



ASIGNATURA: QUÍMICA		CURSO: 1ero BGU	
PROFESOR(A): ING. LUIS FERNÁNDEZ			
ESTUDIANTE:.....		FECHA:	
PROPICIE LA HONESTIDAD ACADÉMICA (Art. 226 del "Reglamento de la Ley Orgánica de Educación Intercultural").			

1) NOMENCLATURA TRADICIONAL

Escriba el nombre correcto de los siguientes iones siguiendo la nomenclatura tradicional (3 pts)

Fe^{+2}	
N^{+5}	
S^{+4}	
Cl^{-5}	
Br^{-3}	

2) FORMULACIÓN QUÍMICA. FUNCIÓN ÓXIDOFormula X_2O_n

N es la valencia

Desarrolle la formula química de cada uno de los siguientes compuestos (3 pts)

Óxido níqueloso	Óxido férrico	Óxido auroso

3) FORMULACIÓN QUÍMICA. FUNCIÓN HIDRÓXIDOFórmula $X(OH)_n$

Desarrolle la formula química de los siguientes hidróxidos. (2 pts)

Hidróxido carbónico	Hidróxido clórico

5) FORMULACIÓN QUÍMICA. ÁCIDOS OXÁCIDOS

Escriba la formulación de los siguientes ácidos. (2pts)

 $X_2O_n + H_2O = H_2XO_n$

Formula		
Nomenclatura Tradicional	Ácido férrico	Ácido auroso

COORD. ACADÉMICA

DOCENTE

ESTUDIANTE