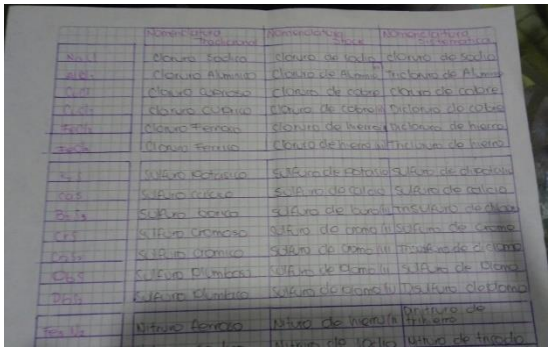
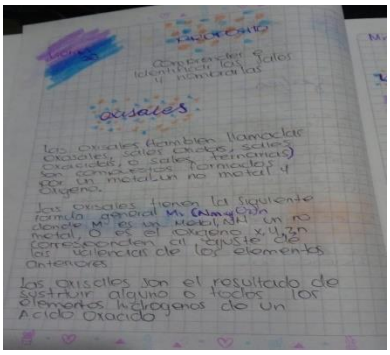


	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura Stock	Nomenclatura Sistemática
NaCl	Cloruro Sodico	Cloruro de sodio	Cloruro de sodio
AlCl3	Cloruro Aluminico	Cloruro de Aluminio	Tricloruro de Aluminio
CuCl	Cloruro cuproso	Cloruro de cobre (I)	Cloruro de cobre
CuCl2	Cloruro cúprico	Cloruro de cobre (II)	Dicloruro de cobre
FeCl2	Cloruro Ferroso	Cloruro de hierro (II)	Dicloruro de hierro
FeCl3	Cloruro Férrico	Cloruro de hierro (III)	Tricloruro de hierro
K2S	Sulfuro potásico	Sulfuro de potasio	Sulfuro de dipotasio
CaS	Sulfuro cálcico	Sulfuro de calcio	Sulfuro de calcio
BaS	Sulfuro bárico	Sulfuro de bario	Monosulfuro de bario
Cr2S3	Sulfuro crómico	Sulfuro de cromo (III)	Trisulfuro de dicromo
CrS2	Sulfuro cromico	Sulfuro de cromo (IV)	Disulfuro de cromo
PbS	Sulfuro Plumbico	Sulfuro de plomo (II)	Sulfuro de plomo
PbS2	Sulfuro Plumbico	Sulfuro de plomo (IV)	Disulfuro de plomo
Fe2O3	Oxido férrico	Oxido de hierro (III)	Trioxido de dihierro
		Oxido de cobre (I)	Oxido de trioxido



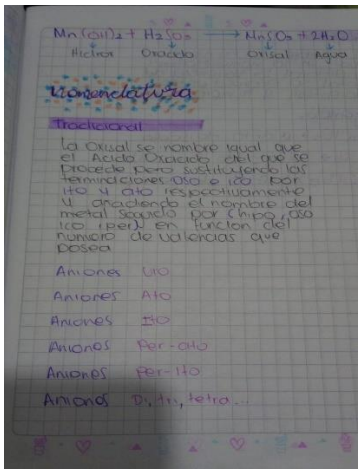
Oxisales

Compuestos ternarios formados por un metal y un no metal, o un metal y un grupo oxigenado.

Las oxisales también llamadas oxosales, sales oxácidas, sales terciarias o sales ternarias son compuestos formados por un metal un no metal y oxígeno.

Las oxisales tienen la siguiente formula general $M_xE_yO_z$ donde M es un metal, E es un no metal, O es el oxígeno y x, y, z son coeficientes en ajuste de las valencias de los elementos anteriores.

Las oxisales son el resultado de sustituir alguno o todos los elementos hidrogenos de un Acido Oxacido.



$Mn(OH)_2 + H_2SO_3 \rightarrow MnSO_3 + 2H_2O$

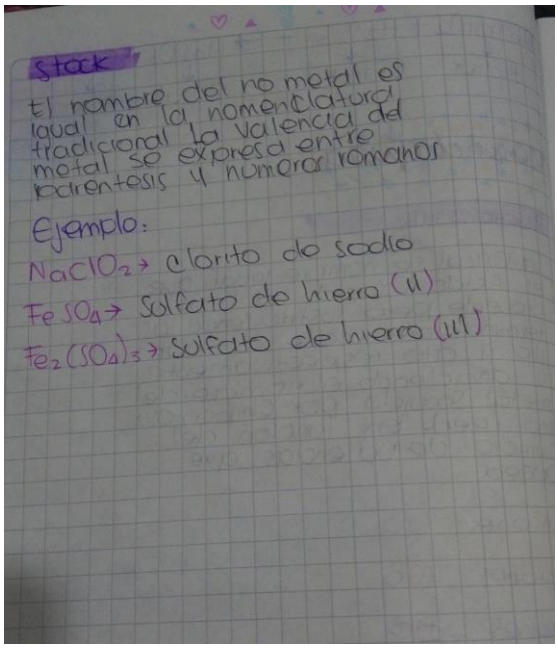
Hidroxi Oxacido Oxisal Agua

Nomenclatura

Tradicional

La Oxisal se nombre igual que el Acido Oxacido del que se procede pero sustituyendo las terminaciones oso e ico por ito y ato respectivamente y añadiendo el nombre del metal seguido por (hipo, oso ico, per) en función del numero de valencias que posea

Aniones	Ito
Aniones	Ato
Aniones	Ito
Aniones	Per-ato
Aniones	Per-ito
Aniones	Di, tri, tetra...



Stock

El nombre del no metal es igual en la nomenclatura tradicional la valencia del metal se expresa entre parentesis y numeros romanos

Ejemplo:

$NaClO_2$ → clorito de sodio

$FeSO_4$ → Sulfato de hierro (II)

$Fe_2(SO_4)_3$ → Sulfato de hierro (III)