



Año de B.G.U: PRIMERO

Área: Ciencias Naturales

Asignatura:

Periodo: Examen Quimestral (2021 – 2022)

Fecha de aplicación:

Nombre del estudiante:

CALIFICACIÓN:

...../10

INDICACIONES GENERALES:

Lea detenidamente las siguientes preguntas guías y conteste de acuerdo a lo aprendido.

INDICADOR 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.)

Actividades evaluativas relacionadas a las etapas del proceso de lo aprendido hasta llegar a la metacognición.

Cuestionario

1. Complete el nombre correcto de las siguientes sales oxisales neutras

$\text{Au}_2 (\text{SiO}_3)_3$	
$\text{Mg} (\text{SO}_4)_3$	
$\text{Pb} (\text{SeO}_4)_2$	
$\text{Au} (\text{PO}_3)_3$	
CuTeO_4	

FORMULA	NOMENCLATURA
$\text{Ta}(\text{HSiO}_3)_2$	
$\text{Ca}_2(\text{OH})_2\text{SeO}_4$	
$\text{Pt} (\text{HTeO}_4)_4$	
$\text{Al} (\text{HClO}_4)_3$	
$\text{Ni}_2(\text{OH})_2\text{SO}_4$	

2. Seleccione la respuesta correcta

Fórmula del Nitrato áurico

- ☐ $\text{Au}(\text{NO}_3)_3$
- ☐ $\text{Au}(\text{NO}_2)_3$
- ☐ $\text{Au}(\text{NiO}_3)_3$
- ☐ $\text{Au}(\text{NO}_3)_2$

Nombre correcto de $\text{Sn}(\text{IO}_2)_2$

- ☐ Yodito estañico
- ☐ Peryodito estañoso
- ☐ Yodato estañico
- ☐ Yodito estañoso

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$	☐ Sulfato ferroso	AgNO_3	☐ Nitrito de plata
	☐ Sulfato férrico		☐ Nitrato de plata
	☐ Sulfito férrico		☐ Nitrito de Arsénico
$\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$	☐ Cloruro de Hierro (II)	CaCO_3	☐ Carbonato de Cal
	☐ Clorato férrico		☐ Carbonato de calcio
	☐ Perclorato de hierro (III)		☐ Carbonito de calcio

Nombra al siguiente compuesto por la nomenclatura TRADICIONAL:



- a) Ácido azúfrico
- b) Ácido persulfúrico
- c) Ácido sulfúrico

Marca la opción que corresponda a "Ácido silícico"

- a) $\text{H}_4\text{Si}_2\text{O}_6$
- b) H_3SiO_4

- c) H_2SiO_3
- d) H_4SiO_4

Fórmula del Hidróxido de plomo (II)

- ☐ $\text{Pl}(\text{OH})_2$
- ☐ $\text{Pb}(\text{OH})_2$
- ☐ $\text{Pb}_2(\text{OH})$
- ☐ $\text{Pl}_2(\text{OH})$

Nombre correcto de AgOH

- ☐ Hidróxido de plata
- ☐ Hidróxido de plata (II)
- ☐ Hidróxido de agua
- ☐ Ninguno de los anteriores

b. Metacognición: Responde a las siguientes preguntas

- ¿Qué habilidades y dificultades de la asignatura se presentaron en el quimestre?
.....
.....
- ¿Qué aplicaciones encuentro en lo aprendido en los ámbitos de la vida cotidiana?

3. ¿Qué temas estudiados en este quimestre te gustó y por qué?

a) **AUTOREFLEXION:** reflexiona sobre tu aprendizaje:

 ¿Qué he aprendido?	 ¿Cómo lo he aprendido?	 Hay sido fácil o difícil	 ¿Para qué me ha servido?

Elaborado por:	Revisado por:	Aprobado por:
FIRMA:	FIRMA:	FIRMA:
MSc. Mancheno Cecibel DOCENTE	Lic. Fernando Pérez COORD. DE LA JUNTA ACADÉMICA	Lic. William Tamayo RECTOR
Fecha: 31/05 /2022	Fecha: 31/05 /2022	Fecha: 31/05 /2022