




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 <sup>1+</sup>	 HIDRÓXIDO	Ni (OH) <sub>3</sub>	Hidróxido mercurioso
Pb <sup>2+</sup>		Cu OH	Hidróxido férrico
Ni <sup>2+</sup>		Zn (OH) <sub>2</sub>	Hidróxido de zinc
Co <sup>3+</sup>		Hg OH	Hidróxido cobáltico
Ca <sup>2+</sup>		Fe (OH) <sub>3</sub>	Hidróxido níquelico
Ni <sup>3+</sup>		Ni (OH) <sub>2</sub>	Hidróxido auroso
Cu <sup>1+</sup>		Pb (OH) <sub>2</sub>	Hidróxido cálcico
Fe <sup>3+</sup>		Ca (OH) <sub>2</sub>	Hidróxido pumbroso
Hg <sup>1+</sup>		Co (OH) <sub>3</sub>	Hidróxido cuproso
Zn <sup>2+</sup>		Au OH	Hidróxido níqueloso



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

FORMULA		NOMENCLATURA TRADICIONAL
$\text{H N O}_3$		Ácido hipocloroso
$\text{H Cl O}$		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
$\text{H Cl O}_4$		Ácido brómico
$\text{H}_3\text{PO}_4$		Ácido piroantimonioso
$\text{H Br O}_3$		Ácido carbónico
$\text{HAsO}_3$		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 ( $\text{H}_2\text{SO}_4$ ) y de los hidróxidos escriba en nomenclatura stock (Hidróxido de hierro (III)).

FORMULA		NOMENCLATURA
$\text{Pb (OH)}_4$		
		Ácido perclórico
$\text{Co (OH)}_2$		
		Ácido sulfuroso
$\text{Au (OH)}_3$		
		Ácido nitroso
$\text{Sn (OH)}_4$		
		Ácido pirobórico
$\text{Li OH}$		
		Ácido ortosilícico