

UNIDAD EDUCATIVA FISCAL “CONOCOTO”

Julio Moreno S577 y Rosario de Alcázar Telf. 022343612

AÑO LECTIVO 2021 - 2022

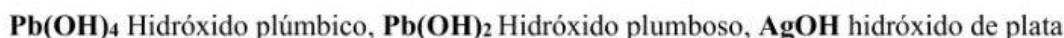
**AREA DE CIENCIAS NATURALES:****TALLER COMPUESTOS TERNARIOS**

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

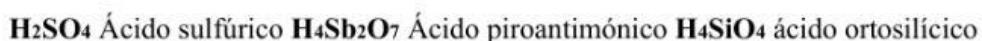
Nomenclatura Inorgánica

Se encarga de formular y 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:

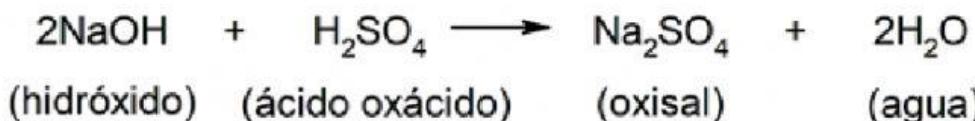
- * **Hidróxidos.** – Resultan de sumar agua a los óxidos básicos. Están formados por un metal combinado con el ion hidroxilo ($M + OH$); se escribe el metal seguid del ion OH, que va con paréntesis, si hay subíndices, se nombra escribiendo primero la palabra hidróxido luego el nombre del metal; terminado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



- * **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**



- * **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**

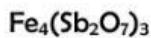


EJERCICIOS

ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES COMPUUESTOS







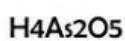








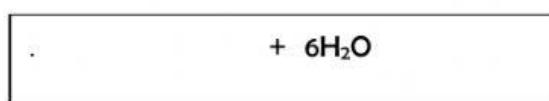
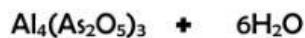
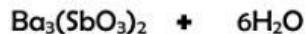








COMPLETA LA ECUACIÓN

 $+$  $+$  $+$  $+$  $+$  $+$ 