

INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR SAN ANDRÉS TUXTLA

Facilitador: MC Alejandro Lara Márquez

MATERIA: Química	101A
SEMESTRE: 1º	GRUPO: 101 B
PARCIAL 2do:	CARRERA: IIND
FECHA: octubre 2023	

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

Calificación Parcial 2

Calificación

100

Nombre del Alumno: Gabriela Carmona Osorio

- 1.- ¿Qué es un enlace químico?

Es una interacción atractiva entre átomos y moléculas que confiere una estabilidad, y que a través de la fuerza se forman compuestos químicos.
- 2.- Menciona las características de los enlaces iónicos

  - Ocurre cuando existe una unión de átomos metálicos y no metálicos
  - Es un enlace fuerte
  - Son producto de una transferencia de electrones en cationes
  - Sus átomos se transforman
- 3.- Cuando se da un enlace covalente polar?

Cuando los electrones se comportan de forma no equitativa entre los átomos y pasan más tiempo cerca de un átomo que el otro.
- 4.- Explica cómo se dan los enlaces metálicos y sus características

Se da únicamente entre átomos metálicos de un mismo elemento.

  - Son conductores de electricidad
  - Son maleables, dúctiles y tienen punto de fusión
  - Son enlaces fuertes
  - Son el resultado de la atracción electrostática entre cationes metálicos y electrones deslocalizados.
- 5.- Explica la diferencia entre enlace iónico y enlace covalente

  - El enlace iónico ocurre cuando dos átomos reaccionan
  - Covalente cuando se comportan
- 6.- ¿Cuándo ocurre un enlace covalente no polar?

Se forman entre dos átomos del mismo elemento o entre átomos de diferentes elementos que comparten electrones de manera más o menos equitativa, y se da por o entre átomos que poseen igual electronegatividad.
- 7.- Menciona las características de los enlaces covalentes

  - Son más débiles que los iónicos
  - No son conductores de electricidad
  - Ocurre cuando los átomos no metálicos comparten electrones
- 8.- ¿A qué se refiere la regla del octeto?

Cuando uno de los elementos cede uno de sus electrones o los comparte para así formar la regla del octeto
- 9.- ¿A qué se denomina energía de ionización?

La energía de ionización es la energía necesaria para separar un electrón en su estado fundamental de un átomo de un elemento en estado gaseoso
- 10.- ¿Qué es anión?

Anión es la carga eléctricamente negativa la cual al recibir un electrón gana.



LISTA DE COTEJO: QUIMICA GRUPO 101 A

<b>INSTITUTO TECNOLÓGICO SUPERIOR DE SAN ANDRÉS TUXTLA</b>			ASIGNATURA:  QUIMICA	
NOMBRE DEL DOCENTE:	<b>ALEJANDRO LARA MÁRQUEZ</b>			
<b>DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACION</b>				
NOMBRE(S) DEL ALUMNO(S): Gabriela Carmona Osorio		MATRICULA:231U0021	FIRMA DEL ALUMNO:	
<b>PRODUCTO: PRACTICA DE LABORATORIO</b>	<b>NOMBRE DEL PROYECTO : PRACTICA DE LABORATORIO</b>	FECHA:  octubre  2023		<b>PERIODO ESCOLAR: SEPT 2023-ENERO 2024</b>
<b>INSTRUCCIONES</b>				
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%	<b>CALIFICACIÓN</b>	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: Gabriela Carmona Osorio				
<b>DATOS GENERALES DEL PROCESO DE EVALUACIÓN</b>				
<b>INSTRUCCIONES DE APLICACIÓN</b>				
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%	<b>CALIFICACIÓN</b>	20%		LA EXPOSICIÓN CUMPLE SATISFACTORIAMENTE AL 100 %