



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+}	OH¹⁻ HIDRÓXIDO	$\text{Ni}(\text{OH})_3$	Hidróxido mercurioso
Pb^{2+}		$\text{Cu}(\text{OH})$	Hidróxido férrico
Ni^{2+}		$\text{Zn}(\text{OH})_2$	Hidróxido de zinc
Co^{3+}		$\text{Hg}(\text{OH})$	Hidróxido cobáltico
Ca^{2+}		$\text{Fe}(\text{OH})_3$	Hidróxido niquelico
Ni^{3+}		$\text{Ni}(\text{OH})_2$	Hidróxido auroso
Cu^{1+}		$\text{Pb}(\text{OH})_2$	Hidróxido cálcico
Fe^{3+}		$\text{Ca}(\text{OH})_2$	Hidróxido pumboso
Hg^{1+}		$\text{Co}(\text{OH})_3$	Hidróxido cuproso
Zn^{2+}		$\text{Au}(\text{OH})$	Hidróxido niqueloso



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

FORMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
HNO_3	Ácido hipocloroso
HClO	Ácido pirofosfórico
$\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_5$	Ácido ortofosfórico
H_2CO_3	Ácido metaarsénico
H_2SO_4	Ácido nítrico
HClO_4	Ácido brómico
H_3PO_4	Ácido piroantimonioso
HBrO_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
LiOH	
	Ácido ortosilícico