APLICANDO LO APRENDIDO

QUÍMICA 1BGU

7 DE ABRIL

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

Mg_3N_2	$BeMgO_2$	Li_2KAsO_4	$Mg(OH)_2$	$CaCl_2$
$PbCO_3(OH)_2$	$Cr(HSO_4)_3$	Al_2O_3	$Cu_2(OH)_2SO_3$	$NaBrO_4$

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

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS