

## APLICANDO LO APRENDIDO

### QUÍMICA 1BGU

7 DE ABRIL

**Clasificar los siguientes compuestos según corresponda en binarios, terciarios y cuaternarios**

|                              |                             |                            |                                       |                  |
|------------------------------|-----------------------------|----------------------------|---------------------------------------|------------------|
| $\text{Mg}_3\text{N}_2$      | $\text{BeMgO}_2$            | $\text{Li}_2\text{KAsO}_4$ | $\text{Mg}(\text{OH})_2$              | $\text{CaCl}_2$  |
| $\text{PbCO}_3(\text{OH})_2$ | $\text{Cr}(\text{HSO}_4)_3$ | $\text{Al}_2\text{O}_3$    | $\text{Cu}_2(\text{OH})_2\text{SO}_3$ | $\text{NaBrO}_4$ |

| Binario | Ternario | Cuaternario |
|---------|----------|-------------|
|         |          |             |

Seleccionar la Respuesta correcta

**Los óxidos metálicos están compuestos por un elemento metal más -----.**

No metal

Oxígeno

Alcalino

**Los subíndices además de indicar las valencias también nos dicen el número de**

átomos

enlaces

partículas

**Si la valencia con la que actúa el metal es par, hay que ----- la fórmula del óxido**

Expresar

Eliminar

Simplificar

**El nombre genérico es óxido y el específico el del metal precedido de -oso si es de menor valencia o -ico si es de mayor valencia es la nomenclatura**

Stock

Sistemática

Tradicional

La Valencia o el número de Oxidación del Oxígeno en la formación de los Óxidos es

1

2

0

**Nombra a los compuestos utilizando prefijos numéricos griegos (mono, di, tri, etc.) que indican la atomicidad de los elementos en cada molécula. ¿De qué nomenclatura se trata?**

Stock

Sistemática

Tradicional