**DPTO DE CIENCIAS**

**PROF. HECTOR OLIVARES V**

**2020**

**GUIA DE TRABAJO EN AULA**

**ASIGNATURA : QUIMICA CURSO : 1-NEM PERIODO : 2020**

**CONTENIDOS :Nomenclatura de compuestos binarios**

**OBJETIVO : Nombran compuestos de acuerdo a la Nomenclatura sistemática, stock, tradicional.**

 **econocen familias de compuestos. Asocian nombres a las familias de compuestos**.

**1.- NOMBRE los siguientes compuestos binarios utilizando nomenclatura Sistemática y Tradicional**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Óxidos metálicos** | **E.O (+)** | **E.O (-)** | **N. Sistemática** | **N. Tradicional** |
| 1. **CuO**
 |  |  |  |  |
| 1. **Cu2O**
 |  |  |  |  |
| 1. **FeO**
 |  |  |  |  |
| 1. **Fe2O3**
 |  |  |  |  |
| 1. **CaO**
 |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Óxidos no metálicos** | **E.O****(+)** | **E.O****(-)** | **N. Sistemática** | **N. Tradicional** |
| 1. **CO2**
 |  |  |  |  |
| 1. **I2O5**
 |  |  |  |  |
| 1. **SO2**
 |  |  |  |  |
| 1. **Cl2O7**
 |  |  |  |  |
| 1. **SO3**
 |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Peróxidos** | **E.O (+)** | **E.O****(-)** | **N. Sistemática** | **N. Tradicional** |
| 1. **Na2O2**
 |  |  |  |  |
| 1. **H2O2**
 |  |  |  |  |
| 1. **Cu2O2**
 |  |  |  |  |
| 1. **Li2O2**
 |  |  |  |  |
| 1. **CuO2**
 |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Hidruros metálicos** | **E.O (+)** | **E.O (-)** | **N. Sistemática** | **N. Tradicional** |
| 1. **KH.**
 |  |  |  |  |
| 1. **NiH2**
 |  |  |  |  |
| 1. **NaH**
 |  |  |  |  |
| 1. **FeH2**
 |  |  |  |  |
| 1. **BeH**
 |  |  |  |  |
| **Hidruros no metálicos** | **E.O (+)** | **E.O (-)** | **N. Sistemática** | **N. Tradicional** |
| 1. **H2Se**
 |  |  |  |  |
| 1. **HI**
 |  |  |  |  |
| 1. **NH3**
 |  |  |  |  |
| 1. **SiH4**
 |  |  |  |  |
| 1. **H2O**
 |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sales binarias** | **E.O****(+)** | **E.O****(-)** | **N. Sistemática** | **N. Tradicional** |
| 1. **SnCl4**
 |  |  |  |  |
| 1. **Al2S3**
 |  |  |  |  |
| 1. **NaCl**
 |  |  |  |  |
| 1. **KI**
 |  |  |  |  |
| 1. **FeBr2**
 |  |  |  |  |

**2.- Nombra los siguientes compuestos por STOCK**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **FORMULA** | **E.O****(+)** | **E.O****(-)** | **N. Stock** |
| 1. **CrH3**
 |  |  |  |
| 1. **Na2O**
 |  |  |  |
| 1. **SO2**
 |  |  |  |
| 1. **CaO**
 |  |  |  |
| 1. **Cl2O7**
 |  |  |  |
| 1. **CaBr2**
 |  |  |  |
| 1. **LiH**
 |  |  |  |
| 1. **TiH4**
 |  |  |  |

**3.-Formula los siguientes Compuestos.**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  **COMPUESTO** | **FORMULA** |  | **COMPUESTO** | **FORMULA** |
| 1. |  **Hidruro de cesio** |  | 11. |  **Trióxido de diyodo** |  |
| 2. |  **Hidruro de cinc** |  | 12. | **Óxido de selenio (VI)** |  |
| 3. |  **Hidruro de magnesio** |  | 13. | **Óxido de arsénico (III)** |  |
| 4. |  **Hidruro de titanio (IV)** |  | 14. | **Trióxido de difósforo** |  |
| 5. |  **Hidruro de estaño (IV)** |  | 15. | **Óxido de yodo (V)** |  |
| 6. |  **Hidruro de cobalto (II)** |  | 16. | **Cloruro de plomo (II)** |  |
| 7. |  **Hidruro de cromico** |  | 17. | **Bromuro Calcico** |  |
| 8. | **Dihidruro de estaño** |  | 18. | **Fluoruro de plata** |  |
| 9. |  **Óxido Fosforoso** |  | 19. | **Yoduro de hierro (III)** |  |
| 10. | **Pentaóxido de difósforo** |  | 20. | **Bromuro de manganeso (III)** |  |