



# UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR "JULIO MARÍA MATOVELLE"

El talento formado en la ciencia y el carácter en la virtud

## TALLER N°2 – Preparación de supletorio

### DATOS INFORMATIVOS

ÁREA ACADÉM.:	C.C.N.N	ASIGNATURA:	Química	NIVEL Y SUBNIVEL:	BGU
	Supletorio	DOCENTE:	Magdalena Sailema	GRADO/CURSO:	1 BGU
AÑO LECTIVO:	2023-2024	FECHA:		PARALELO:	A, C, D
ESTUDIANTE:	(Nombres y Apellidos)			CALIFICACIÓN:	10

### 1. INSTRUCCIONES

1. Lea detenidamente las cuestiones planteadas.
2. Si tiene dificultad en alguna pregunta para responder pase a la siguiente, optimice el tiempo.
3. Utilice únicamente esferográfico de tinta azul (no debe ser borrable) para realizar la evaluación, no se admite pruebas a lápiz.
4. Evite enmendaduras (tachones, manchones, correcciones, borrones) por cuanto la respuesta será anulada.

### 2. COMPONENTES A EVALUAR

Calificación  
cuantitativa

Revise la información proporcionada en las diapositivas desde 36 a la 57 o revise las páginas del libro desde 68-75 y 118-123

2 pts

1. Indique el tipo de enlace de los siguientes compuestos utilizando el valor de electronegatividad

F= 4 Na=0,9 O=3,44 K= 0,82 Si=1,90 Ge=2,01

COMPUESTO	CALCULO	TIPO DE ENLACE
NaF		
F <sub>2</sub>		
GeO		
K F		
O <sub>2</sub>		
SiO		

### 2. Una con líneas según corresponda

1 pts

Óxidos metálicos	Se forma de la reacción de los óxidos metálicos alcalinos con oxígeno y no se intercambian valencias, y no se simplifica.
Hidruros	Se forma de la reacción de un metal + oxígeno molecular. Se intercambian valencias y se simplifica si es posible
Anhídridos	Se forma de la reacción de los metales + hidrógeno molecular. Se intercambian valencias y se simplifica si es posible
Peróxidos	Se forma de la reacción de los no metales + oxígeno molecular. Se intercambian valencias y se simplifica si es posible

**TALLER N°2 – Preparación de supletorio**

3. Complete la siguiente tabla con la nomenclatura de los elementos				3 pts
Compuesto	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura stock	Nomenclatura IUPAC	
$C + O_2 = CO$				
		Óxido de hierro (II)		
	Anhídrido hipocloroso			
$Li_2O + O = Li_2O_2$				
			Trióxido de diniquel	
	Hidruro cuproso			
4. Identifique el compuesto al que hace referencia				2 pts
<b>Ejemplo</b> $CO_2$ ANHIDRIDO U ÓXIDO NO METÁLICO $Cu_2O$ $MgO$ $SO$ $CO$ $CaH_2$ $K_2O_2$				
5. Escriba las valencias o estados de oxidación de los siguientes elementos				
Cr				
Pr				
V				
Tl				
Hg				
Mn				
Tc				
Zn				



# UNIDAD EDUCATIVA PARTICULAR “JULIO MARÍA MATOVELLO”

El talento formado en la ciencia y el carácter en la virtud

## TALLER N°2 – Preparación de supletorio

Sr	
In	