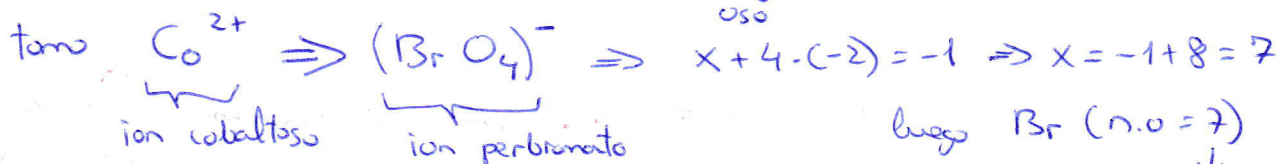


NOMBRA

OXI-2

LAS SIGUIENTES OXISALES

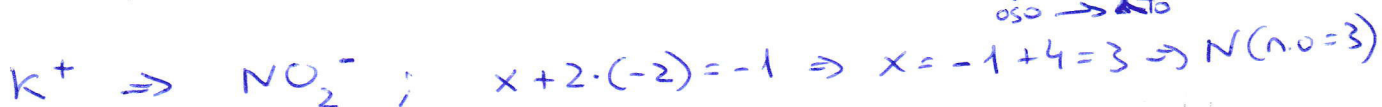


perbromato cobaltoso  $\Rightarrow$  nomenclatura tradicional

ácido per...ico  
per...ato

da igual { bis [tetraoxobromato (VII)] de cobalto  $\Rightarrow$  nom. sistemática de composición o estequiométrica  
tetraoxidobromato  
perbromato de cobalto (II)  $\Rightarrow$  nomenclatura del número de oxidación

OSO NO SALE si como  $Co^{3+}$  ya que sería  $Co (BrO_4)_3$



nitrito de potasio  $\Rightarrow$  nomenclatura tradicional

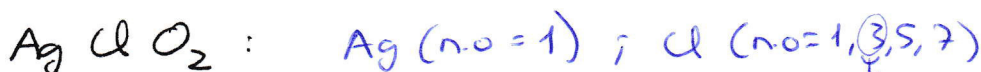
da igual { dioxonitrato (III) de potasio  $\Rightarrow$  nomenclatura sistemática, composición  
dioxidonitrato  
nitrito de potasio  $\Rightarrow$  nomenclatura del número de oxidación



nitrato aurico  $\Rightarrow$  nom. tradicional

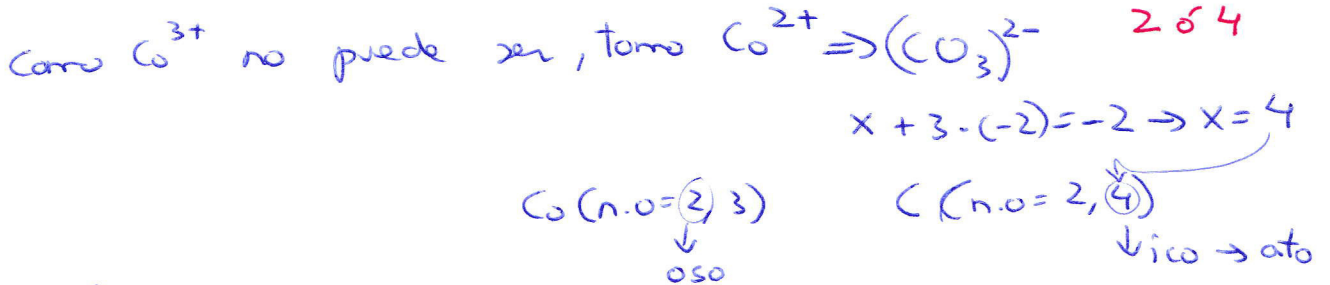
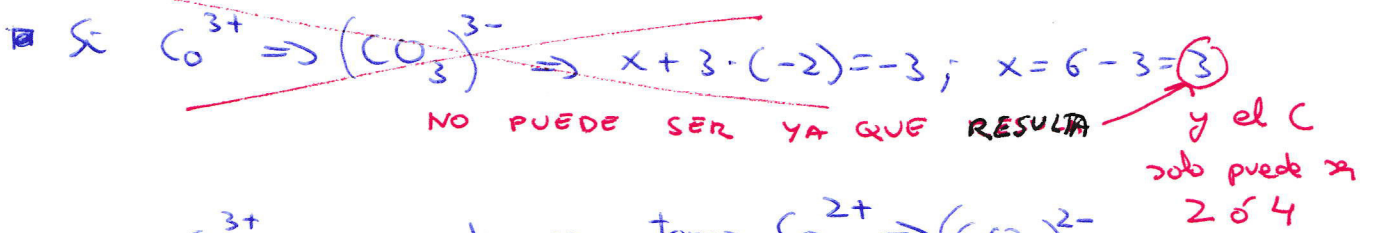
$x = 5 - 1 = 5$

da igual { tris [trioxonitrato (V)] de oro  $\Rightarrow$  nom. sistemática, composición, estequiométrica  
trioxidonitrato  
nitrato de oro (III)  $\Rightarrow$  nom. del número de oxidación



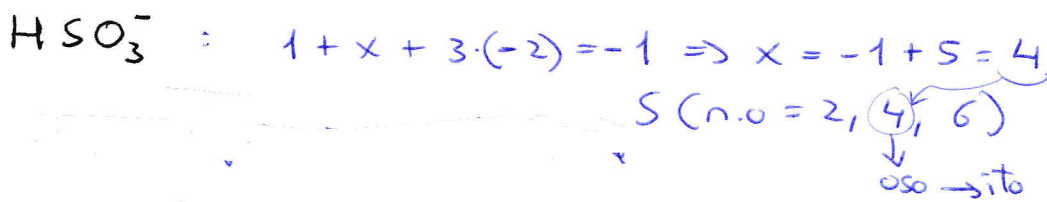
clorito de plata  $\Rightarrow$  nom. tradicional (que coincide aquí con n.o)

da igual { dioxoclorato (III) de plata  $\Rightarrow$  nom. sistemática, composición o estequiométrica  
dioxidoclorato

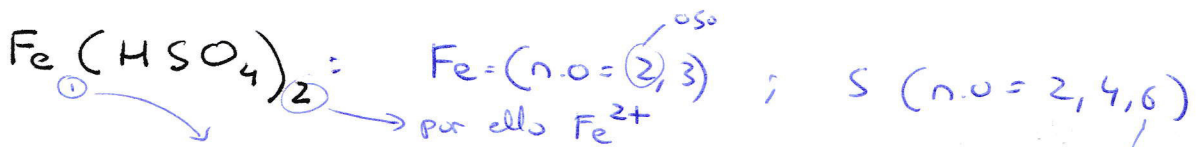


carbonato cobaltoso  $\Rightarrow$  nomenclatura tradicional

de igual { trioxocarbonato (IV) de cobalto  $\Rightarrow$  nomenclatura sistemática, composición, estequiometría  
 trioxidocarbonato  
 carbonato de cobalto (II)  $\Rightarrow$  nomenclatura del número de oxidación



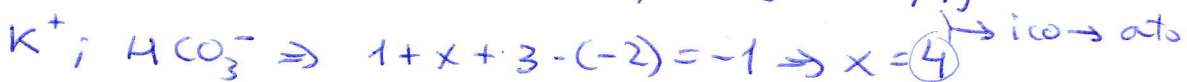
ion hidrogenosulfito



hidrogenosulfato ferroso }  
 bisulfato ferroso  $\Rightarrow$  num. tradicional

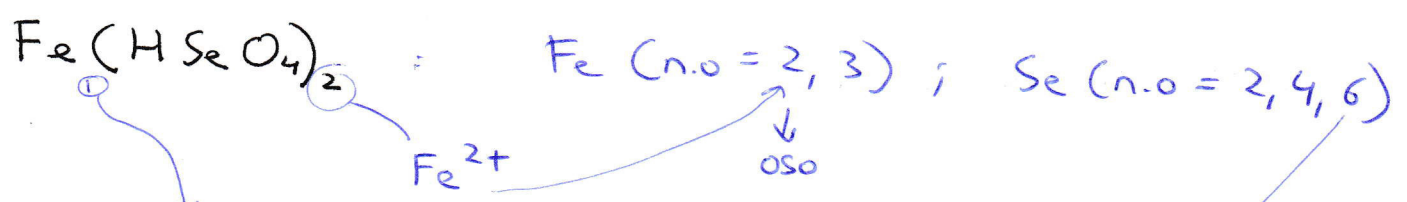
hidrogenosulfato (VI) de hierro (II)  $\Rightarrow$  nom. de n.o

bis[hidrogenotetraoxidosulfato (VI)] de hierro  $\Rightarrow$  nom. sistemática, composición.



hidrogenocarbonato de potasio  $\Rightarrow$  nom. tradicional

de igual { hidrogeno(trioxidocarbonato) de potasio  $\Rightarrow$  nom. sistemática, composición  
 trioxocarbonato



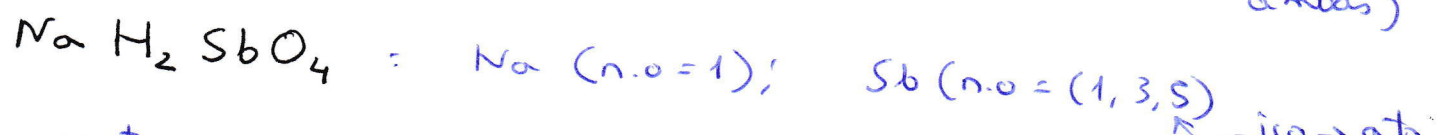
$HSeO_4^- \Rightarrow 1 + x + 4 \cdot (-2) = -1 \Rightarrow x = -1 + 8 + 1 = 6$       ico  $\rightarrow$  ato

hidrogenoseleniato ferroso  $\Rightarrow$  nomencl. tradicional.

bis[hidrógenotetraoxidoseleniato] de hierro

bis[hidrógenotetraoxidoseleniato (VI)] de hierro

} nomencl. sistemática (se aceptan ambas)



$Na^+ ; H_2SbO_4^- \Rightarrow 2 \cdot 1 + x + 4 \cdot (-2) = -1 \Rightarrow x = 5$       ico  $\rightarrow$  ato

dihidrogenoantimoniato de sodio  $\Rightarrow$  nomencl. tradicional

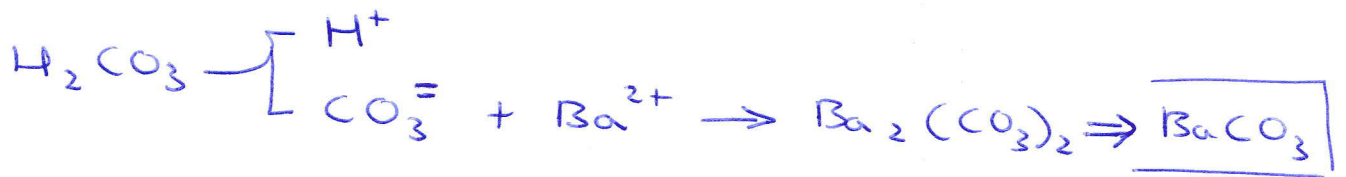
dihidrogeno(tetraoxidoantimoniato) de potasio  $\Rightarrow$  nomencl. sistemática, composición o estequiométrica

(V)

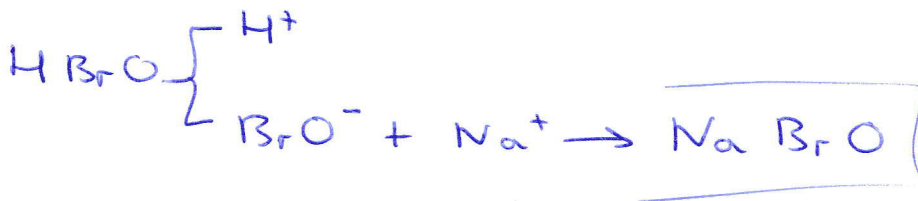
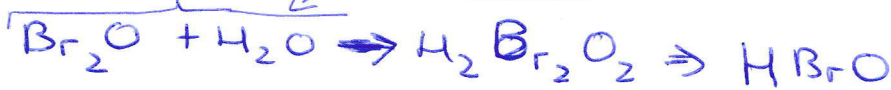
# FORMULA

## LAS SIGUIENTES OXISALES

Carbonato de bario: C (n.o = 2, 4); Ba (n.o = 2)  
 proviene del ácido carbónico =  $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$

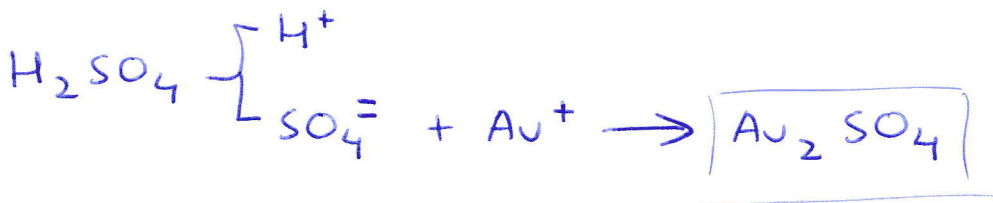


hipobromito de sodio: Br (n.o = 1, 3, 5, 7); Na (n.o = 1)  
 viene de ácido hipobromoso



sulfato de oro (I) S (n.o = 2, 4, 6)

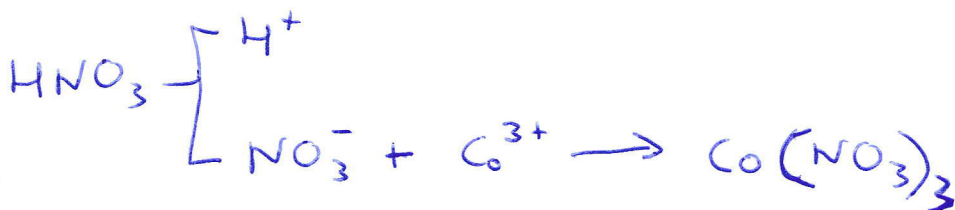
viene del ácido sulfúrico =  $\text{S}_2\text{O}_6$  Au (n.o = 1, 3)  
 $\text{S}_2\text{O}_6 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$



nitrateo de cobalto (III) N (n.o = 1, 2, 3, 4, 5)

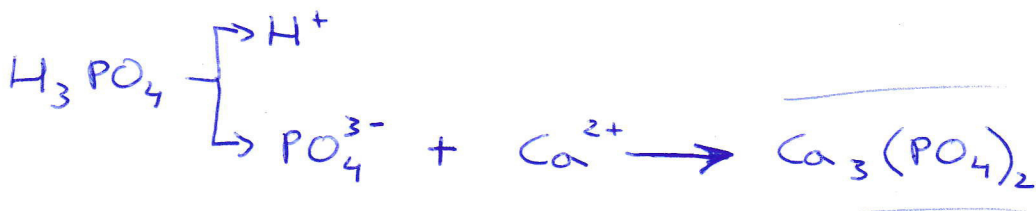
viene del Co (n.o = 2, 3)

ácido nítrico:  $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{N}_2\text{O}_6 \Rightarrow \text{HNO}_3$

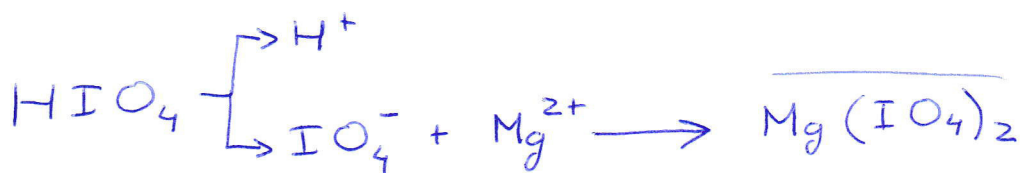


fosfato de calcio = P (n.o = 1, 3, 5) ; Ca (n.o = 2)  
↑  
viene del  
ico → ato

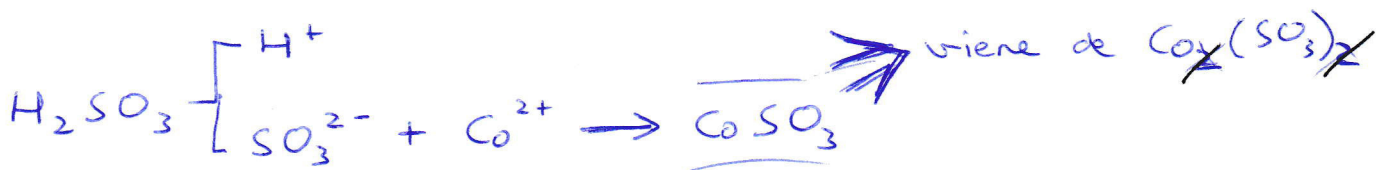
ácido fosforico = (x refiere a ORTOFOSFÓRICO, es decir 1 H<sub>2</sub>O extra) =



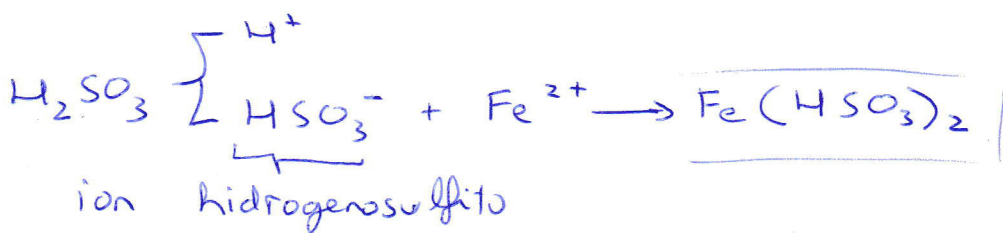
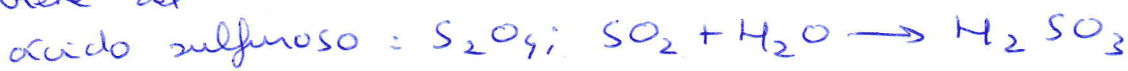
periodato de magnesio : I (n.o = 1, 3, 5, 7) ; Mg (n.o = 2)  
viene del  
per--ico → per...ato



sulfito de cobalto (II) : S (n.o = 2, 4, 6) ; Co (n.o = 2, 3)  
viene del  
oso → ito    iu → ato

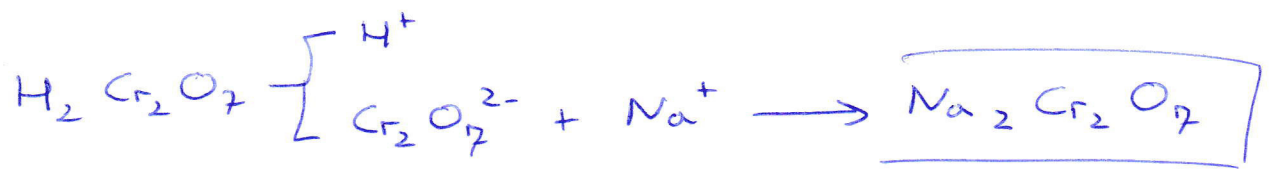
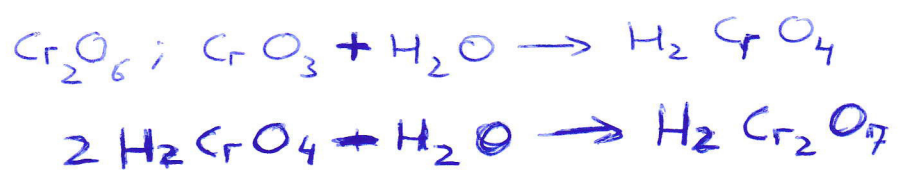


hidrogenosulfito de hierro (II) : S (n.o = 2, 4, 6) ; Fe (n.o = 2, 3)  
viene del  
oso

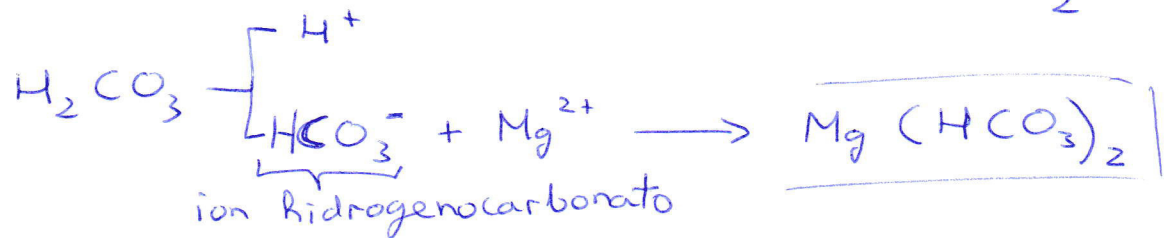


dicromato de sodio: Cr (n.o = 2, 3, 6) ; Na (n.o = 1)  
viene del ico <sub>io → ato</sub>

ácido dicrómico: (hacemos el ácido y tomamos 2 moléculas y restamos una de agua)



hidrogenocarbonato de magnesio: C (n.o = 2, 4) ; Mg (n.o = 2)  
viene del ácido carbónico:  $C_2O_4$ ;  $CO_2 + H_2O = H_2CO_3$   
<sub>io → ato</sub>



Tetraoxidomanganato de dipotasio:  $Mn$  (n.o = 2, 3, 4, 6, 7) ;  $K$  (n.o = 1)  $K_2MnO_4$

bis(trioxidonitrato) de calcio:  $Ca(NO_3)_2$