 Liceo José Victorino Lastarria

 Rancagua

 “*Formando Técnicos para el mañana”*

Unidad Técnico-Pedagógica

 **GUÍA N° 5 DE QUÍMICA 2°M: OXIDOS METÁLICOS Y**

**NO METÁLICOS**

Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Profesora: Brunilda Díaz Urayama. brunianto62@gmail.com**

**Nivel: 2° Medio. (A.B, C, D, E)**

**Fecha: 27 al 30 de Abril de 2020**

**0A19:** Explicar la formación de compuestos binarios y ternarios, considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente. (OA pendiente del 2019)

 **Objetivo de la clase:**

1. Escribir el nombre de compuestos oxigenados a partir de la fórmula química de estos, a partir de la **forma tradicional**

2. Escribir la fórmula química de compuestos oxigenados a partir del nombre de éstos.

**Contenidos**: Fórmula tradicional y de Stock en Compuestos Oxigenados.

**Actividades:**

Observe el ppt y responda a la guía siguiente

**I Verdadero o Falso: En la línea punteada escriba una V si l afirmación es verdadera o una F si es falsa.**

1……. El elemento O es el que participa en la formación de óxidos.

2……. El Ca presenta una valencia = 2 en la formación tanto de compuestos

 hidrogenados como en la formación de compuestos oxigenados.

3……. La valencia del Hierro en el Fe2O3 es 2

4……. La terminación que se utiliza para nombrar a un ácido es hídrico

5……. Los elementos metálicos que se usan para formar hidruros pertenecen a

 los grupos 1 y 3

6……. El nombre tradicional que recibe el Cl2O7 es Anhídrido Clórico

7……. El elemento Ni (Níquel) tiene valencia 2 y 3

8……. Los anhídridos se forman al combinar un elemento no metálico con

 Oxígeno

9……. El k2O1 es un óxido no metálico

10…. En los anhídridos cuando el N presenta valencia 3 su terminación es ico y

 cuando el N presenta valencia 5 su terminación es oso.

**II. Complete el siguiente cuadro, escribiendo fórmulas, el nombre de Stock y el nombre tradicional de los siguientes compuestos. Observa el ejemplo en la última columna de la tabla.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| FÓRMULA | NOMENCLATURA DE STOCK | NOMENCLATURA TRADICIONAL |
| I2O5 |  |  |
| Ca2O2 |  |  |
|  |   | Anhídrido Perclórico |
|  | Óxido de Berilio |  |
|  | Óxido de Fósforo (V) |  |
| Fe2O3 |  |  |
|  |  | Óxido Niqueloso  |
| N2O5 |  |  |
|  |  | Anhídrido Hipobromoso |
|  | Oxido de Selenio (II) |  |
|  |  | Anhídrido Sulfúrico |
|  | Óxido de Cobre (I) |  |
| Br2O3 |  |  |
|  |  | Óxido Ferroso |
| Li2O1 |  |  |
|  | Óxido de Cloro (I) |  |
|  |  | Anhídrido Hipobromoso |
| Ba2O2 |  |  |
|  | Óxido de Cobalto (III) |  |
| I2O3 |  |  |
| **Ejemplo: S2O2** | **Óxido de Azufre (II)** | **Anhídrido Hiposulfuroso** |

Para desarrollar esta guía debe ver el power point y tener la tabla periódica donde salen las valencias de cada elemento químico.