 Liceo José Victorino Lastarria

 Rancagua

 “*Formando Técnicos para el mañana”*

Unidad Técnico-Pedagógica

**GUIA DE N° 3: Nomenclatura de compuestos binarios (2° Medios)**

**Profesora: Brunilda Díaz Urayama.**

**Nivel: 2° M (A, B, C, D, E)**

**Fecha: Semana del 30 de Marzo al 3 de Abril de 2020**

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

**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.

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

**Contenidos:** Compuestos Oxigenados: Óxidos metálicos y Óxidos no metálicos

**Actividad:** Observe ppt.

 Desarrolle Guía y envíe a correo de profesora: brunianto62@gmail.com

Nota: Para el desarrollo de esta guía debe de utilizar la Tabla periódica.

**I Desarrollo de puzle: Escriba el nombre de cada fórmula que a continuación se presenta**

**Ejemplo: 13.- Au2O3**

2.- Na2O 7.- Fe2O3 12.- CuO

3.- CaO 8.- Li2O

4.- ZnO 9.- Al2O3

5.- BeO 10.- Pb2O4

6.- MgO 11.- Ni2O3

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **O** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 2 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **X** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **I** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 5 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **O** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 6 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **M** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 7 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **E** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 8 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **T** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 9 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 10 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **L** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 11 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **I** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 12 |  |  |  |  |  |  |  |  |  | **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 13 |  |  |  |  |  | O | X | I | D | **O** | D | E | O | R | O |  |  |  |  |  |  |

**II. Forme óxidos metálicos con los elementos químicos que se proponen, para ello ud. Deberá:**

1. Indicar el N° Atómico de cada elemento propuesto (Ver en la Tabla Periódica)
2. Escribir la configuración electrónica de cada elemento propuesto.
3. Indicar los electrones de valencia que posee cada elemento propuesto
4. Representar la estructura de Lewis para cada elemento propuesto.
5. Forme el óxido metálico correspondiente.

1) Cu y O

 2) Ag y O

3) Co y O

4.) Fr y O

**III Investigar las propiedades que presentan los óxidos metálicos y cuál es su uso en la vida cotidiana**

 Aproveche su tiempo responsablemente.