isótopo del inciso d (${}^{34}_{16}\text{S}$) de la pregunta 6, responda:
- a. Número de protones: _____
- b. Número de electrones: _____
- c. Número de neutrones: _____
- d. Carga del ion negativo que forma: _____
11. Escriba la configuración electrónica abreviada, semidesarrollada y completa para:
- a. ${}^{80}_{35}\text{X}$
- i. abreviada: _____
- ii. semidesarrollada: _____
- b. ${}^{20}_{10}\text{X}$
- i. abreviada: _____
- ii. semidesarrollada: _____
- c. ${}^3_1\text{H}$
- i. abreviada: _____
- ii. semidesarrollada: _____
- d. ${}^{34}_{16}\text{S}$

- i. abreviada: _____
- ii. semidesarrollada: _____

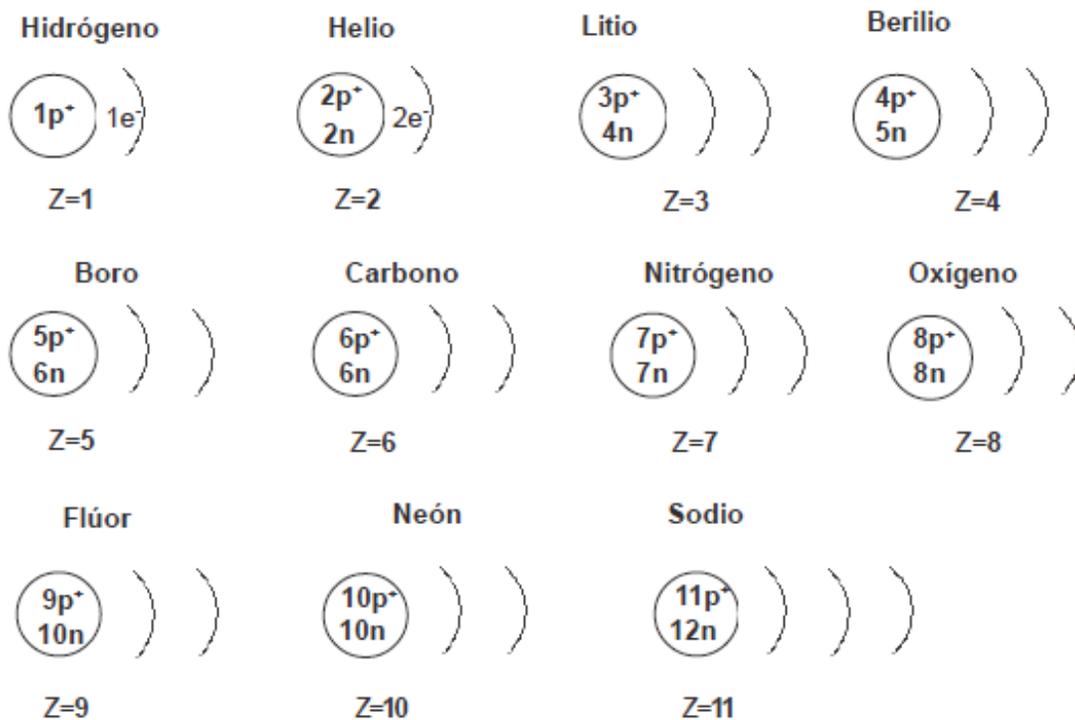
12. Para el siguiente isótopo del plomo $^{208}_{82}\text{Pb}$ determine:

- a. Número de protones: _____
- b. Número de neutrones: _____
- c. Número de electrones: _____
- d. Número atómico: _____
- e. Número de masa: _____

13. Complete la siguiente tabla, utilizando los datos que se proporcionan para cada elemento:

Elemento	Símbolo	Z	A	p ⁺	n ⁰	e ⁻
Fósforo		15	31			
Cloro					18	17
Hierro			56	26		
Oro				79	118	
Plomo		82			125	
Plata				47	61	
Potasio		19	39			
magnesio					12	12

14. En cada uno de los siguientes diagramas de Bohr, escriba el número de electrones en cada nivel de energía. Los primeros dos le servirán de ejemplo.



15. Indique cuál es el número máximo de electrones para cada uno de los siguientes niveles de energía:
- 3
 - 6
 - 4
 - 7
16. Indique qué subniveles hay (*s*, *p*, *d*, etc.) en cada uno de los siguientes niveles de energía:
- 3
 - 4
 - 2
17. Indique cuántos orbitales hay en cada uno de los siguientes subniveles:
- d
 - s
 - p
 - f

18. Indique cuántos electrones no apareados hay en cada uno de los siguientes elementos:

- a. Al
- b. Cl
- c. S
- d. P

19. A continuación se puede observar 4 ejemplos del uso de diagramas orbitales para establecer el orden de llenado de electrones en dos átomos y sus iones; complete el resto del cuadro.

Átomo o Ion	1s	2s	2p			3s	3p			4s
	1s	2s	2px	2py	2pz	3s	3px	3py	3pz	4s
Ca	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓
Configuración Electrónica	1s ²	2s ²	2px ²	2py ²	2pz ²	3s ²	3px ²	3py ²	3pz ²	4s ²
Ca ⁺²	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	
Configuración Electrónica	1s ²	2s ²	2px ²	2py ²	2pz ²	3s ²	3px ²	3py ²	3pz ²	
N	↑↓	↑↓	↑	↑	↑					
Configuración Electrónica	1s ²	2s ²	2px ¹	2py ¹	2pz ¹					
N ⁻³	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓					
Configuración Electrónica	1s ²	2s ²	2px ²	2py ²	2pz ²					
O										
Configuración Electrónica										
O ⁻²										
Configuración Electrónica										
P										
Configuración Electrónica										

P ³ Configuración Electrónica										
S Configuración Electrónica										
S ² Configuración Electrónica										
K Configuración Electrónica										
K ⁺¹ Configuración Electrónica										

20. Defina los siguientes términos:

- a. Ley periódica
- b. Tabla periódica
- c. Periodo
- d. Grupo
- e. Familia
- f. Electrón diferencial
- g. Electrones de valencia
- h. Electronegatividad
- i. Gas noble
- j. Elementos de transición

k. Elementos de transición interna

21. Indique en qué grupo de la tabla periódica están los siguientes elementos:

Elemento	Grupo	Elemento	Grupo
Litio		Arsénico	
Manganeso		Estroncio	
Uranio		Bromo	
Xenón		Galio	
Escandio		Nitrógeno	
Cerio		Antimonio	

22. Indique en qué periodo están cada uno de los siguientes elementos

Elemento	Periodo	Elemento	Periodo
Silicio		Oxígeno	
Bario		Vanadio	
Hierro		Níquel	
Mercurio		Yodo	
Neón		Boro	
Manganeso		Antimonio	

23. Clasifique cada uno de los siguientes elementos como: representativo, de transición, gas noble o transición interna.

Elemento	Clasificación	Elemento	Clasificación
Magnesio		Cobre	
Neón		Uranio	
Plomo		Fósforo	
Hierro		Oro	
Helio		Mercurio	
Cloro		Vanadio	

24. De la sección de *Química y salud* del libro *Química, una introducción a la Química General, Orgánica y Biológica* de Karen Timberlake página 88, referente a la toxicidad del mercurio, indique:

- a. las formas cómo puede penetrar en el organismo
- b. el efecto que causa al ser humano una exposición prolongada
- c. ¿Por qué la ingestión de pescado contaminado puede causar un daño muy serio al sistema nervioso central.

25. De la sección de *Química y salud* del libro *Química, una introducción a la Química General, Orgánica y Biológica* de Karen Timberlake página 94, referente a los elementos traza: esenciales para la salud, indique:

Elemento	Dosis diaria	Función Biológica	Síntomas que ocasiona su deficiencia	Fuentes de obtención
Cobre (Cu)				
Manganeso (Mn)				

26. Complete la siguiente tabla tomando como referencia la tabla 9.10 del libro Química, una introducción a la Química General, Orgánica y Biológica de Karen Timberlake página 337.

Isótopo	Aplicación médica
Ce-141	
Ga-67	
Ga-68	
P-32	
I-125	
I-131	
Sr-85	
Tc-99	

27. De la sección de *Química y salud* del libro Química, una introducción a la Química General, Orgánica y Biológica de Karen Timberlake página 332, referente a la braquiterapia, indique:

- a. En que consiste el proceso denominado braquiterapia:

- b. Por qué se aplica una alta dosis de radiación al área cancerosa:

- c. En que consiste la braquiterapia permanente:

d. En que consiste la braquiterapia temporal:

Respuestas

6. Complete cada una de las siguientes notaciones:

- a. ${}_{35}^{80}X$ X corresponde a: Br
- b. ${}_{10}^{20}X$ X corresponde a: Ne
- c. ${}_{-}^3H$ Z es igual a: 1
- d. ${}_{-}^{34}S$ Z es igual a: 16

7. Para el isótopo del inciso a (${}_{35}^{80}X$) de la pregunta 6, responda:

- a. Número de protones: 35
- b. Número de electrones: 35
- c. Número de neutrones: 55
- d. Carga del ion negativo que forma: -1

8. Para el isótopo del inciso b (${}_{10}^{20}X$) de la pregunta 6, responda:

- a. Número de protones: 10
- b. Número de electrones: 10
- c. Número de neutrones: 10

9. Para el isótopo del inciso c (${}_{-}^3H$) de la pregunta 6, responda:

- a. Número de protones: 1
- b. Número de electrones: 1
- c. Número de neutrones: 2
- d. Carga de los iones que forma: H^{+1} , H^{-1}

10. Para el isótopo del inciso d (${}_{-}^{34}S$) de la pregunta anterior, responda:

- a. Número de protones: 16
- b. Número de electrones: 16
- c. Número de neutrones: 24
- d. Carga del ion negativo que forma: S^{-2}

11. Escriba la configuración electrónica abreviada, semidesarrollada y completa para:

b. ${}_{10}^{20}\text{X}$

i. abreviada: $[\text{He}]2s^2 2p^6$

ii. semidesarrollada: $1s^2 2s^2 2p^6$

12. Para el siguiente isótopo del plomo ${}_{82}^{208}\text{Pb}$ determine:

a. Número de protones: 82

b. Número de neutrones: 126

c. Número de electrones: 82

d. Número atómico: 82

e. Número de masa: 208

15. Indique cuál es el número máximo de electrones para cada uno de los siguientes niveles de energía:

a. 3: 18

b. 6: 72

16. Indique qué subniveles hay (*s*, *p*, *d*, etc.) en cada uno de los siguientes niveles de energía:

a. 3: *s*, *p*, *d*

17. Indique cuántos orbitales hay en cada uno de los siguientes subniveles:

a. *d*: 5

18. Indique cuántos electrones no apareados hay en cada uno de los siguientes elementos:

a. Al: 1

DOCUMENTO DE APOYO

CONOCIMIENTOS BASICOS SOBRE NOMENCLATURA

La *nomenclatura química* contiene reglas que nos permiten asignar un nombre a cada una de las sustancias químicas y tiene por objeto identificar a cada una de las sustancias químicas. Esta identificación debe ser inequívoca, es decir, a cada nombre debe corresponder una sustancia y a cada sustancia un nombre.

A diferencia de otras disciplinas, la nomenclatura química contiene reglas y nombres que se han modificado con el tiempo y se seguirán modificando a medida que se obtengan nuevos compuestos o se establezcan acuerdos internacionales para designar a los ya existentes. Las reglas de nomenclatura actuales provienen de los acuerdos internacionales tomados en una asociación mundial de químicos, denominada International Union of Pure and Applied Chemistry, conocida como IUPAC, por sus siglas en inglés (Unión Internacional de Química Pura y Aplicada, UIQPA).

Al decir que a cada sustancia se le asigna un nombre, no se puede decir cotundentemente “un nombre y solo uno”, ya que éste pudo cambiar con el tiempo. Por ejemplo, existe un compuesto conocido desde hace ya varios siglos y que en la farmacopea tradicional se llamó “sublimado corrosivo”. A principios de este siglo recibió el nombre de cloruro mercúrico, que le corresponde debido a su composición HgCl_2 y que actualmente se llama cloruro de mercurio (II). Existe otro compuesto que contiene cloro y mercurio y es el cloruro de mercurio (I), cloruro mercurioso o calomel (Hg_2Cl_2).

A pesar de las reglas emitidas por la IUPAC y de la tendencia a ser adoptadas por los químicos en todo el mundo, la nomenclatura química es tolerante con los nombres que se han arraigado y que persisten, en la mayoría de los casos a nivel comercial.

El objetivo de este documento anexo de nomenclatura inorgánica, que en principio es una guía muy elemental, es tener una base que permita nombrar los compuestos más comunes que corresponden a curso de química general con orientación a la ciencias médicas. Estas reglas básicas que se discutirán a continuación deben ser ampliadas en su libro texto o algún libro sobre nomenclatura.

SÍMBOLOS DE LOS ELEMENTOS

Estos representan a los elementos. Generalmente las letras coinciden con el nombre del elemento, por ejemplo: N: nitrógeno; Al: aluminio.

En algunos casos no coinciden los símbolos con los nombres, pues se utilizan los nombres en latín, por ejemplo: Na: Natrium = Sodio; S: Sulfur = azufre.

Los símbolos de los elementos se representan por una letra mayúscula o bien la primera mayúscula y las otras minúsculas Ej: H: Hidrógeno; He: Helio; Unq: unnilquadio.

FÓRMULAS QUÍMICAS

Son formas simbólicas que representan la combinación de los diferentes elementos en un compuesto. Se utilizan los símbolos de los elementos que lo forman y subíndices al pie del

símbolo, que indican cuantos átomos hay de un mismo elemento en el compuesto. Por ejemplo: $C_6H_{12}O_6$ = glucosa, H_2SO_4 : ácido sulfúrico

SISTEMAS DE NOMENCLATURA QUÍMICA

Aunque existen muchas propuestas para nombrar a los compuestos químicos, se ha generalizado más el uso de los siguientes sistemas:

- a) **SISTEMA STOCK:** Utiliza números romanos, escritos dentro de paréntesis al final del nombre para indicar el número o estado de oxidación* del elemento menos electronegativo** en un compuesto.
- b) **SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO:** Utiliza prefijos “mono, di, tri, tetra, penta, etc, en el nombre para indicar el número de veces, que esta contenido el elemento o el ión poliatómico dentro de un compuesto. Los prefijos usados coinciden con los subíndices en la fórmula.
- c) **SISTEMA CLÁSICO Ó FUNCIONAL:**
- Cuando el elemento tiene un solo número de oxidación se añade la terminación –ico (sódico, potásico), también se admite decir (de sodio, de potasio).
 - Si el elemento tiene dos números de oxidación, se añade la terminación –oso si actúa con el menor número de oxidación e –ico si actúa con el mayor número de oxidación.
 - Cuando el elemento tiene más de dos números de oxidación, usa sufijos “oso” é “ico” y prefijos como “hipo” y “per” en el nombre para indicar el número o estado de oxidación*, del elemento menos electronegativo** en el compuesto que generalmente es un metal, en el caso de sales haloideas, hidruros é hidróxidos. En el caso de compuestos ternarios como oxácidos y oxisales, los prefijos y sufijos, indican el número o estado de oxidación del elemento que aparece en medio de la fórmula, el cual puede ser un no metal, que no necesariamente es el menos electronegativo de los que aparecen en la fórmula.

* Existen normas para determinar los números o estado de oxidación de los elementos en los compuestos.

** Los valores de electronegatividad de cada elemento se encuentran en la tabla periódica.

NUMERO DE OXIDACIÓN DEL ELEMENTO	PREFIJO del nombre del compuesto	SUFIJO del nombre del compuesto
1 ó 2	Hipo	oso
3 ó 4	----	oso
5 ó 6	----	ico
7	Per	ico

NOMENCLATURA DE LAS SUSTANCIAS NO COMBINADAS Ó COMBINADAS CON ELLAS MISMAS.

Si un elemento no se halla combinado ó bien ésta combinado con el mismo, recibe simplemente el nombre de ese elemento. *Por ejemplo:*

Fe: Hierro Ag: plata H₂: Hidrógeno O₂: Oxígeno I₂: Yodo

CLASIFICACIÓN DE LAS SUSTANCIAS INORGÁNICAS.

Las sustancias inorgánicas se clasifican, para su nomenclatura, de acuerdo al número de átomos diferentes que posea, de acuerdo a lo siguiente:

- I. **Binarios:** dos átomos diferentes como HCl, H₂O, CH₄, CaO,
- II. **Ternarios:** tres átomos diferentes como NaOH, H₂SO₄, KClO₃.
- III. **Cuaternarios:** poseen cuatro átomos diferentes como NaHCO₃, K₂HPO₄

I. COMPUESTOS BINARIOS

a. Combinación de los Átomos de los Elementos con el Oxígeno

- **ÓXIDOS**, si se une un metal con oxígeno.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO	SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO	SISTEMA STOCK
Hg₂O	<i>Oxido mercurioso</i>	<i>Monóxido de dimercurio</i>	<i>Oxido de mercurio (I)</i>
HgO	<i>Oxido mercúrico</i>	<i>Monóxido de mercurio</i>	<i>Óxido de mercurio (II)</i>
MnO₂	<i>Oxido manganeso</i>	<i>Dióxido de manganeso</i>	<i>Oxido de Manganeso (IV)</i>
Na₂O	<i>Oxido de sodio</i>	-----	-----
K₂O	<i>Oxido de potasio</i>	-----	-----
CaO	<i>Oxido de calcio</i>	-----	-----

- **ANHÍDRIDOS**, si se une un No metal con oxígeno. Si se usa el sistema clásico de nomenclatura, en otros sistemas de nomenclatura se les llama óxidos.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO	SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO	SISTEMA STOCK
CO₂	<i>Anhídrido carbónico</i>	<i>Dióxido de carbono</i>	<i>Oxido de carbono (IV)</i>
SO₃	<i>Anhídrido sulfúrico</i>	<i>Trióxido de azufre</i>	<i>Oxido de azufre (VI)</i>

- **PERÓXIDOS** En el agua ordinaria, H₂O, el número de oxidación del oxígeno es -2. En el agua oxigenada ó peróxido de hidrógeno, H₂O₂, el número de oxidación del oxígeno es -1. El ion O₂²⁻ se llama ion peróxido. Los peróxidos resultan de sustituir los dos hidrógenos del agua oxigenada por elementos metálicos. Se nombran con la palabra peróxido seguida del correspondiente metal.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO
H₂O₂	<i>Peróxido de hidrógeno</i>
Na₂O₂	<i>Peróxido de sodio</i>
BaO₂	<i>Peróxido de bario</i>

b. Compuestos binarios con Hidrogeno y un no metal:

Sus soluciones se conocen como Hidrácidos, se nombran anteponiendo la palabra **ÁCIDO** y a continuación el nombre del no metal contraído y terminado en "hídrico".

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO
HCl	<i>Acido clorhídrico</i>
HBr	<i>Acido bromhídrico</i>
H₂S	<i>Acido sulfhídrico</i>

Algunos hidruros de los no metales reciben nombres especiales

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO
NH₃	<i>Amoníaco</i>



Fosfina

NOTA: Como un caso especial, en las prácticas de laboratorio se utilizan mucho las soluciones de NH_3 "amoníaco", este compuesto no posee carácter ácido sino al contrario sus soluciones son básicas.

c. Compuestos Binarios sin Oxígeno y sin Hidrógeno:

También conocidas como "SALES HALOIDEAS", contienen un metal y un no metal.

Se nombran haciendo terminar en "URO", el nombre del no metal y a continuación se da el nombre del metal.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO	SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO	SISTEMA STOCK
FeCl₃	Cloruro férrico	Tricloruro de hierro	Cloruro de hierro (III)
AuCl₃	Cloruro áurico*	Tricloruro de oro	Cloruro de oro (III)
AlCl₃	Cloruro de aluminio	Tricloruro de aluminio	-----
NaCl	Cloruro de sodio	-----	-----
ZnCl₂	Cloruro de zinc	-----	-----
BaCl₂	Cloruro de Bario	-----	-----
KI	Yoduro de potasio	-----	-----
BaS	Sulfuro de Bario	-----	-----

* Cloruro áurico (La nomenclatura común usa áurico, debido a que oro en latín es "aurum")

II. COMPUESTOS TERNARIOS

Como su nombre lo indica, son compuestos formados por la combinación de tres elementos diferentes. Se consideraran tres tipos de compuestos ternarios:

a) HIDRÓXIDOS

Poseen la fórmula general: **M(OH)_n**. Para nombrarlos se pone la palabra hidróxido y a continuación, el nombre del metal.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO	SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO	SISTEMA STOCK
Fe(OH)₃	Hidróxido férrico	Trihidróxido de hierro	Hidróxido de hierro (III)
Sn(OH)₄	Hidróxido estánnico	Tetrahidróxido de estaño	Hidróxido de estaño (IV)
NaOH	Hidróxido de sodio	-----	-----
KOH	Hidróxido de potasio	-----	-----
NH₄OH	Hidróxido de amonio	-----	-----
Ca(OH)₂	Hidróxido de calcio	-----	-----
Al(OH)₃	Hidróxido de aluminio	-----	-----

b) OXÁCIDOS

Poseen la fórmula general: **HYO** (H: Hidrógeno, Y: no metal. O: oxígeno). Para nombrarlos, se antepone la palabra "ácido" y a continuación el nombre del no metal contraído y terminado en "íco", o bien en "oso" (Los más usados en las prácticas terminan en "íco"). También pueden usarse los prefijos "hipo" y "per", de acuerdo a la tabla mencionada anteriormente.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO
HNO₃	Acido nítrico
H₂SO₄	Acido sulfúrico
H₂CO₃	Acido carbónico
H₃BO₃	Ácido bórico

c) **OXISALES:**

Poseen la fórmula general: **MYO** (M: metal, Y: no metal, O: oxígeno). Se forman cuando los Hidrógenos de los oxácidos se sustituyen por metales. Para darles nombres se sustituye la terminación “**ico**” por “**ato**” al nombre del ácido que las originó ó bien, se sustituye la terminación “**oso**” por “**ito**” y a continuación se da el nombre del metal. Las de uso más común en las practicas de laboratorio terminan en “ato”.

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO	SISTEMA ESTEQUIOMÉTRICO	SISTEMA STOCK
Pb(NO₃)₂	Nitrato plumboso*	Dinitrato de plomo	Nitrato de plomo (II)
Hg(NO₃)₂	Nitrato mercúrico	Dinitrato de mercurio	Nitrato de mercurio (II)
CuSO₄	Sulfato cúprico	-----	Sulfato de cobre (II)
KNO₃	Nitrato de potasio	-----	-----
AgNO₃	Nitrato de plata	-----	-----
Na₂SO₄	Sulfato de sodio	-----	-----
Na₂SO₂	Sulfito de sodio	-----	-----
Na₂CO₃	Carbonato de sodio	-----	-----
KClO₃	Clorato de potasio	-----	-----
KMnO₄	Permanganato de potasio	-----	-----
K₂CrO₄	Cromato de potasio	-----	-----
K₂Cr₂O₇	Dicromato de potasio	-----	-----

*La terminación “oso”, indica que el plomo en ese compuesto tiene un estado de oxidación 2, que es el menor, ya que en otros compuestos puede presentar estados de oxidación 4 y 2 (ver tabla periódica).

III. **COMPUESTOS CUATERNARIOS (CASO: OXISALES ÁCIDAS)**

Poseen la fórmula general: **MHYO** (M: metal. H: Hidrogeno. Y: no metal O: oxígeno).

<i>Por ejemplo:</i>	SISTEMA CLÁSICO
NaHCO₃	<i>Carbonato ácido de sodio ó bicarbonato de sodio</i>
Na₂HPO₄	<i>Fosfato monoácido de sodio</i>
NaH₂PO₄	<i>Fosfato diácido de sodio</i>
KHSO₄	<i>Sulfato ácido de potasio</i>
K₂HPO₄	<i>Fosfato monoácido de potasio</i>
KH₂PO₄	<i>Fosfato diácido de potasio</i>

Nota: El término ácido, indica la presencia de hidrógeno.