

VALOR DEL EXAMEN 50 %

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR SAN ANDRES TUXTLA

Facilitador: MC Alejandro Lara Márquez

MATERIA: Química
SEMESTRE: 1º
PARCIAL 4to:
FECHA: dic 2022

GRUPO: 106 B
CARRERA: IAMB

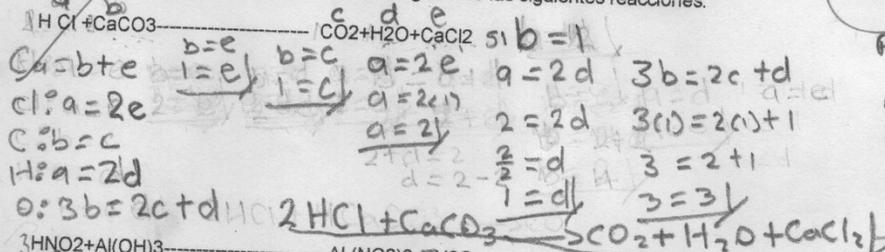
Criterios de evaluación		
Criterios	%	Obtenido
Examen parcial		
Evidencias		
Exposición		

Nombre del Alumno: Maca Jiménez Michel Alexis

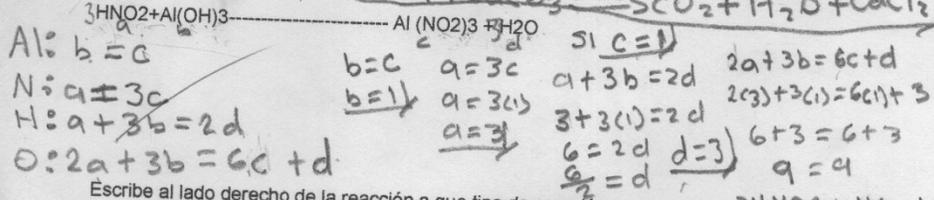
Calificación Parcial 4

Calificación 85

1.- Balancea correctamente por el método algebraico las siguientes reacciones:



Paso 1: asignar una literal
 Paso 2: corroborar los elem en cada literal
 Paso 3: hacer los ecuaciones
 Paso 4: asignar un valor a la literal que más se repita



Escribe al lado derecho de la reacción a que tipo de reacción corresponde $3HNO_2 + Al(OH)_3 \rightarrow Al(NO_2)_3 + 3H_2O$

- $2HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ doble
- $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$ Síntesis
- $KCl + AgNO_3 \rightarrow KNO_3 + AgCl$ compuesto
- $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$ simple
- $Pb(NO_3)_2 + K_2CrO_4 \rightarrow PbCrO_4 + 2KNO_3$ descomposición

De la siguiente reacción, indica la cantidad de moles que se necesitan de cloro para hacer reaccionar 3 moles de sodio al formar la sal de mesa. Recuerda que el coeficiente numérico de cada molécula indica la cantidad de moles.

$2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$

$R = 3 \text{ mol Na} \times \frac{1 \text{ mol Cl}_2}{2 \text{ mol Na}} = 1.5 \text{ mol Cl}_2$

LISTA DE COTEJO: QUIMICA INORGÁNICA

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA			ASIGNATURA: QUIMICA INORGANICA	
NOMBRE DEL DOCENTE:	ALEJANDRO LARA MÁRQUEZ			
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S): MICHEL ALEXIS MAZA JIMÉNEZ		MATRICULA:221U0384	FIRMA DEL ALUMNO:	
PRODUCTO: PRACTICA DE LABORATORIO	NOMBRE DEL PROYECTO : PRACTICA DE LABORATORIO	FECHA: DIC 2022		PERIODO ESCOLAR: SEPT 2022-ENERO 2023
INSTRUCCIONES				
Revisar las actividades que se solicitan y marque en los apartados "SI" cuando la evidencia se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" indicaciones que puedan ayudar al alumno a saber cuáles son las condiciones no cumplidas, si fuese necesario.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
5%	Presentación El trabajo cumple con los requisitos de: A. No tiene faltas de ortografía	X-5		
2%	B. Mismo Formato (letra arial 12, títulos con negritas)	X-2		
5%	Introducción y Objetivo: La introducción y el objetivo dan una idea clara del contenido del trabajo, motivando al lector a continuar con su lectura y revisión	X-3		
4%	Sustento Teórico: Presenta un panorama general del tema a desarrollar y lo sustenta con referencias bibliográficas formales y cita correctamente a los autores.	X-4		
8%	Contenido y/o Desarrollo: Sigue una metodología y sustenta todos los pasos que se realizaron al aplicar los conocimientos obtenidos, es analítico y bien ordenado.	X-8		
4%	Conclusiones: Las conclusiones son claras y acordes con el objetivo esperado.	X-4		
2%	Responsabilidad: Entregó la investigación en la fecha y hora señalada.	X-2		
30%	CALIFICACIÓN	28 % DE UN TOTAL DE 50%, EL TRABAJOCUMPLE A UN 28 %		

GUIA DE OBSERVACIÓN

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA		NOMBRE DEL CURSO: Química inorgánica		
NOMBRE DEL DOCENTE: Alejandro Lara Márquez		TEMA: UNIDAD IV		
		PERIODO: SEPT 2022-ENERO 2023		
ALUMNA: Michel Alexis Maza Jiménez				
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN				
INSTRUCCIONES DE APLICACIÓN				
Revisar los documentos o actividades que se solicitan y marque con una X en los apartados "SI" cuando la evidencia a evaluar se cumple; en caso contrario marque "NO". En la columna "OBSERVACIONES" ocúpela cuando tenga que hacer comentarios referentes a lo observado.				
VALOR DEL REACTIVO	CARACTERÍSTICA A CUMPLIR (REACTIVO)	CUMPLE		OBSERVACIONES
		SI	NO	
3%	Dominio del tema (divagaciones, claridad y uso de ejemplos)	X-3		
2%	Usar las diapositivas solo como apoyo	X-2		
3%	Orden y claridad en la exposición	X-3		
2%	Dominio del auditorio	X-2		
4%	Material utilizado	X-3		
3%	Dicción	X-3		
3%	Manejo del tiempo	X-3		
20%	CALIFICACIÓN	19%		LA EXPOSICIÓN CUMPLE SATISFACTORIAMENTE AL 95%