



| | | |
|---|-----------------|-----------|
| 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) FORMULACIÓN QUÍMICA. FUNCIÓN ÓXIDO

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

| Anhídrido carbónico | Óxido férreo | Óxido auroso |
|---------------------|--------------|--------------|
| | | |

3) FORMULACIÓN QUÍMICA. FUNCIÓN HIDRÓXIDO

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

| Hidróxido carbónico | Hidróxido de potasio | Hidróxido hiposulfuroso |
|---------------------|----------------------|-------------------------|
| | | |

4) FORMULACIÓN QUÍMICA. ÁCIDOS HIDRÁCIDOS

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

| Ácido clorhídrico | Ácido fosfídrico | Ácido sulfídrico | Ácido carbonhídrico |
|-------------------|------------------|------------------|---------------------|
| | | | |

5) FORMULACIÓN QUÍMICA. ÁCIDOS OXÁCIDOS

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

| Formula | | |
|--------------------------|--------------|-----------------|
| Nomenclatura Tradicional | Ácido férreo | Ácido auroso |
| | | |
| Ácido plumbico | | Ácido carbónico |