**GUIA DE RETROALIMENTACIÓN Nº10 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 donde encontrarás un resumen del contenido, tablas de valencias y ejercicios resueltos y en el LINK <https://youtu.be/kuD39ltb2Uc> podrás observar el desarrollo de ejercicios para que luego puedas responde las preguntas de la actividad.

 NOMENCLATURA DE SALES BINARIAS

 En las clases anteriores aprendiste a formar los compuestos Binarios oxigenados combinados con metales (óxidos) y no metales (anhídridos) e hidrogenados con metales (y no metales intercambiando sus valencias. También aprendiste a nombrar estos compuestos según la nomenclatura stock y la nomenclatura tradicional.

 En esta clase aprenderás a reconocer y nombrar sales binarias, como la sal de mesa.

Las sales binarias son especies iónicas ampliamente conocidas en la química, identificadas como sustancias que forman parte de los electrolitos fuertes, debido a su disociación de forma completa en sus iones constituyentes cuando estos se encuentran en una solución.

El término “binarias” hace referencia a su formación, puesto que están compuestas por solo dos elementos: un catión de origen metálico con un anión simple de origen no metálico (distinto del oxígeno), los cuales se hallan unidos mediante un [enlace iónico](https://www.lifeder.com/enlaces-ionicos/).

Las sales binarias responden a la fórmula:

MyAx

M = símbolo del metal

A = símbolo del no metal

X = valencia del metal

Y = valencia menor del no metal

1.-Según la **Nomenclatura Stock**, las sales binarias se nombran:

 El no metal terminado en…uro de seguido del nombre del METAL con su valencia en número romano y entre paréntesis.

En este caso la valencia menor del cloro es 1, por lo tanto formará sales solo con esa valencia

Ejemplo: a) NaCl cloruro de sodio (I) (única valencia)

 b) CuCl cloruro de cobre (I) (valencia menor)

 CuCl2 cloruro de cobre (II) (valencia mayor)

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

 En estos compuestos el no metal termina en uro… seguido del nombre del metal terminado en oso o ico, según su valencia

Ejemplo: a) NaCl cloruro de sodio (mantiene su nombre)

 b) CuCl cloruro cuproso (valencia menor del metal)

 CuCl2 cloruro cúprico (valencia mayor del metal)

El no metal usará solo su valencia menor, por lo tanto

Solo usará la valencia marcada en la tabla:

ACTIVIDAD

1.-Nombra 2 características de una sal binaria

|  |
| --- |
| -Está formada por dos elementos-Estaá formada por un metal y un no metal |

2.-Clasifica las siguientes sustancia en oxigenado, oxigenado o sal binaria

1. FeH \_\_\_\_\_\_\_HIDROGENADO\_\_\_\_\_\_\_\_
2. CdO \_\_\_\_\_\_OXIGENADO\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. CaH2 \_\_\_\_\_\_HIDROGENADO\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. NaBr \_\_\_\_\_\_\_SAL BINARIA\_\_\_\_\_\_\_
5. SnO2 \_\_\_\_\_\_OXIGENADO\_\_\_\_\_\_\_\_
6. FeS \_\_\_\_\_\_SAL BINARIA\_\_\_\_\_\_\_\_
7. HBr \_\_\_\_\_\_\_HIDROGENADO\_\_\_\_\_\_\_\_
8. Cl2O \_\_\_\_\_\_\_OXIGENADO\_\_\_\_\_\_\_\_

3.-Foma las sales binarias con **bromo** y el metal dado, luego escribe el nombre stock y Tradicional para los siguientes metales con sus valencia. Ver tabla.



|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ElementoPlomoPbValencia: 2 | FórmulaPbBr2 | 1. Nombre stock

 Bromuro de plomo (II)1. Nombre tradicional

 Bromuro plumboso |
| Valencia: 4 | FórmulaPbBr4 | 1. Nombre stock

 Bromuro de plomo (IV) 1. Nombre tradicional

 Bromuro plúmbico |

4.-Forma la sal binaria con **nitrógeno** y el metal dado

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ElementoplataAgValencia: 1 | FórmulaAg3N | 1. Nombre stock

 Nitruro de plata (I)1. Nombre tradicional

 Nitruro de plata |
| ElementoCalcioCaValencia: 2 | Ca3N2 | 1. Nombre stock

 Nitruro de calcio (II) 1. Nombre tradicional

Nitruro de calcio |

5.- Forma las sales binarias con **azufre** y los siguientes metales

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ElementohierroFeValencia: 2 | FórmulaFe2S2FeS  | 1. Nombre stock

 Sulfuro de hierro (II) 1. Nombre tradicional

  Sulfuro ferroso |
| Valencia:3 | FórmulaFe2S3 | 1. Nombre stock

 Sulfuro de hierro (III)1. Nombre tradicional

  Sulfuro férrico  |
| ElementoEstañoSnValencia: 2 | FórmulaSn2S2SnS | 1. Nombre stock

 Sulfuro de estaño (II)1. Nombre tradicional

 Sulfuro estañoso |
| Valencia:4 | Sn2S4SnS2 | 1. Nombre stock

 Sulfuro de estaño (IV)1. Nombre tradicional

Sulfuro estáñico |