



UNIDAD EDUCATIVA SANTANA  
REPASO GLOBAL  
COMPUESTOS BINARIOS



NIVEL: BACHILLERATO	ÁREA: CCNN	ASIGNATURA: Química	AÑO LECTIVO
CURSO: SEGUNDO DE BACHILLERATO	GRUPOS/PARALELOS: "A"	PARCIAL 1	2023 – 2024
DOCENTE(S): MÓNICA MATUTE C.	BLOQUE CURRICULAR: Formulación de compuestos binarios		

**INDICACIONES GENERALES:**

- Lea detenidamente cada ítem y responda de acuerdo a la orden del mismo.

**INDICADORES DE EVALUACIÓN:**

I.CN.Q.5.5.1. Plantea, mediante el trabajo cooperativo, la formación de posibles compuestos químicos binarios y ternarios (óxidos, hidróxidos, ácidos, sales e hidruros) de acuerdo a su afinidad, estructura electrónica, enlace químico, número de oxidación, composición, formulación y nomenclatura. (I.2., S.4.)

ESTUDIANTE:

FECHA:

**DESTREZAS CON  
CRITERIO  
DE DESEMPEÑO**

CN.Q.5.2.3.  
Examinar y clasificar la composición, formulación y nomenclatura de los óxidos, así como el método a seguir para su obtención (vía directa o indirecta) mediante la identificación del estado natural de los elementos a combinar y la estructura electrónica de los mismos.

*ITEMS ( preguntas)*

**VALOR**

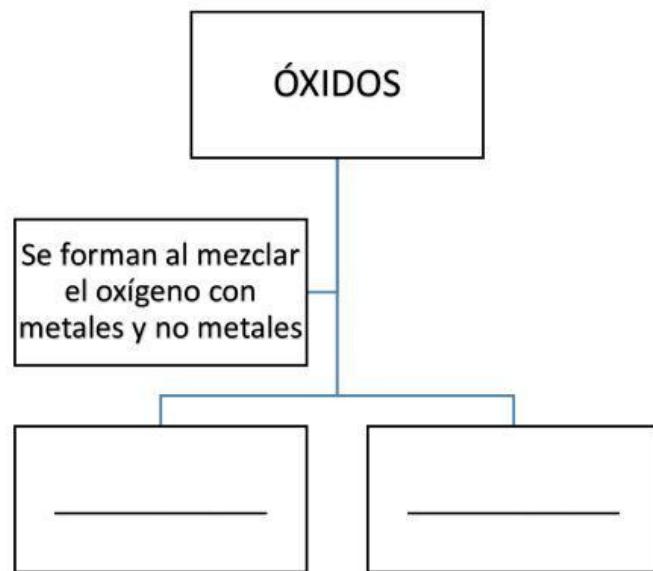
**1. Complete el siguiente cuadro con los símbolos y valencias según corresponda.**

8 dif.

Nombre del elemento	Símbolo	Valencia o Valencias
	Hg	
Amonio		
Arsénico		
	P	

**2. En el siguiente cuadro se muestra la formación de un óxido, indique como se clasifican:**

2 dif.



3. Nombre o formule según sea el caso los siguientes compuestos:

COMPUESTO	N. TRADICIONAL
	Anhídrido hipoyodososo
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
	Anhídrido sulfúrico
CuO	
PbO <sub>2</sub>	

5 dif.

CN.Q.5.2.7.  
Examinar y clasificar la composición, formulación y nomenclatura de los hidruros, diferenciar los metálicos de los no metálicos y estos últimos de los ácidos hidrácidos, resaltando las diferentes propiedades.

4. Elija la fórmula correcta para los siguientes compuestos:

3 dif.

- **Hidruro de Plata:**

HPt       AgH       PtH       HAg

- **Hidruro Ferroso**

HFe<sub>3</sub>       FeH<sub>3</sub>       FeH<sub>2</sub>       HFe<sub>2</sub>

- **Ácido Sulfhídrico**

HA       AH       SH<sub>2</sub>       H<sub>2</sub>S

5. Escriba la nomenclatura Tradicional para los siguientes compuestos:

Compuesto	Nomenclatura Tradicional
$\text{AlH}_3$	
$\text{MgH}_2$	
$\text{HCl}$	

3 dif.

6. Escriba la fórmula correcta para las siguientes sales binarias:

FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
	Yoduro de Potasio
	Sulfuro de Aluminio
	Bromuro de Calcio
	Cloruro de Amonio
	Selenuro férrico

5 dif.

7. Escriba la nomenclatura tradicional para las siguientes sales binarias:

FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
$\text{SrBr}_2$	
$\text{InI}_3$	
$\text{SnS}$	
$\text{NiCl}_2$	
$\text{Tl}_2\text{Se}$	

5 dif.

TOTAL DIF 31

EQUIVALENCIA 10/10