

UNIDAD EDUCATIVA FISCAL "CONOCOTO"

Julio Moreno S577 y Rosario de Alcázar Telf. 022343612

AÑO LECTIVO 2021 - 2022



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 nombrar 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 seguid 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

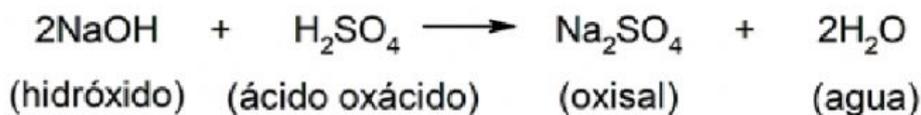
$Pb(OH)_4$ Hidróxido plúmbico, $Pb(OH)_2$ Hidróxido plumboso, $AgOH$ hidróxido de plata

- ✳ **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

- $Ra(OH)_2$ _____
- H_2SeO_4 _____
- $Fe_4(Sb_2O_7)_3$ _____
- $HClO_4$ _____
- $Zn(OH)_2$ _____
- $CaTeO_4$ _____
- H_3PO_3 _____
- $Sr(ClO_4)_2$ _____
- $H_4As_2O_5$ _____
- $Pt(SeO_3)_2$ _____
- $Ni(OH)_3$ _____

COMPLETA LA ECUACIÓN

