



AREA DE CIENCIAS NATURALES:

TALLER COMPUESTOS TERNARIOS

ASIGNATURA: Química	DOCENTE: Dayanara Sánchez
NOMBRE DEL ESTUDIANTE	CURSO: Segundo D

Nomenclatura Inorgánica

Se encarga de formular y nominar a los compuestos inorgánicos, es decir, de mostrar la fórmula y en nombre de las sustancias puras, formadas por la combinación de 2 o más elementos, por ejemplo, los compuestos ternarios:

- ❖ **Hidróxidos.** – Resultan de sumar agua a los óxidos básicos. Están formados por un metal combinado con el ion hidroxilo ($M + OH$); se escribe el metal seguido del ion OH , que va con paréntesis, si hay subíndices, se nombra escribiendo primero la palabra hidróxido luego el nombre del metal; terminado en **oso** o en **ico**, cuando sea necesario

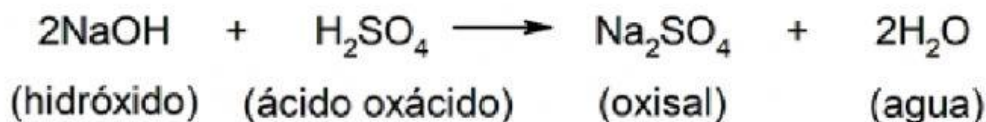
$Pb(OH)_4$ Hidróxido plúmbico, $Pb(OH)_2$ Hidróxido plumboso, $AgOH$ hidróxido de plata

- ❖ **Ácidos Oxácidos.** – Resultan de sumar agua a los óxidos ácidos o anhídridos. Están formados por Hidrógenos, un no metal y oxígeno; se escribe el hidrógeno, luego el no metal y al final el oxígeno, en nomenclatura tradicional se nombra, con la palabra **ácido** con el nombre del no metal, usando prefijos **hipo** o **per**, para el máximo y mínimo, número de oxidación respectivamente y los sufijos **oso** o **ico**, menor o mayor número de oxidación, en ciertos casos usamos los prefijos **meta**, **piro**, **orto**

H_2SO_4 Ácido sulfúrico $H_4Sb_2O_7$ Ácido piroantimónico H_4SiO_4 ácido ortosilícico

- ❖ **Sales Oxisales.** – Resultan de la reacción entre un hidróxido y un ácido oxácido; se nombran cambiando la terminación del ácido oxácido **oso=ito/ico=ato**

$PbSO_3$ Sulfito plumboso. $Al_4(Sb_2O_7)_3$ Piroantimoniato de aluminio



EJERCICIOS

ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS

$\text{Ra}(\text{OH})_2$	_____
H_2SeO_4	_____
$\text{Fe}_4(\text{Sb}_2\text{O}_7)_3$	_____
HClO_4	_____
$\text{Zn}(\text{OH})_2$	_____
CaTeO_4	_____
H_3PO_3	_____
$\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$	_____
$\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$	_____
$\text{Pt}(\text{SeO}_3)_2$	_____
$\text{Ni}(\text{OH})_3$	_____

COMPLETA LA ECUACIÓN

