**GUIA DE RETROALIMENTACIÓN Nº5 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

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

ACTIVIDAD



1.-Marca con una X las especies que corresponden a compuesto químico. Recuerda que los átomos del mismo elemento tienen igual tamaño y color.



x



1.-Clasifica los siguientes compuestos en Binarios o Ternarios



El resto de las moléculas son de elemento.

2.-Clasifica los siguientes compuestos en Binarios o ternarios?

a) H2O \_\_\_\_\_\_Binario\_\_\_\_\_\_\_\_ f) NaCl \_\_\_\_Binario\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) NH3 \_\_\_\_\_Binario\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ g)Fe2O3 \_\_\_\_\_Binario\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) H2SO4 \_\_\_\_Ternario\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ h) BaCO3 \_\_\_\_Ternario\_\_\_\_\_\_\_\_

d) CuNO3 \_\_\_Ternario\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ i) AlPO4 \_\_\_\_\_\_\_Ternario\_\_\_\_\_\_\_

e) Cl2  \_\_\_\_\_\_\_(Elemento)\_\_\_\_\_\_\_\_\_ j) NaLiCO3 \_ (cuaternario)\_\_\_\_\_\_\_\_

3.-¿Qué tipo de enlace tienen las moléculas orgánicas e inorgánicas?

|  |
| --- |
| Las moléculas orgánicas se unen por enlace covalente y las moléculas inorgánicas por enlace iónico (y también covalente). |

4.- Reconoce el enlace iónico o covalente



\_\_\_\_\_\_\_\_\_iónico\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_covalente\_\_\_\_\_\_\_\_\_

( se traspasan electrones de valencia) (se comparten electrones de valencia)



\_\_\_\_\_\_\_\_covalente\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_iónico}\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 ( se traspasan electrones de valencia)

5.-Forma los óxido con los siguientes metales:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| METAL | VALENCIA | FÓRMULA | FÓRMULA FINAL |
| 1. Magnesio
 |  2 |  Mg2O2 |  MgO |
| 1. Plata
 |  1 |  Ag2O1 |  Ag2O |
| 1. Plomo
 |  4 |  Pb2O4 |  PbO2 |
| 1. Cromo
 |  3 | Cr2O3 | Cr2O3 |
| 1. Cesio
 |  1 |  Cs2O1 |  Cs2O |