

UNIDAD EDUCATIVA FISCAL “CONOCOTO”

Julio Moreno S577 y Rosario de Alcázar Telf. 022343612

AÑO LECTIVO 2021 - 2022

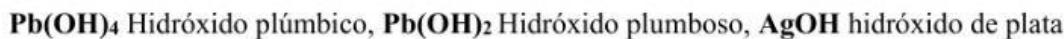
**AREA DE CIENCIAS NATURALES:****TALLER COMPUESTOS TERNARIOS**

ASIGNATURA: Química	DOCENTE: Dayanara Sánchez
NOMBRE DEL ESTUDIANTE	CURSO: PRIMERO C

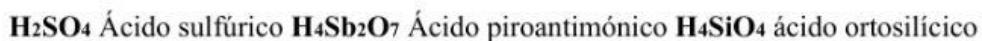
Nomenclatura Inorgánica

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:

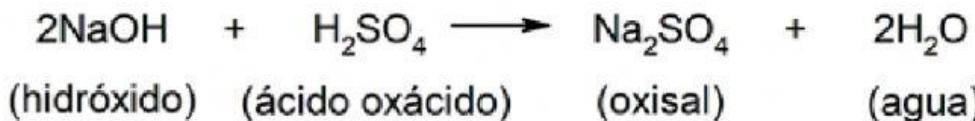
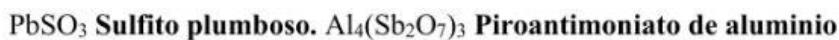
- * **Hidróxidos.** – Resultan de sumar agua a los óxidos básicos. Están formados por un metal combinado con el ion hidroxilo ($M + OH$); se escribe el metal seguid del ion OH, que va con paréntesis, si hay subíndices, se nombra escribiendo primero la palabra hidróxido luego el nombre del metal; terminado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



- * **Ácidos Oxácidos.** – Resultan de sumar agua a los óxidos ácidos o anhídridos. Están formados por Hidrógeno, 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**



Una lista de iones, es muy útil para formar los compuestos de una manera más directa, recuerda que los iones son partículas cargadas eléctricamente, si son positivos se llaman **cationes**; si tienen carga negativa se les denomina **aniones**

Fórmula	Name	Fórmula	Nombre
Hg_2^{2+}	Mercurio(I)	SCN^-	Tiocianato
NH_4^+	Amoniaco	CO_3^{2-}	Carbonato
NO_2^-	Nitrito	HCO_3^-	Hidrogenocarbonato (bicarbonato*)
NO_3^-	Nitrato	ClO^-	Hipoclorito
SO_3^{2-}	Sulfito	ClO_2^-	Clorito
SO_4^{2-}	Sulfato	ClO_3^-	Clorato
HSO_4^-	Hidrogenosulfato (bisulfato*)	ClO_4^-	Perclorato
OH^-	Hidróxido	$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$ (o CH_3COO^-)	Acetato
CN^-	Cianuro	MnO_4^-	Permanganato
PO_4^{3-}	Fosfato	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	Dicromato
HPO_4^{2-}	Hidrogenofosfato	CrO_4^{2-}	Cromato
H_2PO_4^-	Dihidrogenofosfato	O_2^{2-}	Peróxido
		$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	Oxalato

CATIONES MÁS UTILIZADOS

Catión	Nombre	Catión	Nombre	Catión	Nombre	Catión	Nombre	Catión	Nombre
H^+	Hidrógeno	Mg^{+2}	Magnesio	Cu^{+2}	Cúprico	Co^{+2}	Cobaltoso	Pt^{+2}	Platinoso
Li^+	Litio	Ca^{+2}	Calcio	Hg^+	Mercurioso	Co^{+3}	Cobáltico	Pt^{+4}	Platínico
Na^+	Sodio	Sr^{+2}	Estroncio	Hg^{+2}	Mercúrico	Ni^{+2}	Niqueloso	Ir^{+2}	Iridioso
K^+	Potasio	Ba^{+2}	Bario	Al^{+3}	Aluminio	Ni^{+3}	Niquelico	Ir^{+4}	Irídico
Rb^+	Rubidio	Ra^{+2}	Radio	Au^+	Auroso	Sn^{+2}	Estanoso	Mn^{+2}	Manganoso
Ag^+	Plata	Zn^{+2}	Zinc	Au^{+3}	Aurico	Sn^{+4}	Estánico	Mn^{+4}	Mangánico
NH_4^+	Amonio	Cd^{+2}	Cadmio	Fe^{+2}	Ferroso	Pb^{+2}	Plumboso		
Be^{+2}	Berilio	Cu^+	Cuproso	Fe^{+3}	Férrico	Pb^{+4}	Plúmbico		

Ejemplos



EJERCICIOS

ESCRIBE EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES COMPUUESTOS









$\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____

$\text{Sr}(\text{ClO}_4)_2$ _____

$\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$ _____

$\text{Pt}(\text{SeO}_3)_2$ _____

Coloca la fórmula correcta de los siguientes compuestos

ZnCO_3 $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$ KHCO_3 AgNO_3 $\text{Au}(\text{MnO}_4)_3$ Rb_2SO_3

Sulfito de rubidio _____ Perclorato de aluminio _____

Carbonato de zinc _____ Bicarbonato de potasio _____

Permanganato áurico _____ Nitrato de plata _____

COMPLETA LA ECUACIÓN

2HBrO_3 $4\text{Al}(\text{OH})_3$ $3\text{H}_2\text{O}$ NiPO_3 $2\text{H}_3\text{SbO}_3$ $\text{U}(\text{CO}_3)_3$

