

## UNIDAD EDUCATIVA "MARIANO BENITEZ TORRES"

DIRECCIÓN: BENÍTEZ - LOS LAURELES - Km 12 - VÍA AMBATO QUERO Pelileo Ecuador Teif. 2 765021



Año de B.G.U: PRIMERO			
Área: Ciencias Naturales	Asignatura:		
Periodo: Examen Quimestr	ral (2021 – 2022)	CALIFICACIÓN:	
Fecha de aplicación:			440
Nombre del estudiante:			/10
INDICACIONES GENERALI	ES:		

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 tradicional de las siguientes sales oxisales neutras

AuPO <sub>4</sub>						
Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>						
Mn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>						
Ca(ClO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>						
FeSO <sub>4</sub>						
Fe(HCO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>						
CuH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>						
KHSO <sub>4</sub>						
Mg(OH)ClO <sub>2</sub>						
Pt(OH)AsO <sub>4</sub>						



2. Sele	ccione la respuesta correcta				
Fórmula del Ni	trato áurico	Nombr	e correcto de Sn(IO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>		
♦ Au(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>			Yodito estañico		
♦ Au(NO <sub>2</sub> ) <sub>3</sub>			eryodito estañoso		
♦ Au(NiO₃)₃		◇ Yod	ato estañico		
♦ Au(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		◇ Yod	ito estañoso		
	Sulfato ferroso  Sulfato férrico  AgNO		Nitrito de plata		
Fe <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>					
	→ Sulfito férrico		Nitrito de Arsénico		
	Gloruro de Hierro (II)		⊚ Carbonato de Cal		
Fe(CIO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	© Clorato férrico	CaCO <sub>3</sub>	⊕ Carbonato de calcio		
	Perclorato de hierro (III)		Carbonito de calcio		
	a) $H_4Si_2O_6$ b) $H_3SiO_4$		c) $H_2SiO_3$ d) $H_4SiO_4$		
		Nombro			
	idróxido de plomo (II)		correcto de AgOH		
PI(OH) <sub>2</sub>			♦ Hidróxido de plata		
◇ Pb(OH)₂		♦ Hidróxido de plata (II)			
♦ Pb₂(OH)			♦ Hidróxido de agua		
◇ Pl₂(OH) ◇ Ninguno de los anteriores					
2007 10 1	gnición: Responde a las siguien lidades y dificultades de la asig		n en el quimestre?		
	caciones encuentro en lo apren	dido en los ámbitos d	e la vida cotidiana?		



3.	¿Qué temas estu	diados en este quimest	re te gustó y por qué?	
a)	AUTOREFLEXION:	reflexiona sobre tu apre	endizaje:	
	E-R	¿Cómo lo he		( <del>**</del>
	¿Qué he aprendido?	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 COOR. DE LA JUNTA ACADÉMICA	Lic. William Tamayo RECTOR
Fecha: 31/05 /2022	Fecha: 31/05 /2022	Fecha: 31/05 /2022

