**GUIA DE RETROALIMENTACIÓN Nº6 QUÍMICA**

**Iº MEDIO**

**Nombre\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso:\_\_\_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_**

**Objetivo de Aprendizaje:**

**OA 19**

Explicar la formación de compuestos binarios y ternarios, considerando las fuerzas eléctricas entre partículas y la nomenclatura inorgánica correspondiente.

**Instrucciones:**

Lee el Texto y en el LINK <https://youtu.be/JQJFclVs7Yo>

encontrarás un resumen con algunos ejemplos. Luego observa el video recomendado y responde las preguntas de la actividad.

NOMENCLATURA DE ÓXIDOS BÁSICOS

En la clase anterior aprendiste a formar los compuestos Binarios oxigenados metálico. Cuerda que todos los óxidos Binarios responden a la fórmula M2O.

En esta guía aprenderás a nombrar los compuestos binarios básicos. Como ya sabes hay diferentes formas de nombrar los compuestos, pero nos enfocaremos en las reglas stock y tradicional para nombrarlos.

1.-Según la **Nomenclatura Stock**, los óxidos metálicos se nombran:

OXIDO DE (NOMBRE DEL METAL) seguido de La valencia del metal en Número romano

Ejemplo: a) Li2O óxido de litio (I)

b) CuO óxido de cobre (II)

2.-Según la N**omenclatura Tradicional**:

2.1.-Para los elementos que posee una sola valencia, el metal mantiene su nombre.

Ejemplo: a) plata (Ag) posee solo valencia que es 1

Ag2O oxido de plata

b) calcio (Ca) posee solo 1 valencia que es 2

CaO óxido de calcio

c) aluminio tiene solo una valencia que es 3

Al2O3  óxido de aluminio

2.-Para elementos que poseen dos valencias formarán dos compuestos, uno con cada valencia, para diferenciar los compuestos que forman, al que tiene la valencia menor se le agrega la terminación **oso** y al que usa la valencia mayor se le agrega la terminación **ico.**

Por ejemplo

1. El hierro (Fe) tiene valencias 2 y 3 Formará 2 compuestos.

Con valencia 2: Fe2O2 = FeO óxido ferroso

Con valencia 3: fe2O3  óxido férrico

1. Mercurio (Hg) tiene valencias 1 y 2, entonces formará dos compuestos:

Con valencia 1: HgO2 óxido mercurioso

Con valencia 2 : HgO óxido mercúrico.

ACTIVIDAD

1.-¿Qué es un compuesto binario?

|  |
| --- |
| Compuesto formado por dos elementos diferentes |

2.-Nombra 2 características de un óxido

|  |
| --- |
| Es un compuesto binario  Posee oxígeno  Puede tener un metal o nometal |

3.-Foma los óxidos y luego escribe el nombre stock Y Tradicional para los siguientes elementos que poseen solo una valencia.

1. Sodio

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Elemento  SODIO  Na  Valencia 1 | Fórmula  Na2O | 1. Nombre stock   Óxido de sodio (I)   1. Nombre tradicional   Óxido de sodio |

1. calcio

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Elemento  Calcio  Ca  Valencia 2 | Fórmula  CaO | 1. Nombre stock   Óxido de calcio (II)   1. Nombre tradicional     Óxido de calcio |

4.-Al costado cuentas con una lista de metales con sus valencias. Recuerda

Que cuando el metal tiene 2 valencias va a formar dos óxidos

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Elemento  Estaño  Sn  Valencia: 2 | Fórmula  SnO | 1. Nombre stock   Óxido de estaño (II)   1. Nombre tradicional   Óxido estañoso |
| Valencia: 4 | SnO2 | 1. Nombre stock   Óxido de estaño (IV)  b) Nombre tradicional  óxido estáñico |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Elemento  cinc  Zn  Valencia:2 | Fórmula  ZnO | 1. Nombre stock   Óxido de cinc (II)   1. Nombre tradicional   Óxido de cinc |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Elemento  Cobalto  Co  Valencia: 2 | Fórmula  CoO | 1. Nombre stock   Óxido de cobalto (II)   1. Nombre tradicional   Óxido cobaltoso |
| Valencia: 3 | Co2O3 | 1. a) Nombre stock   óxido de cobalto (III)   1. Nombre tradicional   Óxido cobáltico |