

 UNIDAD EDUCATIVA "GUILLERMO MENSI"	INSUMO	CALIFICACIÓN: _____
---	---------------	----------------------------

NIVEL:	5	ÁREA:	C. N	ASIGNATURA	Química	AÑO LECTIVO: 2020-2021
CURSO:	PRIMEROS BTE	ESPECIALIDAD		QUIMESTRE	II	
DOCENTE		PARCIAL	3	Indicador esencial 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:				

INSUMO PARCIAL 3 ☒

EXAMEN QUIMESTRAL ☐

SUPLETORIO ☐

REMEDIAL ☐

ITEMS	VALOR
<u>Lea detenidamente, el uso de corrector, tachones o borrones anulará la respuesta</u>	
Destreza: Examinar y clasificar la composición, formulación y nomenclatura de los ácidos: hidrácidos y oxácidos , e identificar la función de estos compuestos (Ref. CN.Q.5.2.5)	
Analice y marque la opción de respuesta correcta	
Marca la fórmula correcta del compuesto.	
1. Hidróxido de calcio a. Ca(OH)_2 b. Cd (ClO)_2 c. Cd (OH)_2 d. Ca Cl_2 2. Hidróxido de platino (II) a. Pt O_2 b. Pt(OH)_2 c. Pt(OH)_4 d. $\text{Pt}_2(\text{OH})$ 3. Hidróxido de mercurio (I) a. Hg O b. Hg (OH)_2 c. Hg_2O d. Hg (OH) 4. Hidróxido de Plata a. Li O b. Ag_2O c. Ag (OH) d. Li(OH) 5. Ácido hipocloroso a. Cl_2O b. H Cl c. H Cl O d. H Cl_2 6. Ácido sulfúrico a. S_2O b. S_2H c. H_2S d. H_2SO_4 7. Carbonato de calcio a. C O_2 b. $\text{Ca(CO}_3\text{)}$ c. HCO_3 d. H_2CO_3 8. Ácido sulfhídrico a. $\text{H}_2\text{S O}_4$ b. H S O_4 c. H_2S d. S O_3 9. ácido clorhídrico a. H Cl O_3 b. H Cl O c. H Cl d. H Cl O_4 10. Cloruro de hierro (II) a. Fe Cl b. Fe Cl_2 c. $\text{Fe}_3\text{ Cl}$ d. Fe Cl_3 11. Sulfuro de oro (III) a. Au S b. Au S_2 c. $\text{Au}_2\text{ S}$ d. Au_2S_3	



Marca el nombre correcto

12. $\text{Hg}(\text{OH})_2$

- a. Hidróxido de manganeso (II)
- b. Hidróxido de molibdeno (II)
- c. Hidróxido de magnesio (II)
- d. Hidróxido de mercurio (II)

13. $\text{Au}(\text{OH})$

- a. Hidróxido de oro (I)
- b. Hidróxido de arsénico
- c. Óxido de oro (III)
- d. Hidróxido de oro (III)

14. H_2SO_4

- a. Ácido senelhidrico
- b. Ácido asulfhídrico
- c. Ácido sulfúrico
- d. Ácido sulfhídrico

15. HIO

- a. Ácido hipo yodoso
- b. Ácido yodhídrico
- c. Ácido fosforoso
- d. Óxido fosforoso

16. HNO_2

- a. Ácido nitroso
- b. Ácido nítrico
- c. Óxido nitroso
- d. Óxido nítrico

17. H_2S

- a. Ácido sulfúrico
- b. Ácido sulfuroso
- c. Ácido sulfhídrico
- d. Óxido de azufre (VI)

18. $\text{Na}(\text{ClO})$

- a. Clorato de sodio
- b. Hipoclorito de sodio
- c. óxido de sodio
- d. Cloruro de sodio

19. $\text{Ba}(\text{NO}_2)_2$

- a. Nitrito de bario
- b. Nitrato de bromo
- c. Nitrato de bismuto
- d. Nitrato de bario

20. H_2SO_4

- a. Tetraoxisulfúrico(VI) de hidrógeno
- b. Tetraoxosulfato (IV) de hidrógeno
- c. Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno
- d. Tetraoxisulfúrico (IV) de hidrógeno

Total Dificultades/20

EQUIVALENCIA (10/10)/10

ELABORADO	REVISADO
DOCENTE: Ing. Zoila Lema L.	COORDINADOR DE LA CTP: Ing. Zoila Lema
Firma:	Firma:
Fecha: 9 de marzo del 2021	Fecha: