**PRÁCTICA DE FORMULACIÓN (primera parte) 2018/2019**

**1. Ejercicio 1**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **FÓRMULA** | **SISTEMÁTICA/IUPAC** | **FUNCIONAL/STOCK** | **TRADICIONAL** |
| BeO | Monoxido de berilio | Oxido de berilio (II) | Oxido beriloso |
| Au2O3 | Trioxido de dioro | Oxido de oro (III) | Oxido de orico |
| CaO | Monoxido de calcio | Oxido de Calcio (II) | Oxido Calcioso |
| ZnO | Monoxido de Zinc | Oxido de Zinc (II) | Oxido zincoso |
| CrO | Monoxido de cromo | Oxido de Cromo (II) | Oxido cromoso |
| Cr2O3 | Trioxido de dicromo | Oxido de Cromo (III) | Oxido crómico |
| HgO | Monoxido de mercurio | Oxido de Mercurio (II) | Oxido mercurico |

Hg2O monoxido de dimercurio Oxido de mercurio (I) Oxido mercuroso

**2. Ejercicio 2.**

Trióxido crómico CRO3

Óxido de cromo (III) CR2O3

Óxido ferroso FEO

Óxido de cadmio CdO

Óxido estannoso SNO

Peróxido de hidrógeno

Peróxido de plata Ag2O2

Monóxido de azufre SO

Pentaóxido de difosforo F2O5

Pentaóxido de dinitrógeno N2O5

Trióxido de dibromo Br2O3

Heptaóxido de dicloro O7Cl2

Anhídrido fosforoso F2O

Anhidrido bromoso Br2O

Anhidrido yódico IO

Anhidrido carbónico CO2

Óxido de selenio (VI) SeO3

**3. Ejercicio 6.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Formula** | **Nomenclatura** | **Nombre** |
| LiH | Monohidruro de litio | Hidruro de litio |
| AuH3 | Trihidruro de oro | Hidruro de oro (III) |
| BeH2 | Dihidruro de berilio | Hidruro de berilio (II) |
| CaH2 | Dihidruro de calcio | Hidruro de calcio |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Formula** | **Nomenclatura** | **Nombre** |
| MgH | Monohidruro de magnesio | Hidruro de magnesio |
| PtH4 | Tetrahidruro de platino | Hidruro de platino (IV) |
| HgH | Monohidruro de mercurio | Hidruro de mercurio (I) |

**4. Ejercicio 8.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Formula** | **Nombre en disolución acuosa** | **Nombre** |
| H2S | Ácido sulfhídrico | Sulfuro de hidrógeno |
| HBr | Ac Bromhídrico | Bromuro de hidrógeno |
| HTe | Ac Telhúrico | Telururo de hidrógeno |
| H2I | Ac. Iodhídrico | Yoduro de hidrógeno |
| HF | Ac Fluorhídrico | Fluoruro de hidrógeno |
| HCl | Ac Clorhídrico | Cloruro de Hidrógeno |

**5. Ejercicio 9**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Fórmula** | **Nomenclatura IUPAC/sistemática** | **Nomenclatura de stock** | **Nomenclatura tradicional** |
| FeCl2 | Dicloruro de Hierro |  |  |
| MnS | Monosulfuro de manganeso |  |  |
| Fe2S3 | Trisulfuro de dihierro |  |  |
| CuF2 | Difluoruro de cobre |  |  |
|  |  | Sulfuro de plomo (IV) |  |
|  |  | Sulfuro de cromo (III) |  |
|  | Tricloruro de hierro |  |  |
|  | Dibromuro de cobre |  |  |
|  | Tetrafluoruro de silicio |  |  |
|  |  | Cloruro de hierro (II) |  |
|  |  |  | Bromuro sódico |
|  |  |  | Fluoruro cálcico |
|  |  |  | Cloruro de aluminio |
|  | Trisulfuro de diboro | Sulfuro de boro |  |
|  | Heptafluoruro de yodo | Fluoruro de yodo ( ) |  |

**6. Formula:**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **K+** | **Al3+** | **Fe3+** |
| **O2-** | Fórmula: K2O  Nombre: óxido de potasio | Fórmula:  Nombre: | Fórmula:  Nombre: |
| **Cl-** | Fórmula:  Nombre: | Fórmula:  Nombre: | Fórmula:  Nombre: |
| **Br-** | Fórmula:  Nombre: | Fórmula:  Nombre: | Fórmula:  Nombre: |

**7. Ejercicio 14**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **O2-** | **Nomenclatura sistemática** |
| **Ca2+** | CaO | Óxido de calcio |
| **N3+** |  |  |
| **S4-** |  |  |
| **Fe2+** |  |  |
| **Cl7-** |  |  |
| **Br3+** |  |  |

**8. a. Ejercicio 28**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **O2-** | **+H2O** | **Fórmula del ácido** | **Nomenclatura sistemática/IUPAC** | **Nomenclatura tradicional** |
| **Cl+** | Cl2O | +H2O | H2Cl2O  HClO | Monoxoclorato (I) de hidrógeno | Ácido hipocloroso |
| **S4+** | SO2 | +H2O |  |  |  |
| **Cl5+** |  | +H2O |  |  |  |
| **S6+** |  | +H2O |  |  |  |
| **CL3+** |  | +H2O |  |  |  |
| **S2+** |  | +H2O |  |  |  |
| **Cl7+** |  | +H2O |  |  |  |
| **Br3+** |  | +H2O |  |  |  |
| **Te2+** |  | +H2O |  |  |  |

**8.b. Ejercicio 15**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **FÓRMULA** | **SISTEMÁTICA/IUPAC** | | **FUNCIONAL/STOCK** | | **TRADICIONAL** | |  |
| **HBrO** | |  | |  | |  | |
| **HBrO2** | |  | |  | |  | |
| **HBrO3** | |  | |  | |  | |
| **HBrO4** | |  | |  | |  | |
| **HIO** | |  | |  | |  | |
| **HIO2** | |  | |  | |  | |
| **HIO3** | |  | |  | |  | |
| **HIO4** | |  | |  | |  | |
| **H2SO3** | |  | |  | |  | |
| **H2SO4** | |  | |  | |  | |
| **H2TeO2** | |  | |  | |  | |
| **H2TeO3** | |  | |  | |  | |
| **H2TeO4** | |  | |  | |  | |

**9. Ejercicio 16**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nombre** | **Fórmula** | **Nombre** | **Fórmula** |
| Ácido hipoyodoso |  | Ácido carbónico |  |
| Ácido trioxocarbónico (IV) |  | Trioxonitrato(V) de hidrógeno |  |
| Trioxosulfato (IV) de hidrógeno |  | Ácido tetraoxobrómico(VII) |  |
| Ácido nítrico |  | Ácido oxoyódico(I) |  |
| Ácido perclórico |  | Trioxobromato (V) de hidrógeno |  |
| Ácido selénico |  | Tetraoxoseleniato (VI) de hidrógeno |  |
| Oxoyodato (I) de hidrógeno |  | Ácido sulfuroso |  |
| Ácido yódico |  | Trioxocarbonato (IV) de hidrógeno |  |
| Acido selenioso |  | Ácido trioxosulfúrico (IV) |  |
| Tioxoseleniato (IV) de hidrógeno |  | Trioxobromato (V) de hidrógeno |  |
| Ácido telúrico |  | Ácido nitroso |  |
| Ácido hipobromoso |  | Dioxonitrato(III) de hidrógeno |  |
| Dioxobromato (III) de hidrógeno |  | Ácido trioxonítrico (V) |  |
| Tetraoxoclorato (VII) de hidrógeno |  | Ácido trioxoselénico (IV) |  |
| Ácido peryódico |  | Dioxoclorato (III) de hidrógeno |  |

**10. Ejercicio 19**

|  |  |
| --- | --- |
| **Nombre** | **Fórmula** |
| Ácido carbónico |  |
| Ácido fosfórico |  |
| Ácidoantimónico |  |
| Ácido arsenioso |  |
| Ácido mangánico |  |
| Ácido permangánico |  |
| Ácido crómico |  |

**11. Ejercicio 21 y 22.**

CUOH

Pt(OH)2

Mg(OH)2

Sn(OH)4

Hidróxido de plomo (IV)

Hidróxido de berilio

Hidróxido de cinc

Hidróxido de plomo (II)

Hidróxido de (IV)

Hidróxido de cobre (I)

Hidróxido de cobalto (III)

Hidróxido de (III)

**12. Ejercicio 23 y 24.**

Ion sulfato

Ion cromato

Ion nitrato

Ion sulfito

Ion amonio

Ion hipoclorito

Ion bromato

Ion fosfato

Ion permanganato

Ion perclorato

Ion bromato

Ion fosfato

Ion selenito