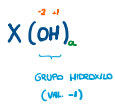


Compuestos ternarios / cuaternarios

^(NM)
 NOM. COMPOSICIÓN (PREFIJOS)

^(M)
 NOM. COMPOSICIÓN (Nº OXID.)

HIÓXIDOS



HÍDRIDO DE X
 (OPCIONAL)

HIÓXIDO DE X (VAL)

SI HAY + DE UNA VALENCIA.

- EJEMPLOS:**
 $Ca(OH)_2$: DIHIÓXIDO DE CALCIO // HIÓXIDO DE CALCIO
 KOH : HIÓXIDO DE POTASIO // HIÓXIDO DE POTASIO
 $Ni(OH)_3$: TRIHIÓXIDO DE NIQUEL // HIÓXIDO DE NIQUEL (III)

OXOÁCIDOS

NOM. HIÓDRÓGENO

NOM. TRADICIONAL



DIHIÓDRÓGENO (DIHIÓDRÓGENO)
 TETRA (TETRA) OXIDO-X-ATO (SIEMPRE)

(NO TUBES)

HIPO...OSO
 OSO
 ÍCO
 PER...ÍCO

- EJEMPLO:**
 H_2SO_4 : DIHIÓDRÓGENO (TETRAOXOSULFATO) // ÁCIDO SULFÚRICO

S: {+2, +4, +6, -2}

- $HClO$: HIÓDRÓGENO (OXICLORETO) // ÁCIDO HIPOCLOROSO.

Cl: {+1, +3, +5, +7, -1}

- HNO_3 : ÁCIDO NÍTRICO // HIÓDRÓGENO (TRIOXONÍTRATO)



óxidos: {+2, +4}
 ácidos/sales: {+1, +3, +5}

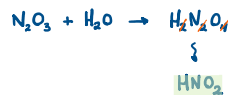
Ácido nitroso

1ª FORMA: TRÁTEO



N: {+1, +3, +5}

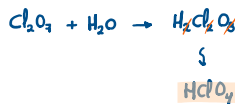
2ª FORMA: OXOÁCIDO = ÓXIDO + AGUA



Ácido perclórico

OXOÁCIDO = ÓXIDO + AGUA

Cl: {+1, +3, +5, +7}



Ácido pironitroso

OXOÁCIDO = ÓXIDO + AGUA

N: {+1, +3, +5}

ANEXO: SUFIJOS NOM. TRADICIONAL

DEPENDE DEL Nº VALENCIAS POSITIVAS DEL ELEMENTO CENTRAL.

1 VALENCIA	2 VALENCIAS	3 VALENCIAS	4 VALENCIAS
-ÍCO (SIEMPRE)	-OSO (MEJOR)	HIPO...OSO (MEJOR)	HIPO...OSO (MEJOR)
	-ÍCO (MEJOR)	-OSO (INTERMEDIA)	-OSO (INTERMEDIA)
		-ÍCO (MEJOR)	-ÍCO (INTERMEDIA)

PARA SALES:

ITO → OSO
 ATO → ÍCO

(CUANDO EL OSO TOCA EL PITO)
(PERICO ROMPE EL PITO)

PER...ÍCO (MEJOR)

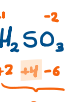
ANEXO: PREFIJOS DE UN ÁCIDO EN FUNCIÓN DE LAS MOLECULAS DE AGUA QUE SE AÑADEN.

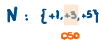
1 MOLECULA H₂O → META / (-) (OPCIONAL)

2 MOLECULAS H₂O → PIRO

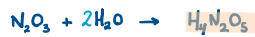
3 MOLECULAS H₂O → ORTO

	Nombre de adición con prefijos numerales	Nombre tradicional
1	H ₂ CO ₃ DIHIÓDRÓGENO (TETRAOXOCARBONATO)	ÁCIDO CARBÓNICO
2	HNO ₂ HIÓDRÓGENO (DIOXITRONÍTRATO)	ÁCIDO NITROSO
3	H ₂ SO ₃ DIHIÓDRÓGENO (TRIOXOSULFATO)	ÁCIDO SULFUROSO
4	H ₃ PO ₃ TRIHIÓDRÓGENO (TRIOXOFOSFATO)	ÁCIDO FOSFOROSO
5	HIO ₃ HIÓDRÓGENO (TRIOXOYODATO)	ÁCIDO YÓDICO



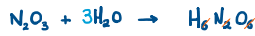


OXOÁCIDO = ÓXIDO + AGUA



Ácido ornitroso

OXOÁCIDO = ÓXIDO + AGUA



Ácido fosfórico

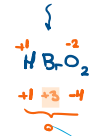
→ PÓSFORO (P): SOLO SE COMBINA, POR DEFECTO, CON 3 MOLECULAS DE AGUA (OXÍTO)



OXOÁCIDO = ÓXIDO + AGUA



3	H ₂ SO ₃	DIHIDRÓGENO (TRIOXIDO)SULFATO	ÁCIDO SULFUROSO
4	H ₃ PO ₃	TRIHIDRÓGENO (TRIOXIDO)FOSFATO	ÁCIDO FOSFOROSO
5	HIO ₃	HIDRÓGENO (TRIOXIDO)YODATO	ÁCIDO YÓDICO
6	H ₂ SO ₅	DIHIDRÓGENO (PENTOXIDO)SULFATO	ÁCIDO PERSULFUROSO
7	H ₂ SO ₄	DIHIDRÓGENO (TETRAOXIDO)SULFATO	ÁCIDO SULFÚRICO
8	HNO ₃	HIDRÓGENO (TRIOXIDO)NITRATO	ÁCIDO NÍTRICO
9	H ₃ AsO ₄	TRIHIDRÓGENO (TETRAOXIDO)ARSÉNICO	ÁCIDO ARSÉNICO
10	HBrO ₂	HIDRÓGENO (DIOXIDO)BROMATO	ÁCIDO BROMOSO



OXISALES

NOM. COMPOSICIÓN / PRESUPOS

NOM. TRADICIONAL



"d" VALENCIA DEL METAL
a y d SIMPLICIARIOS

BIS
TRIS
TETRAIS
PENTAIS
...

MONO
DI
TRI
TETRA
...

OXIDO - X - (ATO)
(SIEMPRE)

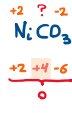
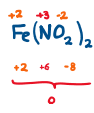
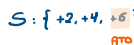
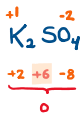
DE
DI
TRI
TETRA
...

HIPÓ...ITO
X - ITO
ATO
DE M (VAL)
PER...ATO

EJEMPLOS: Fe(NO₂)₂ : BIS [DIÓXIDO)NITRATO] DE HIERRO // NITRATO DE HIERRO (II)

K₂SO₄ : TETRAOXIDO)SULFATO DE POTASIO // SULFATO DE POTASIO

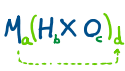
Ni₂(CO₃)_x : Ni₂CO₃ : TETRACARBONATO DE NIQUEL // CARBONATO DE NIQUEL (II)



SALES ÁCIDAS

NOM. COMPOSICIÓN / PRESUPOS

NOM. TRADICIONAL



a y d SIMPLICIARIOS

BIS
TRIS
TETRAIS
PENTAIS
...

MONO
DI
TRI
TETRA
...

HIDRÓGENO
OXIDO - X - (ATO)
(SIEMPRE)

DE
DI
TRI
TETRA
...

HIPÓ...ITO
DI
TRI
TETRA
...

HIDRÓGENO X - ITO
ATO
DE M (VAL)
PER...ATO

EJEMPLO: KHSO₄ : HIDRÓGENO)TETRAOXIDO)SULFATO DE POTASIO // HIDRÓGENO)SULFATO DE POTASIO

Ca(H₂PO₄)₂ : BIS [DIHIDRÓGENO)TETRAOXIDO)FOSFATO] DE CALCIO // DIHIDRÓGENO)FOSFATO DE CALCIO

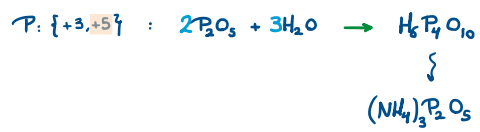




NH_4Cl : CARBURO
DE
AMONIO

→ PENTAOXIDO DIFOSFATO DE TETRAAMONIO

DI FOSFATO DE AMONIO



Ácido carbónico



NH_4HCO_3 : HIDROGENOCARBONATO DE AMONIO.

HIDROGENO (TRIOXIDO CARBONATO) DE AMONIO

METASILICATO DE POTASIO

}

