



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

ITEMS ( preguntas)

VALOR

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.

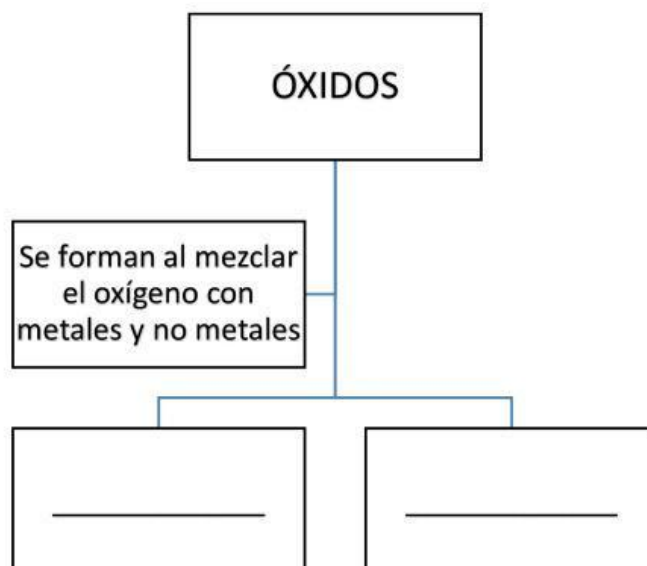
1. Complete el siguiente cuadro con los símbolos y valencias según corresponda.

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 hipoyodoso
As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	
	Anhídrido sulfúrico
CuO	
PbO <sub>2</sub>	

5 dif.

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:

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.

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