

Nomenclatura química inorgànica, recomanacions IUPAC 2005

Treball elaborat pel Seminari de Química (Del Batxillerat a la Universitat) organitzat per la Direcció General d'Ordenació, Innovació i Formació Professional (2013).

Autors: Gabriel Cànaves, Mercè Dopico, Enrique Gómez, Olga Lobón, Pau Maura, Miquel Palou, Rafel Perelló, Emma Sánchez, Antoni Salvà, Maria Torró i Agustí Vergés.

Maig 2013

Índex

1. Introducció	3
2. Nomenclatura dels elements	5
3. Nomenclatura dels ions simples	5
4. Nomenclatura dels compostos binaris	6
5. Nomenclatura dels compostos ternaris i quaternaris	12
6. Nomenclatura dels ions heteropoliatòmics	17
7. Referències	18
8. Annex 1. Models d'exercicis i solucions	19
9. Annex II. Proposta de nomenclatures per a Educació Secundària	28

Nomenclatura de composició (o estequiomètrica)

Es basa en la composició – no estructura- de la substància. La proporció de cada element es pot indicar de tres maneres diferents:

- usant prefixos multiplicadors (mono, di, tri, ...), per composts senzills i (bis, tris, tetrakis, ...) per substàncies més complexes. El prefix “mono” no resulta necessari excepte si hi ha possibilitat de confusió. Quan s'utilitzin prefixos no es poden realitzar contraccions (no és correcte, per exemple, tetròxid, pentòxid, ...), excepte per al prefix “monòxid” que si és acceptat.
- mitjançant els nombres d'oxidació (amb nombres romans i escrits entre parèntesi) just al costat del nom de l'element (sense deixar cap espai buit). Si l'element només té un nombre d'oxidació, aquest no s'ha d'indicar.
- utilitzant els nombres de càrrega (amb nombres aràbics i entre parèntesi) també al costat del nom de l'element (sense deixar cap espai buit). En primer lloc s'escriu el nombre i a continuació el signe. Aquesta modalitat només es pot utilitzar en composts iònics.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
H +1 -1																	He
Li +1	Be +2											B +3 -3	C +2+4 -4	N +1+2+3 +4+5 -3	O -2	F -1	Ne
Na +1	Mg +2											Al +3	Si +4 -4	P +3+5 -3	S +2+4 +6 -2	Cl +1+3 +5+7 -1	Ar
K +1	Ca +2				Cr +2+3 +6	Mn +2+3 +4+6 +7	Fe +2+3	Co +2+3	Ni +2+3	Cu +1+2	Zn +2			As +3+5 -3	Se +2+4 +6 -2	Br +1+3 +5+7 -1	Kr
Rb +1	Sr +2								Pd +2+4	Ag +1	Cd +2		Sn +2+4	Sb +3+5 -3	Te +2+4 +6 -2	I +1+3 +5+7 -1	Xe
Cs +1	Ba +2								Pt +2+4	Au +1+3	Hg +1+2		Pb +2+4	Bi +3+5			Rn

Figura 2. Nombres d'oxidació dels elements més freqüents

Nomenclatura de substitució

Parteix dels noms dels hidrurs progenitors, que es poden modificar substituint els àtoms d'hidrogen per altres àtoms o grups. Els noms es formen citant com a prefixos o sufixos els grups substituents dels àtoms d'hidrogen, units sense cap separació al nom de l'hidrur progenitor. Aquesta nomenclatura només es recomanada per la IUPAC per als hidrurs progenitors i els seus derivats i s'aplica fonamentalment a composts orgànics.

Com es veu a la taula 1 s'accepten els noms tradicionals amoníac i aigua.

BH ₃	Borà	CH ₄	Metà	NH ₃	Azà o amoníac	H ₂ O	Oxidà o aigua	HF	Fluorà
AlH ₃	Alumà	SiH ₄	Silà	PH ₃	Fosfà	H ₂ S	Sulfà	HCl	Clorà
GaH ₃	Gal·là	GeH ₄	Germà	AsH ₃	Arsà	H ₂ Se	Selà	HBr	Bromà
InH ₃	Indigà	SnH ₄	Estannà	SbH ₃	Estibà	H ₂ Te	Tel·là	HI	Iodà
TlH ₃	Tal·là	PbH ₄	Plumbà	BiH ₃	Bismutà	H ₂ Po	Polà	HAt	Astatà

Taula 1. Noms dels hidrurs progenitors

Nomenclatura d'addició

El nom es construeix posant els noms dels lligants, per ordre alfabètic, i amb prefixos numèrics si fos necessari, com a prefixes del nom de l'àtom central. Aquesta nomenclatura és especialment indicada per als oxocompostos, motiu pel qual a aquest document no es desenvoluparà per a la resta de compostos.

2. NOMENCLATURA DELS ELEMENTS

De manera general s'anomenen amb el nom de l'element químic corresponent. En el cas dels no metalls que formen substàncies moleculars el seu nom es basa en el nombre d'àtoms que tenguin la molècula i s'indica amb el corresponent prefix multiplicador. S'accepten els noms oxigen per al dioxigen (O₂) i ozó per al trioxigen (O₃), però no els de nitrogen per al N₂ (dinitrogen) o hidrogen per al H₂ (dihidrogen). El prefix "mono" s'utilitza només per als casos en els que l'element no es troba a la naturalesa en estat monoatòmic.

Fórmula	Nom sistemàtic	Nom acceptat
Ag	Plata	
Fe	Ferro	
He	Heli	
N	Mononitrogen	
H ₂	Dihidrogen	
N ₂	Dinitrogen	
P ₄	Tetrafòsfor	Fòsfor blanc
O ₂	Dioxigen	Oxigen
O ₃	Trioxigen	Ozó
S ₈	Octasofre	
F ₂	Difluor	

3. NOMENCLATURA DELS IONS SIMPLES

Els cations monoatòmics s'anomenen amb el nombre de càrrega entre parèntesi. Per als homonuclears, formats per més d'un àtom del mateix element, s'afegeix el corresponent prefix multiplicador. No es deixa cap espai entre el nom de l'element i el nombre de càrrega.

Pel que fa als anions s'anomenen afegint el sufix -ur i a continuació el nombre de càrrega entre parèntesi. En el cas dels anions aquest nombre de càrrega es pot suprimir

quan no doni lloc a cap ambigüitat. En el cas de l'oxigen no s'utilitza la terminació *-ur* i s'anomena com òxid.

Fórmula catió	Nom amb nombre de càrrega	Nom acceptat
Na ⁺	sodi(1+)	
Cr ³⁺	crom(3+)	
Cu ⁺	coure(1+)	
Cu ²⁺	coure(2+)	
H ⁺	hidrogen(1+)	hidró
Fe ³⁺	ferro(3+)	
Hg ₂ ²⁺	dimercuri(2+)	

Fórmula anió	Nom amb nombre de càrrega	Nom acceptat
Cl ⁻	clorur(1-) o clorur	
S ²⁻	sulfur(2-) o sulfur	
H ⁻	hidrur(1-) o hidrur	
P ³⁻	fosfur(3-) o fosfur	
O ²⁻	òxid(2-) o òxid	
N ³⁻	nitrur(3-) o nitrur	
C ⁴⁻	carbur(4-) o carbur	
S ₂ ²⁻	disulfur(2-)	
O ₂ ²⁻	diòxid(2-)	peròxid
C ₂ ²⁻	dicarbur(2-)	acetilur

4. NOMENCLATURA DELS COMPOSTOS BINARIS

Nomenclatura de composició

El mètode més simple per donar nom a un compost binari fent servir la nomenclatura de composició és a partir dels prefixos multiplicadors, que reflecteix directament la fórmula del compost. No obstant això, la proporció entre els dos elements del compost es pot indicar també amb el nombre d'oxidació o, si el compost és iònic, amb el nombre de càrrega.

Amb els prefixos multiplicadors per a un compost binari, es segueix el següent procediment:

1. Decidir quin element pren el paper de compost electropositiu i quin el d'electronegatiu. La decisió es pren per conveni d'acord amb la figura 1. Començant pel fluor en el sentit assenyalat, el primer element que trobam és l'element electronegatiu i el següent és l'electropositiu.
2. Indicar el nom de l'element que pren el paper electropositiu sense cap modificació i afegir el sufix *-ur* a l'element més electronegatiu. Si l'element més electronegatiu és l'oxigen, el nom que es fa servir és “òxid”.
3. Construir el nom del compost combinant el nom del constituent electronegatiu, la preposició *de* i a continuació el nom del constituent electropositiu, assenyalant, per a cada un, els prefixos multiplicadors adients (“mono”, “di”,

“tri”, “tetra”, “penta”, “hexa”, ...), segons el nombre d'àtoms de cada un que hagi a la molècula.

Per exemple, per al OCl_2 .

1. L'oxigen és l'element que pren el paper electropositiu i el clor el paper electronegatiu (si la fórmula empírica està escrita correctament, l'element que més electropositiu apareix a l'esquerra i el que pren el paper electronegatiu a la dreta).
2. El nom del constituent electropositiu quedarà com a “oxigen” (sense cap modificació) i el del constituent electronegatiu “clorur” (clor + ur).
3. Atès que, segons la fórmula, hi ha dos àtoms de clor a la molècula per un d'oxigen, el nom del compost es construeix com a “diclorur d'oxigen”.

Per obtenir el nom amb la nomenclatura de composició amb l'estat d'oxidació en el tercer pas s'ha de posar el nom de l'element més electronegatiu amb el sufix “ur” seguit de la preposició *de* i el nom del més electropositiu assenyalant l'estat d'oxidació sense prefixos multiplicadors. L'estat d'oxidació s'assenyala amb el nombre romà entre parèntesi immediatament després del nom de l'element.

Per a l'exemple anterior OCl_2 té el nom clorur d'oxigen(II).

Amb aquest mateix mètode:

Fórmula	Nomenclatura de composició		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega
HCl	clorur d'hidrogen	clorur d'hidrogen	No té caràcter iònic
NO	monòxid de nitrogen	òxid de nitrogen(II)	No té caràcter iònic
NO ₂	diòxid de nitrogen	òxid de nitrogen(IV)	No té caràcter iònic
SiCl ₄	tetraclorur de silici	clorur de silici(IV)	No té caràcter iònic

Si el compost és iònic, a més es pot assenyalar la proporció entre els elements del compost binari amb el nombre de càrrega, que assenyala la càrrega iònica. La IUPAC recomana, sempre que sigui aplicable, l'ús dels nombres de càrrega en comptes de l'estat d'oxidació.

El nombre de càrrega s'escriu immediatament després del nom de l'ió sense espai. La càrrega s'escriu en nombres aràbics i segueix el signe. El nombre de càrrega dels anions no dona lloc a confusió, ja que aquest és únic, de forma que és suficient assenyalar només el dels cations. En el mateix sentit, es solen ometre també els nombres d'oxidació dels alcalins (grup 1, sempre 1+) i dels alcalinoterris (grup 2, sempre 2+), així com dels elements més comuns amb nombre d'oxidació únic (cas de l'alumini 3+, per exemple).

Fórmula	Nomenclatura de composició		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega
CaCl ₂	diclorur de calci	clorur de calci	clorur de calci
FeCl ₃	triclorur de ferro	clorur de ferro(III)	clorur de ferro(3+)

AgBr	bromur de plata	bromur de plata(I)	bromur de plata(1+)
HgCl ₂	diclorur de mercuri	clorur de mercuri(II)	clorur de mercuri(2+)

A) HIDRURS I COMPOSTOS BINARIS AMB HIDROGEN

Nomenclatura de composició

En les combinacions binàries d'un element amb l'hidrogen s'ha de tenir en compte la seqüència de decisió de la figura 1, de manera que, per a les combinacions d'hidrogen amb elements dels grups 1-15, s'ha de fer servir la nomenclatura de composició amb la denominació hidrur per a l'hidrogen amb paper d'element electronegatiu i estat d'oxidació H(-I) i, a continuació el nom de l'altre element. S'indicarà la proporció dels elements bé amb els corresponents prefixos multiplicadors, o amb l'estat d'oxidació o el nombre de càrrega de l'element més electropositiu, en cas de que aquest tenguí més d'un diferent. .

Per a les combinacions amb els elements dels grups 16 i 17 (excepte l'oxigen) s'anomenen posant en primer lloc el nom de l'element més electronegatiu amb el sufix "ur" i, a continuació el de l'hidrogen, si cal amb el corresponent prefix multiplicador. Cal esmentar també que els noms dels anomenats hidràcids dels grups 16 i 17 en la forma tradicional "àcid (nom de l'element)-hídric", quan es tracta de compostos en dissolució aquosa, no apareixen en la nova normativa sistemàtica però degut a la seva general implantació es considera que es poden seguir utilitzant.

Exemples

Fórmula	Nomenclatura de composició			Nom no acceptat
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega	
FeH ₂	Dihidrur de ferro	Hidrur de ferro(II)	Hidrur de ferro(2+)	Hidrur ferrós
LiH	Hidrur de liti	Hidrur de liti	Hidrur de liti	Hidrur lític
PH ₃	Trihidrur de fòsfor	Hidrur de fòsfor(III)	No té caràcter iònic	Fosfina
H ₂ S	Sulfur de dihidrogen	Sulfur d'hidrogen	No té caràcter iònic	
HCl	Clorur d'hidrogen	Clorur d'hidrogen	No té caràcter iònic	

Nomenclatura de substitució

En la nomenclatura de substitució els elements dels grups 13 a 17 de la taula periòdica tenen un paper principal ja que es fan servir com a compostos progenitors a partir dels quals, per substitució d'àtoms d'hidrogen, i des d'una clara inspiració en la nomenclatura orgànica, s'anomenen compostos derivats. Els noms dels hidrurs progenitors es construeixen en català amb el sufix -à i són els que s'indiquen en la taula 1. Són acceptats els noms no sistemàtics amoníac i aigua però els noms fosfina, arsina i estibina ja no s'han de fer servir.

Una aplicació immediata d'aquest plantejament la trobam en la nomenclatura dels cations heteropoliatòmics que usaran la nomenclatura de substitució. Els més habituals que podem trobar és el catió NH₄⁺ que passa a nomenar-se catió azani (tot i que el nom no sistemàtic amoni és acceptat) i el catió H₃O⁺ que pren el nom oxidani (s'accepta el nom no sistemàtic oxoni, però es descarta explícitament el nom hidroni).

Òxid de nom element ()

← Càrrega de l'ió en nombres aràbics seguit del signe

La càrrega de l'ió s'escriu al costat del nom de l'element sense deixar espai i no cal indicar-la si no hi ha ambigüitat.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica			Nom no acceptat
	Amb prefixos multiplicadors	Expressant el nombre d'oxidació amb nombres romans	Utilitzant el nombre de càrrega	
OF ₂	Difluorur d'oxigen	Fluorur d'oxigen(-II)	No té caràcter iònic	Òxid de difluor
CO	Monòxid de carboni	Òxid de carboni(II)	No té caràcter iònic	
N ₂ O	Òxid de dinitrogen	Òxid de nitrogen(IV)	No té caràcter iònic	
Fe ₂ O ₃	Triòxid diferro	Òxid de ferro(III)	Òxid de ferro(3+)	Òxid fèrric
Cu ₂ O	Òxid de dicoure	Òxid de coure(I)	Òxid de coure(1+)	Òxid cuprós
K ₂ O	Òxid de dipotassi	Òxid de potassi	Òxid de potassi	Òxid potàssic
O ₅ Cl ₂	Diclorur de pentaòxid			Pentaòxid de diclor

Per anomenar els òxids metàl·lics la IUPAC recomana la nomenclatura del nombre d'oxidació i accepta les altres dues (amb prefixes multiplicadors i la del nombre de càrrega). Pel que fa als òxids no metàl·lics recomana la nomenclatura dels prefixes multiplicadors i accepta la del nombre d'oxidació.

Peròxids

Els peròxids són combinacions d'un element amb l'anió peròxid (O₂²⁻).

Amb la nomenclatura dels prefixes multiplicadors s'anomenen igual que els òxids. Amb la nomenclatura dels nombres d'oxidació s'anomenen com peròxids i amb la nomenclatura dels nombres de càrrega s'utilitza diòxid(2-).

Està acceptat el nom d'aigua oxigenada per H₂O₂.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica			Nom no acceptat
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega	
CuO ₂	Diòxid de coure	Peròxid de coure(II)	Diòxid(2-) de coure(2+)	Peròxid cúpric
Na ₂ O ₂	Diòxid de disodi	Peròxid de sodi	Diòxid(2-) de sodi	Peròxid sòdic
H ₂ O ₂	Diòxid de dihidrogen	Peròxid d'hidrogen	No té caràcter iònic	

C) ALTRES COMPOSTS BINARIS

Diferenciarem entre composts formats per un metall i un no metall o sals binàries, i composts formats per dos no metalls

Composts metall-no metall o sals binàries. El metall, l'element menys electronegatiu, apareixerà a l'esquerra de la fórmula. El no metall, a la dreta.

En totes les nomenclatures, excepte en la nomenclatura de substitució, s'anomena en primer lloc l'element no metàl·lic amb la terminació “-ur” i a continuació s'anomena el metall.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica			Nom no acceptat
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega	
Na ₂ S	Sulfur de disodi	Sulfur de sodi	Sulfur de sodi	Sulfur sòdic
FeCl ₂	Diclorur de ferro	Clorur de ferro(II)	Clorur de ferro(2+)	Clorur ferrós
Au ₃ N	Nitrur de trisodi	Nitrur d'or(I)	Nitrur d'or(1+)	Nitrur aurós
NH ₄ Br	Bromur d'amoni	Bromur d'amoni	Bromur d'amoni	Bromur amònic

Composts no metall-no metall. A la fórmula apareixerà a l'esquerra l'element menys electronegatiu.

En totes les nomenclatures, excepte en la nomenclatura de substitució, s'anomena en primer lloc l'element més electronegatiu amb la terminació en “-ur” i a continuació l'altre element.

En aquests composts no s'empra la nomenclatura de composició amb nombre de càrrega ja que no són composts iònics.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica			Nom no acceptat
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega	
SbCl ₃	Triclorur d'antimoni	Clorur d'antimoni(III)	No té caràcter iònic	Clorur antimoniós
SF ₆	Hexafluorur de sofre	Fluorur de sofre(VI)	No té caràcter iònic	
CBr ₄	Tetrabromur de carboni	Bromur de carboni(IV)	No té caràcter iònic	

5. NOMENCLATURA DELS COMPOSTOS TERNARIS I QUATERNARIS

A) HIDRÒXIDS

Són compostos formats per la unió d'un metall i l'ió hidròxid (OH⁻). Encara que són compostos ternaris es formulen i s'anomenen com si fossin combinacions binàries.

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica			Nom no acceptat
	Amb prefixos multiplicadors	Amb el nombre d'oxidació	Amb el nombre de càrrega	
NaOH	Hidròxid de sodi	Hidròxid de sodi	Hidròxid de sodi	Hidròxid sòdic
Cu(OH) ₂	Dihidròxid de coure	Hidròxid de coure(II)	Hidròxid de coure(2+)	Hidròxid cúpric
Pb(OH) ₄	Tetrahidròxid de plom	Hidròxid de plom(IV)	Hidròxid de plom(4+)	Hidròxid plúmbic

B) OXOÀCIDS

La IUPAC proposa per a els oxoàcids la nomenclatura d'hidrogen i la d'addició per donar més importància a l'estructura molecular. També es continua acceptant l'ús d'alguns noms comuns o tradicionals. Això implica que no es pot utilitzar l'anterior nomenclatura sistemàtica ni la d'Stock.

La nomenclatura tradicional no canvia, per tant la utilització de prefixos i sufixos per indicar els nombres d'oxidació i l'estequiometria entre els òxids i les molècules d'aigua es mantén. No obstant això es deixen d'utilitzar el prefix "orto" per als àcids de B, Si, P, As i Sb, per innecessari, i el "piro", que s'ha de substituir per "di" per indicar la combinació de l'òxid amb dues molècules d'aigua. A continuació hi ha una llista dels oxoàcids més freqüents que apareixen al llistat de oxàcids amb els noms comuns o tradicionals que accepta la IUPAC en la nova normativa. Es pot trobar la llista completa dels noms acceptats en la taula IR-8.1 del "*Red Book*" de la IUPAC.[1]

H_3BO_3 àcid bòric (no ortobòric)
 HBO_2 àcid metabòric

H_2CO_3 àcid carbònic
 H_4SiO_4 àcid silícic (no ortosilícic)
 H_2SiO_3 àcid metasilícic

HNO_3 àcid nítric
 HNO_2 àcid nitrós

H_3PO_4 àcid fosfòric (no ortofosfòric)
 H_3PO_3 àcid fosforós
 $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ àcid difosfòric
 HPO_3 àcid metafosfòric

H_3AsO_4 àcid arsènic (no ortoarsènic)
 H_3AsO_3 àcid arseniós

H_3SbO_4 àcid antimònic (no ortoantimònic)
 H_3SbO_3 àcid antimoniós

H_2SO_4 àcid sulfúric
 H_2SO_3 àcid sulfurós
 $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$ àcid disulfúric

H_2SeO_4 àcid selènic
 H_2SeO_3 àcid seleniós
 H_2TeO_4 àcid tel·lúric
 H_2TeO_3 àcid tel·lurós

HClO_4 àcid perclòric
 HClO_3 àcid clòric
 HClO_2 àcid clorós
 HClO àcid hipoclorós

HBrO_4 àcid perbròmic
 HBrO_3 àcid bròmic
 HBrO_2 àcid bromós
 HBrO àcid hipobromós

HIO_4 àcid periòdic
 HIO_3 àcid iòdic
 HIO_2 àcid iodós
 HIO àcid hipoiodós

Nomenclatura d'addició

Informa sobre l'estructura dels àcids i considera que estan formats per la unió d'un àtom central i una sèrie de lligands. Formulant de forma diferent els oxígens units als hidrògens àcids (**hidròxid**) i els oxígens units només a l'element central (**òxid**). Els hidrògens que no són àcids units a l'àtom central es nomenen hidrur. Es comença anomenant als lligands, emprant si és necessari prefixos multiplicadors (di-, tri-, tetra-...) i en ordre alfabètic sense considerar els prefixos. Finalment, s'anomena l'àtom central sense cap terminació.

Prefix-hidroxid-prefix-oxid-nom element

Per escriure la fórmula primer s'indica l'element central i després els lligands per ordre alfabètic amb el subíndex corresponent

Nomenclatura d'hidrogen

Es basa en indicar primerament l'hidrogen, amb el seu prefix multiplicador si és necessari, seguit sense espai del nom de l'anió (entre parèntesis) obtingut a la nomenclatura d'addició, i acabant amb el sufixe "-at".

Prefix-hidrogen(prefix-oxid-nom element-at)

Exemples d'oxoàcids amb nomenclatura tradicional acceptada, on es detalla la fórmula estructural per aclarir aquestes dues noves formes d'anomenar els oxàcids

Exemples:

Fórmula	F. estructural	Nomenclatura d'addició	Nomenclatura d'hidrogen
H ₂ CO ₃	CO(OH) ₂	dihidroxidoxidcarboni	dihidrogen(trioxidcarbonat)
H ₄ SiO ₄	Si(OH) ₄	tetrahidroxidsilici	tetrahidrogen(tetraoxidsilicat)
HNO ₃	NO ₂ (OH)	hidroxidioxidnitrogen	hidrogen(trioxidnitrat)
H ₃ PO ₄	PO(OH) ₃	trihidroxidoxidfosfor	trihidrogen(tetraoxidfosfat)
H ₃ PO ₃	P(OH) ₃	trihidroxidfosfor	trihidrogen(trioxidfosfat)
H ₂ SO ₄	SO ₂ (OH) ₂	dihidroxidioxidsofre	dihidrogen(tetraoxidsulfat)
HClO ₃	ClO ₂ (OH)	hidroxidioxidclor	hidrogen(trioxidclorat)
HBrO	Br(OH)	hidroxidbrom	hidrogen(oxidbromat)

C) OXOSALS

Nomenclatura tradicional acceptada

Les oxosals són compostos que es poden considerar derivats dels oxoàcids en substituir els hidrògens de l'àcid per un metall.

Per anomenar una sal, se substitueixen els sufixos “-ós” i “-ic” de l'àcid del que deriven per “-it” i “-at” respectivament. A continuació s'afegeix la preposició “de” seguida del nom del metall indicant entre parèntesi amb nombres romans l'estat d'oxidació del metall que es pot expressar també mitjançant el nombre de càrrega. Si l'element només té un estat d'oxidació, aquest no s'indica.

Exemples:

Àcid original	Fórmula de la sal	Nomenclatura tradicional	
		Amb el nombre de càrrega	Amb el nombre d'oxidació
àcid fosfòric H_3PO_4	FePO_4	fosfat de ferro(3+)	fosfat de ferro(III)
àcid nítric HNO_3	NH_4NO_3	nitrat d'amoni	nitrat d'amoni
àcid hipoclorós HClO	NaClO	hipoclorit de sodi	hipoclorit de sodi
àcid carbònic H_2CO_3	CuCO_3	carbonat de coure(2+)	carbonat de coure(II)

Nomenclatura de composició (o estequiomètrica)

S'anomena en primer lloc l'anió, sense indicar la càrrega, seguit de la preposició “de” i a continuació el nom del catió sense l'estat d'oxidació. La proporció d'ambdós s'indica mitjançant els corresponents prefixos multiplicadors.

Si l'anió està entre parèntesi, s'indica el nombre d'ions amb els prefixos: *bis-*, *tris-*, *tetrakis-*, etc.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició
$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$	bis(trioxidclorat) de ferro
$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$	tris(tetraoxidsulfat) de dior
$\text{Pb}(\text{NO}_2)_4$	tetrakis(dioxidnitrat) de plom
FeSO_4	tetraoxidsulfat de ferro
CaCO_3	trioxidcarbonat de calci
NaNO_2	dioxidnitrat de sodi
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	heptaoxidicromat de dipotassi
$\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$	bis(trioxidfosfat) de calci

prefix-(prefix-oxid-nom element-at) de prefix-nom element

Nomenclatura d'addició

S'indica el nom de l'anió amb la seva càrrega seguit del nom del catió també amb la seva càrrega. Els nombres per a la igualació de les càrregues no es diuen ja que amb l'especificació de les càrregues no hi cap dubte.

prefix-oxid-nom element-at-(càrrega anió) de nom metall-(càrrega catió)

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura d'addició
$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_2$	trioxidclorat(1-) de ferro(2+)
$\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$	tetraoxidsulfat(2-) d'or(3+)
$\text{Pb}(\text{NO}_2)_4$	dioxidnitrat(1-) de plom(4+)
FeSO_4	tetraoxidsulfat(2-) de ferro(2+)
CaCO_3	trioxidcarbonat(2-) de calci
NaNO_2	dioxidnitrat(1-) de sodi
$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	heptaoxiddicromat(2-) de potassi
$\text{Ca}(\text{PO}_3)_2$	trioxidfosfat(1-) de calci

Exemples amb les dues nomenclatures:

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura d'addició	Nom no acceptat
Na_2CO_3	trioxidcarbonat de disodi	triòxidcarbonat(2-) de sodi	carbonat sòdic
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	tris(tetraoxidsulfat) de diferro	tetraòxidsulfat(2-) de ferro(3+)	sulfat fèrric
PbSO_3	trioxidsulfat de plom	trioxidsulfat(2-) de plom(2+)	sulfit plumbós
$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$	bis(dioxidnitrat) de coure	dioxidnitrat(1-) de coure(2+)	nitrit cúpric

D) SALS ÀCIDES

Sals àcides derivades d'oxoàcids

Estan formades per un anió que prové d'un oxoàcid, que no ha perdut tots els seus hidrògens, i un catió. Es nomenen en primer lloc els hidrògens amb el prefix multiplicador, si hi ha més d'un, seguit del nom de l'anió de l'oxoàcid i, després de la paraula "de", es nomena el catió com la resta d'oxosals.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional	Nom no acceptat
NaHCO_3	Hidrogen(trioxidcarbonat) de sodi	Hidrogencarbonat de sodi	Bicarbonat de sodi
$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_2$	Bis[hidrogen(trioxidcarbonat)] de ferro	Hidrogencarbonat de ferro(II)	Bis(hidrogen (trioxidcarbonat)) de ferro(II)
$\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$	Dihidrogen(tetraoxidfosfat) d'amoni	Dihidrogenfostat d'amoni	

Sals àcides derivades d'halurs d'hidrogen

Provenen dels hidràcids que tenen dos hidrògens i han perdut un hidrogen(1+). Es nomenen amb la paraula "hidrogen" seguida del nom de l'anió i, després de la paraula "de", es nomena el catió com la resta de oxosals

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional	Nom no acceptat
NaHS	Hidrogen(sulfur) de sodi	Hidrogensulfur de sodi	Bisulfur de sodi
$\text{Ca}(\text{HSe})_2$	bis[hidrogen(seleniur)] de calci	hidrogenseleniur de calci	
$\text{Ni}(\text{HTe})_3$	tris[hidrogen(tel·lurur)] de níquel	Hidrogentel·lurur de níquel(III)	

6. NOMENCLATURA D'IONS HETREROPOLIATÒMICS

a) Cations derivats dels hidrurs progenitors (taula 1)

Fórmula	Nomenclatura de substitució (derivat de l'hidrur progenitor)	Nom tradicional	Nom no acceptat
H_3O^+	oxidani	oxoni	Ió hidroni
NH_4^+	azani	amoni	

b) Anions derivats d'oxoàcids: Són els ions que resulten de la pèrdua d'ions hidrogen, H^+ , d'un oxoàcid

b.1. Nomenclatura tradicional acceptada: Es canvia la terminació "-ós" o "-ic" de l'oxoàcid per "-it" o "-at", respectivament. Nomenant com ió o anió, en comptes d'àcid. Si no es produeix la pèrdua de tots els hidrògens s'anteposa el prefix "hidrogen" i, si cal, el corresponen prefix multiplicador.

b.2. Nomenclatura de composició: Es nomenen els elements, indicant el nombre de cada un amb els prefixos de quantitat. Seria com eliminar tots o part dels hidrògens de la nomenclatura d'hidrogen dels oxoàcids. Finalment, s'indica la càrrega de l'anió mitjançant el nombre de càrrega.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional	Nom no acceptat
PO_4^{3-}	tetraoxidfosfat(3-)	Ió fosfat	
SO_4^{2-}	tetraoxidsulfat(2-)	Ió sulfat	
SO_3^{2-}	trioxidsulfat(2-)	Ió sulfit	
$\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$	heptaoxiddifosfat(4-)	Ió difosfat	
HCO_3^-	hidrogen(trioxidcarbonat)(1-)	Ió hidrogencarbonat	Ió bicarbonat
HPO_4^{2-}	hidrogen(tetraoxidfosfat)(2-)	Ió hidrogenfosfat	
H_2PO_4^-	dihidrogen(tetraoxidfosfat)(1-)	Ió dihidrogenfosfat	

En el cas dels ions que provenen d'oxoàcid i que no han perdut tots els hidrògens també es podria utilitzar la nomenclatura d'addició, seguint els mateixos criteris que per als oxoàcids. Per exemple, l'anió HCO_3^- es representaria com $[\text{CO}_2(\text{OH})]^-$ i s'anomenaria hidroxiddioxidcarbonat(1-).

c) Anions derivats d'hidràcids: Són els ions que resulten de la pèrdua d'un hidrogen H^+ , d'un halur d'hidrogen amb més d'un hidrogen (grup 16).

c.1. Nomenclatura tradicional acceptada: Es canvia la terminació "-hídric" de l'àcid per "-ur". Nomenant com ió o anió, en comptes d'àcid i, a més, s'anteposa el prefix "hidrogen".

c.2. Nomenclatura de composició: Es nomenen amb el prefix "hidrogen", a continuació, sense separació i entre parèntesi, el nom de l'element amb el sufix "-ur" i finalment, s'indica, també sense separació i entre parèntesi, la càrrega de l'anió.

Exemples:

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional	Nom no acceptat
HS^-	Hidrogen(sulfur)(1-)	Ió hidrogensulfur	Ió bisulfur
HSe^-	Hidrogen(seleniur)(1-)	Ió hidrogenseleniur	

7. REFERÈNCIES

1. Nomenclature of Inorganic Chemistry. IUPAC Recommendations 2005. Connelly, N.G.; Damhus, T.; Hartshorn, R.M.; Hutton, A.T. The Royal Society of Chemistry, 2005 [ISBN 0 85404 438 8] Versió on-line: http://old.iupac.org/publications/books/rbook/Red_Book_2005.pdf
2. <http://www.iupac.org>
3. Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de la IUPAC de 2005. Connelly, N.G.; Damhus, T.; Hartshorn, R.M.; Hutton, A.T. Versió en castellà: Ciriano, M.A.; Román, P. Prensas Universitarias de Zaragoza, 2007. ISBN 978-84-7733-905-2
4. <http://web.educastur.princast.es/proyectos/fisquiweb/formulacion/IUPAC2005.pdf>
5. <http://webs.ono.com/fisicaquimica4eso/fisicayquimica/formulacion/formulacion-2005/>
6. www.murciaeduca.es/iesfloridablanca/aula/archivos/repositorio/250/254/ adaptaciondellibrorojoyejemploysversalitasycorrecciondaerrata.pdf

7. <http://es.scribd.com/doc/91533240/12-FORMULACION-Y-NOMENCLATURA-ACTUALIZADA-ok>
8. <http://aula44.files.wordpress.com/2009/07/cuaderno-de-formulacion-y-nomenclatura-quimica.pdf>

ANNEX I. Models d'exercicis de nomenclatura per als diferents tipus de substàncies amb les corresponents solucions

Exercici 1. Formula o anomena els següents elements o ions monoatòmics:

Fórmula	Nom
	Seleniur
Ar	
	Trioxigen
H ⁺	
	Dibrom
N ³⁻	
	Cobalt(2+)
H	
	Disofre
I ₃ ⁻	

Exercici 2. Formula o anomena els següents compostos binaris amb hidrogen

Fórmula	Nomenclatura substitució	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
		Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
KH	-----			
	-----			Hidru de ferro(2+)
	Azà			
		Tetrahidru de carboni		
HCl	-----			
			Hidru de manganès (III)	

Exercici 3. Formula o anomena els següents òxids

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
	Pentaòxid de difòsfor		
		Òxid de zinc	
			Òxid de plom(4+)
Hg ₂ O			
			Òxid d'or(3+)
		Òxid de níquel(II)	
	Triòxid de dicobalt		
		Òxid de sofre(VI)	
O ₃ Br ₂			

Exercici 4. Formula o anomena els següents peròxids

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
K ₂ O ₂			
		Peròxid de calci	
			Diòxid(2-) de liti
BaO ₂			
	Diòxid de zinc		
		Peròxid de coure(I)	

Exercici 5. Formula o anomena els següents compostos binaris

Fórmula	Nomenclatura de composició		
	Amb prefixes multiplicadors	Amb nombre d'oxidació	Amb nombre de càrrega
	Diiodur de calci		
NaCl			
	Trifluorur de bor		-----
		Selenur de cobalt(II)	
CuBr			
SiC			-----
PI ₃			-----
		Sulfur d'amoni	
HgCl ₂			
As ₂ Se ₃			-----

Exercici 6. Formula o anomena els següents hidròxids

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
Al(OH) ₃			
	Dihidròxid de ferro		
		Hidròxid de potassi	
			Hidròxid de mercuri(2+)
Ni(OH) ₃			
			Hidròxid d'estany(4+)
		Hidròxid de bari	
	Dihidròxid de zinc		
		Hidròxid de plom(II)	

Exercici 7. Formula o anomena els següents oxoàcids

F. Estructural	Nomenclatura d'addició	Nomenclatura d'hidrogen
	Trihidròxidbor	
NO(OH)		
AsO(OH) ₃		trihidrogen(tetraoxidarseniat)
BrO ₂ (OH)		
	Dihidroxidòxidsseleni	

Exercici 8. Escriu la formula a continuació dels noms dels següents oxoàcids

Àcid difosfòric		Hidrogen(oxidoclorat)	
Dihidroxidioxidtel·luri		Dihidroxidoxidsofre	
dihidrogen(heptaoxidicromat)		Àcid nítric	
Àcid perclòric		Dihidrogen(trioxidcarbonat)	
Trihidroxidoxidantimoni		Àcid silícic	

Exercici 9. Escriu el nom d'addició a continuació dels següents oxoàcids

HIO ₄	IO ₃ (OH)	
H ₂ TeO ₃	TeO(OH) ₂	
HNO ₂	NO(OH)	
H ₃ PO ₄	PO(OH) ₃	
HMnO ₄	MnO ₃ (OH)	

Exercici 10. Escriu el nom dels següents oxoàcids amb la nomenclatura d'hidrogen

HBrO ₂	
H ₂ S ₂ O ₇	
H ₃ PO ₃	
H ₂ Cr ₂ O ₇	
H ₄ P ₂ O ₇	

Exercici 11. Formula o anomena les següents oxoosals

Fórmula	Nom tradicional	Nomenclatura de composició	Nomenclatura addició
AlPO ₄	fosfat d'alumini		
Ca(MnO ₄) ₂		bis(tetraoxidmanganat) de calci	
NiSO ₃			trioxidsulfat(2-) de níquel(2+)
Na ₂ CO ₃	carbonat de sodi		
NaClO		oxidclorat de sodi	
K ₃ AsO ₃			trioxidarseniat(3-) de potassi
Fe(NO ₃) ₃		tris(trioxidnitrat) de ferro	
Pb(SeO ₄) ₂	seleniat de plom(IV) o seleniat de plom(4+)		
Zn(ClO ₂) ₂		bis(dioxidclorat) de zinc	

Exercici 12. Formula o anomena les següents sals àcides

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional
Na(HCO ₃)		
Zn(HSO ₄) ₂		
Na(H ₂ PO ₄)		
Li(H ₂ BO ₃)		
Co ₂ (HPO ₃) ₃		
Fe(H ₂ SbO ₄) ₃		
Pb(HS) ₄		
	bis[hidrogen(tetraoxidsulfat)] de zinc	
	Tris[hidrogen(seleniur)] de cobalt	
	bis[dihidrogen(trioxidsulfat)] de calci	
		Dihidrogensilicat de bari
		Hidrogenel·lurur de liti

Exercici 13. Formula o anomena els següents ions heteropoliatòmics

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional
ClO ₂ ⁻		
H ₂ AsO ₃ ²⁻		
	Tetraoxidbromat(1-)	
	Trioxidcarbonat(2-)	
		Io permanganat
		Io hidrogencromat

SOLUCIONS DELS EXERCICIS

(Les solucions s'indiquen en negreta)

Exercici 1.

Fórmula	Nom
Se²⁻	Seleniur
Ar	Argó
O₃	Trioxigen
H ⁺	Hidrogen(1+)
Br₂	Dibrom
N ³⁻	Nitrur(3-)
Co²⁺	Cobalt(2+)
H	Monohidrogen
S₂	Disofre
I ₃ ⁻	Triiodur(1-)

Exercici 2.

Fórmula	Nomenclatura substitució	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
		Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
KH	-----	Hidrur de potassi	Hidrur de potassi	Hidrur de potassi
FeH₂	-----	Dihidrur de ferro	Hidrur de ferro(II)	Hidrur de ferro(2+)
NH ₃	Azà	Trihidrur de nitrogen	Hidrur de nitrogen (III)	-----
CH₄	Metà	Tetrahidrur de carboni	Hidrur de carboni(IV)	-----
HCl	Clorà	Clorur d'hidrogen	Clorur d'hidrogen	-----
MnH₃	-----	Trihidrur de manganès	Hidrur de manganès (III)	Hidrur de manganès (3+)

Exercici 3.

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
P₂O₅	Pentaòxid de difòsfor	Òxid de fòsfor(V)	-----
ZnO	Òxid de zinc	Òxid de zinc	Òxid de zinc
PbO ₂	Diòxid de plom	Òxid de plom(IV)	Òxid de plom(4+)
Hg ₂ O	Monòxid de dimercuri	Òxid de mercuri(I)	Òxid de mercuri(1+)
Au₂O₃	Triòxid de dior	Òxid d'or(III)	Òxid d'or(3+)
NiO	Monòxid de níquel	Òxid de níquel(II)	Òxid de níquel(2+)
Co₂O₃	Triòxid de dicobalt	Òxid de cobalt(III)	Òxid de cobalt(3+)
SO₃	Triòxid de sofre	Òxid de sofre(VI)	-----
O ₃ Br ₂	Dibromur de trioxigen	-----	-----

Exercici 4.

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
K ₂ O ₂	Diòxid de dipotassi	Peròxid de potassi	Diòxid(2-) de potassi
CaO₂	Diòxid de calci	Peròxid de calci	Diòxid(2-) de calci
Li₂O₂	Diòxid de diliti	Peròxid de liti	Diòxid(-2) de liti
BaO ₂	Diòxid de bari	Peròxid de bari	Diòxid(2-) de bari
ZnO₂	Diòxid de zinc	Peròxid de zinc	Diòxid(2-) de zinc
Cu₂O₂	Diòxid de dicoure	Peròxid de coure(I)	Diòxid(2-) de coure(1+)

Exercici 5.

Fórmula	Nomenclatura de composició		
	Amb prefixes multiplicadors	Amb nombre d'oxidació	Amb nombre de càrrega
CaI₂	Diiodur de calci	Iodur de calci	Iodur de calci
NaCl	Clorur de sodi	Clorur de sodi	Clorur de sodi
BF₃	Trifluorur de bor	Fluorur de bor	-----
CoSe	Selenur de cobalt	Selenur de cobalt(II)	Selenur de cobalt(2+)
CuBr	Bromur de coure	Bromur de coure(I)	Bromur de coure(1+)
SiC	Carbur de silici	Carbur de silici(IV)	-----
PI ₃	Triiodur de fòsfor	Iodur de fòsfor(III)	-----
(NH ₄) ₂ S	Sulfur de diamoni	Sulfur d'amoni	Sulfur d'amoni

HgCl ₂	Diclorur de mercuri	Clorur de mercuri(II)	Clorur de mercuri(2+)
As ₂ Se ₃	Triselenur de diarsènic	Selenur d'arsènic(III)	-----

Exercici 6.

Fórmula	Nomenclatura de composició o estequiomètrica		
	Amb prefixos multiplicadors	Amb nombres d'oxidació	Amb nombres de càrrega
Al(OH) ₃	Trihidròxid d'alumini	Hidròxid d'alumini	Hidròxid d'alumini
Fe(OH) ₂	Dihidròxid de ferro	Hidròxid de ferro(II)	Hidròxid de ferro(2+)
KOH	Hidròxid de potassi	Hidròxid de potassi	Hidròxid de potassi
Hg(OH) ₂	Dihidròxid de mercuri	Hidròxid de mercuri(II)	Hidròxid de mercuri(2+)
Ni(OH) ₃	Trihidròxid de níquel	Hidròxid de níquel(III)	Hidròxid de níquel(3+)
Sn(OH) ₄	Tetrahidròxid d'estany	Hidròxid d'estany(IV)	Hidròxid d'estany(4+)
Ba(OH) ₂	Dihidròxid de bari	Hidròxid de bari	Hidròxid de bari
Zn(OH) ₂	Dihidròxid de zinc	Hidròxid de zinc	Hidròxid de zinc
Pb(OH) ₂	Dihidròxid de plom	Hidròxid de plom(II)	Hidròxid de plom(2+)

Exercici 7.

F. Estructural	N. d'addició	N. d'hidrogen
B(OH)₃	Trihidroxidbor	trihidrogen(trioxidborat)
NO(OH)	Hidroxidoxidnitrogen	hidrogen(dioxidnitrat)
AsO(OH) ₃	Trihidroxidoxidarseni	trihidrogen(tetraoxidarseniat)
BrO ₂ (OH)	Hidroxiddioxidbrom	hidrogen(trioxidbromat)
SeO(OH)₂	Dihidroxidòxidseleni	dihidrogen (trioxidseleniat)

Exercici 8.

Àcid difosfòric	H₄P₂O₇	Hidrogen(oxidoclorat)	HClO
Dihidroxidioxidtel·luri	H₂TeO₄	Dihidroxidoxidsofre	H₂SO₃
dihidrogen(heptaoxidicromat)	H₂Cr₂O₇	Àcid nítric	HNO₃
Àcid perclòric	HClO₄	Dihidrogen(trioxidcarbonat)	H₂CO₃
Trihidroxidoxidantimoni	H₃SbO₄	Àcid silícic	H₄SiO₄

Exercici 9.

HIO ₄	IO ₃ (OH)	Hidroxidtrioxidoiode
H ₂ TeO ₃	TeO(OH) ₂	Dihidroxidoxidel·luri
HNO ₂	NO(OH)	Hidroxidoxidnitrogen
H ₃ PO ₄	PO(OH) ₃	Trihidroxidoxidfosfor
HMnO ₄	MnO ₃ (OH)	Hidroxidtrioxidmanganès

Exercici 10.

HBrO ₂	hidrogen (dioxidbromat)
H ₂ S ₂ O ₇	dihidrogen (heptaoxiddisulfat)
H ₃ PO ₃	trihidrogen(trioxidfosfat)
H ₂ Cr ₂ O ₇	dihidrogen(heptaoxiddicromat)
H ₄ P ₂ O ₇	tetrahidrogen (heptaoxiddifosfat)

Exercici 11.

Fórmula	Nom tradicional	Nomenclatura de composició	Nomenclatura addició
AlPO ₄	fosfat d'alumini	tetraoxidfosfat d'alumini	tetraoxidfosfat(3-) d'alumini
Ca(MnO ₄) ₂	permanganat de potassi	bis(tetraoxidmanganat) de calci	tetraoxidmanganat(1-) de calci
NiSO ₃	sulfit de níquel(II) o sulfit de níquel(2+)	trioxidsulfat de níquel	trioxidsulfat(2-) de níquel(2+)
Na ₂ CO ₃	carbonat de sodi	trioxidcarbonat de disodi	trioxidcarbonat(2-) de sodi
NaClO	hipoclorit de sodi	oxidclorat de sodi	oxidclorat(1-) de sodi
K ₃ AsO ₃	arsenit de potassi	trioxidarseniat de tripotassi	trioxidarseniat(3-) de potassi
Fe(NO ₃) ₃	nitrat de ferro(III) o nitrat de ferro(3+)	tris(trioxidnitrat) de ferro	trioxidnitrat(1-) de ferro(3+)
Pb(SeO ₄) ₂	seleniat de plom(IV) o selenat de plom(4+)	bis(trioxidseleniat) de plom	tetraoxidoseleniat(2-) de plomo(4+)
Zn(ClO ₂) ₂	clorit de zinc	bis(dioxidclorat) de zinc	dioxiclurat(1-) de zinc

Exercici 12.

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional
Na(HCO ₃)	Hidrogen(trioxidcarbonat) de sodi	Hidrogencarbonat de sodi
Zn(HSO ₄) ₂	Bis[hidrogen(tetraoxidsulfat)] de zinc	Hidrogensulfat de zinc
Na(H ₂ PO ₄)	Dihidrogen(tetraoxidfosfat) de sodi	Dihidrogenfosfat de sodi

$\text{Li}(\text{H}_2\text{BO}_3)$	Dihidrogen(trioxidborat) de liti	Dihidrogenborat de liti
$\text{Co}_2(\text{HPO}_3)_3$	Tris[hidrogen(trioxidfosfat) de dicobalt]	Hidrogenfosfit de cobalt (III)
$\text{Fe}(\text{H}_2\text{SbO}_4)_3$	Tris[dihidrogen(tetraoxidantimonia t) de ferro]	Dihidrogenantimoniát de ferro (III)
$\text{Pb}(\text{HS})_4$	Tetrakis[hidrogen(sulfur)] de plom	Hidrogensulfur de plom (IV)
$\text{Zn}(\text{HSO}_4)_2$	bis[hidrogen(tetraoxidsulfat)] de zinc	Hidrogensulfat de zinc
$\text{Co}(\text{HS})_3$	Tris[hidrogen(seleniur)] de cobalt	Hidrogenseleniur de cobalt (III)
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	bis[dihidrogen(trioxidsulfat)] de calci	Hidrogensulfit de calci
BaH_2SiO_4	Dihidrogen/tetraoxidsilicat) de bari	Dihidrogensilicat de bari
LiHTe	Hidrogen(tel·lurur) de liti	Hidrogentel·lurur de liti

Exercici 13.

Fórmula	Nomenclatura de composició	Nomenclatura tradicional
ClO_2^-	Dioxidclorat(1-)	Ió clorit
$\text{H}_2\text{AsO}_3^{2-}$	Dihidrogen(trioxidclorat)(2-)	Ió dihidrogenarsenit
BrO_4^-	Tetraoxidbromat(1-)	Ió perbromat
CO_3^{2-}	Trioxidcarbonat(2-)	Ió carbonat
MnO_4^-	Tetraoxidmanganat(1-)	Io permanganat
HCrO_4^-	Hidrogen(tetraoxidcromat)(1-)	Io hidrogencromat

Annex II. Proposta d'utilització de nomenclatures a l'Educació Secundària

Considerant les recomanacions de la IUPAC i les característiques de l'alumnat de l'ESO i el batxillerat es proposa l'ús dels següents tipus de nomenclatures a cadascuna de les etapes educatives:

a) ESO

Per als compostos binaris i hidròxids se proposa introduir únicament la nomenclatura de composició o estequiomètrica, amb els prefixos multiplicadors i la possibilitat d'afegir els nombres de càrrega per als compostos iònics o els nombres d'oxidació.

Pel que fa als oxoàcids i oxosals només es proposa l'ús de la nomenclatura tradicional i referida als casos acceptats per la IUPAC.

b) Batxillerat

Per als compostos binaris i hidròxids se proposa l'ús de la nomenclatura de composició o estequiomètrica amb les seves tres variants: prefixos multiplicadors, els nombres de càrrega per als compostos iònics i els nombres d'oxidació. També es podrà fer menció a la nomenclatura de substitució per als hidrurs progenitors dels grups 13-17.

Pel que fa als oxoàcids, oxosals i sals àcides es proposa l'ús de la nomenclatura tradicional i referida als casos acceptats per la IUPAC i la possibilitat d'introduir la nomenclatura d'hidrogen de manera més general.