

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR SAN ANDRÉS TUXTLA

Facilitador: MC Alejandro Lara Márquez

MATERIA: Química	GRUPO: 106 A
SEMESTRE: 1rº	CARRERA: IAMB
PARCIAL 2do:	
FECHA: octubre 2023	

Criterios de evaluación		
Criterios	%	Obtenido
Examen parcial	50	
Práctica	30	
Exposición	20	

Calificación Parcial 2: _____
Calificación 100

Nombre del Alumn@: Patricio de Jesús Robles Comi

1.- ¿Qué es un enlace químico?

R= Es el proceso en el cual se comparten o se unen electrones para formar compuestos químicos.

2.- Mencional las características de los enlaces iónicos

R= - se forman a partir aniones y cationes.
- sus enlaces forman compuestos simples.

3.- Cuándo se da un enlace covalente polar?

R= Cuando se comparten electrones y se atraen en los polos atómicos, en los cuales, uno queda cargado electronegativamente y el otro positivamente.

4.- Explica cómo se dan los enlaces metálicos y sus características

R= Se forman a partir de enlaces iónicos, sus características son que sus moléculas se encuentran muy juntas por lo que forman enlaces fuertes.

5.- Explica la diferencia entre enlace iónico y enlace covalente

R= En el enlace iónico los aniones y cationes se juntan para formar el enlace y en el covalente sus electrones se atraen o se repelen.

6.- ¿Cuándo ocurre un enlace covalente no polar?

R= Ocurre cuando los electrones se encuentran en el punto medio y se juntan con otros electrones que se ubican en el mismo punto.

7.- Menciona las características de los enlaces covalentes

R= - se forman a partir de electrones electronegativamente cargados. (OO) (OO)
- sus enlaces pueden ser polares, apolares, (puente de hidrógeno)

8.- ¿A qué se refiere la regla del octeto?

R= La Regla del octeto hace referencia a los niveles de energía que cuentan con 8 electrones, también llamado electrones de valencia y que influye en la configuración electrónica de los elementos.

9.- ¿A qué se denomina energía de ionización?

R= La energía de ionización se refiere al proceso en el cual los electrones se comparten y se juntan con otros elect. este proceso genera energía, la cual se denomina energía de ionización.

(anión → catión)

10.- ¿Qué es anión?

R= ion con carga negativa

LISTA DE COTEJO: QUIMICA INORGÁNICA GRUPO 106 A

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRES TUXTLA			ASIGNATURA: QUIMICA INORGÁNICA	
NOMBRE DEL DOCENTE:	ALEJANDRO LARA MÁRQUEZ			
DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACION				
NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S): Patricio de Jesús Robles Comi		MATRICULA:231U0252	FIRMA DEL ALUMNO:	
PRODUCTO: PRACTICA DE LABORATORIO	NOMBRE DEL PROYECTO : PRACTICA DE LABORATORIO	FECHA: octubre 2023		PERIODO ESCOLAR: SEPT 2023-ENERO 2024
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	N O	
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	X5		
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	30 % DE UN TOTAL DE 30%, EL TRABAJOCUMPLE A UN 100 %		

GUIA DE OBSERVACIÓN

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA		NOMBRE DEL CURSO: Química		
NOMBRE DEL DOCENTE: Alejandro Lara Márquez		TEMA: UNIDAD II		
		PERIODO: SEPT 2023-ENERO 2024		
ALUMNA: Patricio de Jesús Robles Comi				
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	
4%	Dominio del tema (divagaciones, claridad y uso de ejemplos)	X-4		
2%	Usar las diapositivas solo como apoyo	X-2		
4%	Orden y claridad en la exposición	X-4		
3%	Dominio del auditorio	X-3		
3%	Material utilizado	X-3		
2%	Dicción	X-2		
2%	Manejo del tiempo	X-2		
20%	CALIFICACIÓN	20%		LA EXPOSICIÓN CUMPLE SATISFACTORIAMENTE AL 100 %