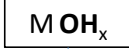
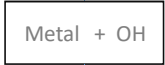


Compuestos Ternarios

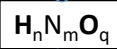
HIDRÓXIDOS

Resultado de la reacción de un
Óxido metálico + H₂O

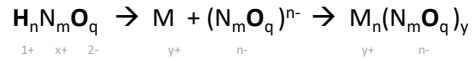


Ácidos OXOÁCIDOS

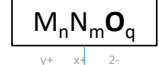
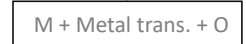
Resultado de la reacción de un
Óxido no metálico + H₂O
Óxido metálico de transición



se intercambia el H por un Metal



OXISALES



Valencia-nº de oxidación:
x+ 1-

Nomenclatura:

Sistemática-Estequiométrica	Stock-nºs oxidación	Hidróxido de metal M (x)
K OH : Hidróxido de Potasio	K (OH) : Hidróxido de Potasio (I)	Ga (OH) ₃ : Hidróxido de Galio (III)
Ca (OH) ₂ : Dihidróxido de Calcio	Ca (OH) ₂ : Hidróxido de Calcio (II)	Ca (OH) ₂ : Hidróxido de Calcio (II)
Ga (OH) ₃ : Trihidróxido de Galio	Pref-hidróxido de pref-(metal M)	Ga (OH) ₃ : Hidróxido de Galio (III)

ÁCIDO +

Nomenclatura Tradicional			
nº de Valencias		Prefijo	Sufijo
una			- ico
dos	valencia menor		- oso
	valencia mayor		- ico
tres	valencia menor	hipo -	- oso
	valencia media		- oso
cuatro	valencia mayor	hipo -	- ico
	valencia menor		- oso
cuatro	valencia segunda		- oso
	valencia tercera		- ico
	valencia mayor	per -	- ico

Ácidos oxácidos de (P, As, Sb)

No. de oxidación (-3) (+3, +5), solo actúan los números de oxidación subrayados. Los óxidos de estos **no metales** reaccionan con una molécula de agua, dos moléculas de agua y tres moléculas de agua.

- + 1 H₂O Se utiliza el prefijo **META**.
- + 2 H₂O Se utiliza el prefijo **PIRO**
- + 3 H₂O Se utiliza el prefijo **ORTO**, que se omite

# de oxidación	Formación teórica	Estructura de Ácidos oxácidos	Nomenclatura Tradicional Prefijos Sufijos
+5	P ₂ O ₅ + H ₂ O → H ₂ P ₂ O ₆ = 2HPO ₃	113	Meta-----ico
+5	P ₂ O ₅ + 2H ₂ O → H ₄ P ₂ O ₇	427	Piro-----ico
+5	P ₂ O ₅ + 3H ₂ O → H ₆ P ₂ O ₈ = 2H ₃ PO ₄	314	Orto-----ico

prefijo	nº átomo
mono	1
di	2
tri	3
tetra	4
penta	5
hexa	6
hepta	7

Elementos	Números de oxidación para formar oxoácidos			
	hipo- -oso	-oso	-ico	per- -ico
halógenos (Cl, Br, I)	+1	+3	+5	+7
anfígenos (S, Se, Te)	+2	+4	+6	
nitrogenoideos (N, P, As, Sb)	+1	+3	+5	
carbonoideos (C, Si)			+4	
B			+3	
Mn			+6	+7
Cr, Mo, W			+6	
V			+5	

Nomenclatura Tradicional	
nombre oxoácido	nombre oxisal
ácido hipo-raiz no metal-oso	hipo-raiz no metal-ito de metal (valencia nº romanos)
ácido raiz no metal-oso	raiz no metal-ito de metal (valencia nº romanos)
ácido raiz no metal-ico	raiz no metal-ato de metal (valencia nº romanos)
ácido per-raiz no metal-ico	per-raiz no metal-ato de metal (valencia nº romanos)