**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)** |  |