



DATOS INFORMATIVOS			
Asignatura:	QUÍMICA	Docente:	Ing. David Yunga
Nombre:		Fecha:	
Grado/Curso	PRIMERO BGU	Paralelo:	"C"

REFUERZO ACADÉMICO

1. Une con una línea los siguientes elementos metálicos con el anión hidróxido para formar el hidróxido y con la nomenclatura tradicional correspondiente.

ELEMENTOS METÁLICOS	ANIÓN	FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
Au ¹⁺	 HIDRÓXIDO	Ni (OH) ₃	Hidróxido mercurioso
Pb ²⁺		Cu OH	Hidróxido férrico
Ni ²⁺		Zn (OH) ₂	Hidróxido de zinc
Co ³⁺		Hg OH	Hidróxido cobáltico
Ca ²⁺		Fe (OH) ₃	Hidróxido níquelico
Ni ³⁺		Ni (OH) ₂	Hidróxido auroso
Cu ¹⁺		Pb (OH) ₂	Hidróxido cálcico
Fe ³⁺		Ca (OH) ₂	Hidróxido pumboso
Hg ¹⁺		Co (OH) ₃	Hidróxido cuproso
Zn ²⁺		Au OH	Hidróxido níqueloso



2. Une la fórmula correspondiente con el nombre tradicional de los siguientes Ácidos oxácidos.

FORMULA		NOMENCLATURA TRADICIONAL
H N O_3		Ácido hipocloroso
H Cl O		Ácido pirofosfórico
$\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_5$		Ácido ortofosfórico
$\text{H}_2\text{C O}_3$		Ácido metaarsénico
$\text{H}_2\text{S O}_4$		Ácido nítrico
H Cl O_4		Ácido brómico
H_3PO_4		Ácido piroantimonioso
H Br O_3		Ácido carbónico
HAsO_3		Ácido perclórico
$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$		Ácido sulfúrico

3. Escriba sin faltas de ortografía y tomando en cuenta los ejemplos los siguientes compuestos los ácidos oxácidos la fórmula respectiva (H_2SO_4) y de los hidróxidos escriba en nomenclatura stock (Hidróxido de hierro (III)).

FORMULA		NOMENCLATURA
Pb (OH)_4		
		Ácido perclórico
Co (OH)_2		
		Ácido sulfuroso
Au (OH)_3		
		Ácido nitroso
Sn (OH)_4		
		Ácido pirobórico
Li OH		
		Ácido ortosilícico