

	INSTITUTO TECNICO PATIOS CENTRO DOS GESTIÓN ACADEMICA. CONTROL RENDIMIENTO ACADEMICO SEDE: PATIO CENTRO UNO. AREA: CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL DOCENTE: MARIA EMILCE MENDOZA ARIAS	GA-CRA-F.25
		10-08-2020
		VERSION 1.0
		1

ACTIVIDAD NUMERO 3 . TEMA NOMENCLATURA STOCK EN LOS OXIDOS DEL TALLER 1. NOMENCLATURA QUIMICA.

PRIMERO VER LOS VIDEOS

COPIA LA TEORIA EN SU CUADERNO

REALIZA LOS EJERCICIOS PLANTEADOS EN LA ACTIVIDAD.

El sistema Stock de nomenclatura fue propuesto por el químico alemán Alfred Stock en el año 1919, para su uso en la denominación de compuestos binarios siendo, con algunas modificaciones, adoptado universalmente.

Este tipo de nomenclatura inorgánica consiste en nombrar los compuestos empleando números romanos para indicar los estados de oxidación de alguno de los elementos que forman parte de dicho compuesto. Estos números romanos se colocan al final del nombre específico.

A grandes rasgos, la nomenclatura Stock este sistema de nomenclatura se basa en nombrar a los compuestos escribiendo al final del nombre con números romanos la valencia atómica del elemento con “nombre específico”. La valencia (o número de oxidación) es el que indica el número de electrones que un átomo pone en juego en un enlace químico, un número positivo cuando tiende a ceder los electrones y un número negativo cuando tiende a ganar electrones. De forma general, bajo este sistema de nomenclatura, los compuestos se nombran de esta manera: nombre genérico + de + nombre del elemento específico + el No. de valencia.

Normalmente, a menos que se haya simplificado la fórmula, la valencia puede verse en el subíndice del otro elemento (en compuestos binarios y ternarios). Los números de valencia normalmente se colocan como superíndices del átomo (elemento) en una fórmula molecular.

Stock, aplica la nomenclatura de complejos, a los compuestos inorgánicos binarios, ternarios y cuaternarios, considerando que el oxígeno, actúa como un grupo oxo, con número de oxidación 2-.

Este sistema no distingue entre óxidos básicos y anhídridos. Todos se nombran con la palabra genérica óxido, luego la preposición de y el nombre del elemento (metal, no metal o anfótero); por últimos en números, romanos y entre paréntesis se anota el número de oxidación del elemento unido al O. Cuando el elemento funciona con un solo número de oxidación se suprime el número romano y el paréntesis. Ejemplo:

Paso #5.- Escribir el nombre del compuesto en NOMENCLATURA STOCK.



ACTIVIDAD

Complete la con siguiente tabla con la nomenclatura STOCK o fórmula según corresponda.

FORMULA	NOMENCLATURA STOCK
BaO	
NaO ₂	
Al ₂ O ₃	
CoO	
CuO	
	OXIDO DE DICOBRE
Fe ₂ O ₃	
Rb ₂ O	
MgO	
PbO	
	ÓXIDO DE DIPOTASIO
SnO	
SnO ₂	
Cl ₂ O ₅	
Mn ₂ O ₅	
NO	
NO ₂	
BeO	

	TRIÓXIDO DE ORO
Cl ₂ O ₃	
CrO	
	TRIÓXIDO DE DICROMO
Br ₂ O ₃	
	pentaóxido de dibromo
N ₂ O ₅	

2. UTILIZA LA TABLA PERIODICA PARA FORMAR 15 COMPUESTOS DIFERENTES A LOS DE LA TABLA DE LA PREGUNTA 1 Y NOMBRALOS UTILIZANDO LA NOMENCLATURA STOCK.

FÓRMULA	Nomenclatura STOCK

3. ADJUNTO VIDEOS: VER Y REALIZAR RESUMEN DE CADA UNO.