



ASIGNATURA: QUÍMICA		CURSO: 1ero BGU	
PROFESOR(A): ING. LUIS FERNÁNDEZ			
ESTUDIANTE:.....		FECHA:	FILA A
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 ptos)

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

**2) FOMULACIÓN QUÍMICA. FUNCIÓN ÓXIDO**

Desarrolle la formula química de cada uno de los siguientes compuestos (1,5pto)

<b>Anhídrido carbónico</b>	<b>Óxido férrico</b>	<b>Óxido auroso</b>

**3) FORMULACIÓN QUÍMICA. FUNCIÓN HIDRÓXIDO**

Desarrolle la formula química de los siguientes hidróxidos. (1,5pto)

<b>Hidróxido carbónico</b>	<b>Hidróxido de potasio</b>	<b>Hidróxido hiposulfuroso</b>

**4) FORMULACIÓN QUÍMICA. ÁCIDOS HIDRÁCIDOS**

Desarrolle la formula química de las siguientes sales. Expresar todo el resultado con sus respectivas cargas. (2ptos)

<b>Ácido clorhídrico</b>	<b>Ácido fosfídrico</b>	<b>Ácido sulfídrico</b>	<b>Ácido carbonhídrico</b>

**5) FORMULACIÓN QUÍMICA. ÁCIDOS OXÁCIDOS**

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

<b>Formula</b>		
<b>Nomenclatura Tradicional</b>	<b>Ácido férrico</b>	<b>Ácido auroso</b>
<b>Ácido plumbico</b>	<b>Ácido carbónico</b>	

<b>COORD. ACADÉMICA</b>	<b>DOCENTE</b>	<b>ESTUDIANTE</b>
-------------------------	----------------	-------------------