ELIEL BILINGUAL INSTITUTE

TALLER DE QUÍMICA
NOMENCLATURA DE COMPUESTOS TERNARIOS
NOMBRE: _____ GRUPO: _____
FECHA: _____ Valor: 100 ptos

I. COMPLETE LOS ESPACIOS CON LA RESPUESTA CORRECTA.

FÓRMULA	NOMBRE TRADICIONAL	NOMBRE STOCK	NOMBRE IUPAC
H_2CO_3			
		Fosfato de hierro (III)	
	Hidróxido crómico		
			heptaquis[tetraoxosulfato (VI)] de dimanganeso
		Hidróxido de manganeso (VII)	
$Ni_2(Cr_2O_7)_3$			
	Sulfito cobáltico		
$HClO_3$			
		Ácido tetraoxocrómico (VI)	
	Ácido perbrómico		
			Hexaoxodicromato (VI) de dihidrógeno

Nomenclaturas de la IUPAC:Las maneras de formular un compuesto tienen que ser aceptadas por la IUPAC, "International Union of Pure and Applied Chemistry" Existen tres formas de nombrar una fórmula química:

- **Nomenclatura sistemática**, la cual se vale de los prefijos numerales griegos *mono-*, *di-*, *tri-*, *tetra-*, *penta-*, *hexa-*, *hepta-*, *octa-*, *nona-*, *deca-*, etc, para nombrar el número de átomos de cada elemento en la molécula.
- **Nomenclatura de Stock**, utilizada con elementos que pueden usar distintos estados de oxidación, y caracterizada por incluir la valencia con la que actúa el elemento entre paréntesis y en números romanos.
- **Nomenclatura clásica o tradicional**, la cual se vale de los prefijos y sufijos *hipo-oso*, *-oso*, *-ico* y *per-ico*, según la valencia con la que actúen los elementos.

En el caso de que tales números hagan referencia a un grupo de átomos se emplean los siguientes prefijos multiplicativos griegos:
bis: 2; **tris:** 3 ; **tetraquis:** 4; **pentaquis:** 5 ; **hexaquis:** 6 ; **heptaquis:** 7 ; **octaquis:** 8,

LIVEWORKSHEETS