

PORTAFOLIO DE EVIDENCIAS

OPOTUNIDAD EXTRAORDINARIA

TEMAS SELECTOS DE QUÍMICA

Nombre del estudiante: _____

Matrícula: _____ **Grupo:** _____

Docente: _____

Fecha: _____

Señala la oportunidad correspondiente

3° ☐ 4° ☐ 5° ☐ 6° ☐

El presente portafolio forma parte del 50% de tu calificación. Este valor se obtendrá siempre y cuando cumpla con los siguientes requisitos:

1. Escribe tus datos de identificación completos.
2. Adjunta el portafolio en la Plataforma Ms Teams en formato PDF, el día y hora que el docente asigne la tarea correspondiente a la oportunidad extraordinaria; no olvides agregar tu nombre completo en cada hoja.
3. Verifica el envío correcto del portafolio.

SIGUE LAS INSTRUCCIONES BRINDADAS PARA EL LLENADO DE ESTE PORTAFOLIO.

¡ADVERTENCIA!

El plagio y comercio de material académico contenido en este portafolio será sancionado en los términos de la Legislación Universitaria.



UANL

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN



Temas Selectos de Química

Portafolio de actividades 3ª y 5ª Oportunidad

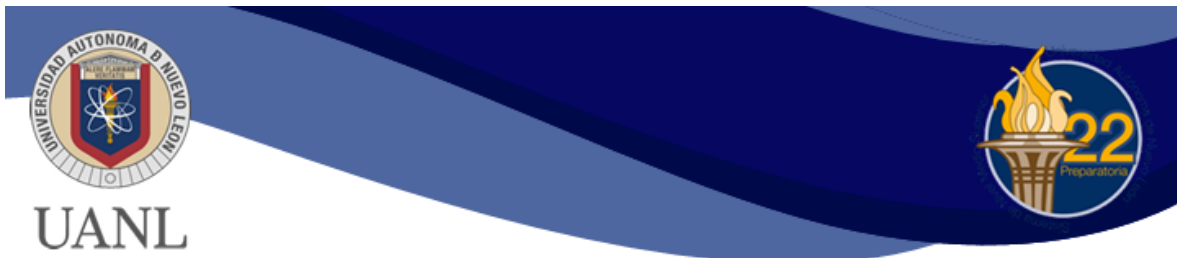


Nombre del estudiante:

Docente:

El plagio y comercio no autorizado del presente material debe ser reportado.

El personal docente y de apoyo no tienen autorizado condicionar la entrega y revisión del presente material.



DEPARTAMENTO DE TUTORÍAS OPORTUNIDAD EXTRAORDINARIA

ESCANEA EL QR
PARA INGRESAR A
LAS SESIONES DE
APRENDIZAJE DE
OPORTUNIDAD
EXTRAORDINARIA
CON SUS
ACTIVIDADES



Recuerda acudir al
Depto. de Tutorías a
sellar las
actividades en las
fechas establecidas.



Objetivo de la Unidad de Aprendizaje

La Unidad de Aprendizaje (UA) de Temas Selectos de Química (TSQ) tiene como objetivo principal abordar diversos temas avanzados y con una aplicación muy específica dentro del área de la Química. En esta UA se busca no solo ampliar los conocimientos en cuanto a Química aplicada se refiere, sino que también se busca la aplicación de diversas habilidades tales como: El razonamiento matemático, la toma de decisiones, el pensamiento crítico, entre otras. Para dar cumplimiento a lo anterior, dentro de la UA se abordan los siguientes contenidos teóricos.

- **Compuestos orgánicos de importancia.** Se aborda el estudio de las principales biomoléculas presentes en los seres, esto desde diversos enfoques tales como su clasificación, funciones e importancia biológica. Además, se aborda la aplicación industrial de algunos compuestos químicos relacionados con las biomoléculas.
- **La oxidación y la reducción.** Se analizan los principales conceptos relacionados con las reacciones de oxidación-reducción, así como los cálculos relacionados con el balance de ecuaciones de oxidación-reducción y las aplicaciones de la electroquímica.
- **Los gases y fisicoquímica.** Se estudian las principales leyes que rigen el comportamiento del estado gaseoso, así como sus posibles aplicaciones en nuestro entorno. Además, se abordan los conceptos y cálculos matemáticos más relevantes relacionados con la primera ley de la termodinámica
- **Termodinámica y cinética química.** Se analizan los conceptos más relevantes relacionados con la segunda y tercera ley de la termodinámica. También, se aborda el estudio de los principales conceptos relacionados con la cinética química, los principales factores que afectan la velocidad de una reacción y las principales reacciones químicas desde el punto de vista de la cinética química.

Políticas generales propuestas por la academia

1. El estudiante realizará cada una de las actividades plasmadas en el presente documento de acuerdo con las instrucciones que se incluyen en el mismo.
2. El estudiante deberá entregar las actividades correspondientes en la fecha y en el formato solicitado por el docente.
3. El entregar todas las actividades no es garantía de que el estudiante obtendrá el total de los puntos correspondientes. Esto se debe a que el docente deberá revisar y evaluar las actividades aplicando un instrumento de evaluación y a partir de lo anterior se establecerán los puntos obtenidos en cada etapa.
4. Si el estudiante incurre en el plagio de todas las actividades del portafolio, entonces este último será invalidado. De igual manera, si incurre en el plagio de algunas secciones del portafolio, estas serán invalidadas.
5. El entregar una versión diferente del portafolio será causa de nulidad automática del documento entregado.
6. Es responsabilidad del estudiante asegurarse que el portafolio se cargue correctamente en la plataforma digital.
7. El no leer las políticas de la academia, así como las instrucciones para la elaboración y la resolución del presente portafolio, no le quita la responsabilidad al estudiante sobre el impacto que ello pudiera generar en la calificación obtenida.

Nombre completo o firma del estudiante

**Firma del padre, de la madre o del tutor
legal del estudiante**

Instrucciones generales

Lea con mucho cuidado y atención las siguientes instrucciones.

- ✓ El portafolio se contesta totalmente a mano con pluma de tinta color azul y el estudiante debe escribir en cada página su nombre completo.
- ✓ El portafolio será cargado en el grupo MS Teams dentro del apartado que creará el docente responsable de la evaluación.
- ✓ Cada sección del portafolio contiene un instrumento de evaluación, mismo que el estudiante deberá revisar para cumplir con los todos los criterios de evaluación.
- ✓ El estudiante entregará en formato pdf el presente portafolio de actividades y el nombre del archivo será:

Si el estudiante está en 3ª oportunidad:

Port3_TSQ_Inciales del nombre completo del estudiante.

Si el estudiante está en 5ª oportunidad:

Port5_TSQ_Inciales del nombre completo del estudiante.

- ✓ El estudiante deberá respetar la fecha, las instrucciones y el formato en que se entregará el portafolio.

Ponderación del portafolio de actividades

Etapas	Ponderación
Etapa 1	12.5 puntos
Etapa 2	12.5 puntos
Etapa 3	12.5 puntos
Etapa 4	12.5 puntos
Total	50 puntos



Dimensión 1

Instrucciones: A manera de actividad diagnóstica, conteste cada una de las siguientes preguntas acerca de los compuestos orgánicos.

1- ¿Qué estudia la bioquímica?

R=

2- ¿Cuál es la diferencia entre la química orgánica y la bioquímica?

R=

3- ¿Cuáles son las principales funciones de las vitaminas?

R=

4-Mencione tres funciones principales de las proteínas

R=

Dimensión 2

Instrucciones: Defina correctamente cada uno de los siguientes conceptos.

Bioquímica

Química

Química orgánica

Carbohidratos

Proteínas

Aminoácidos

Lípidos

Vitaminas

Colesterol

Triglicéridos

Ácidos nucleicos

Sustrato

Enzima

ADN

ARN

Jabón

Saponificación

Dimensión 3

Instrucciones: Realice un resumen de mínimo dos cuartillas acerca de la clasificación general de los carbohidratos y de los lípidos, así como de las funciones biológicas de ambas familias de biomoléculas. **El resumen no debe realizarse en computadora.**

[illegible]

[illegible]

Dimensión 4

Instrucciones: Realice un organizador gráfico acerca de la clasificación general de las proteínas y de clasificación estructural, el cual deberá contener los siguientes conceptos y sus respectivas definiciones.

- a) Proteínas
- b) Proteínas simples
- c) Proteínas conjugadas
- d) Estructura primaria
- e) Estructura secundaria
- f) Estructura terciaria
- g) Estructura cuaternaria

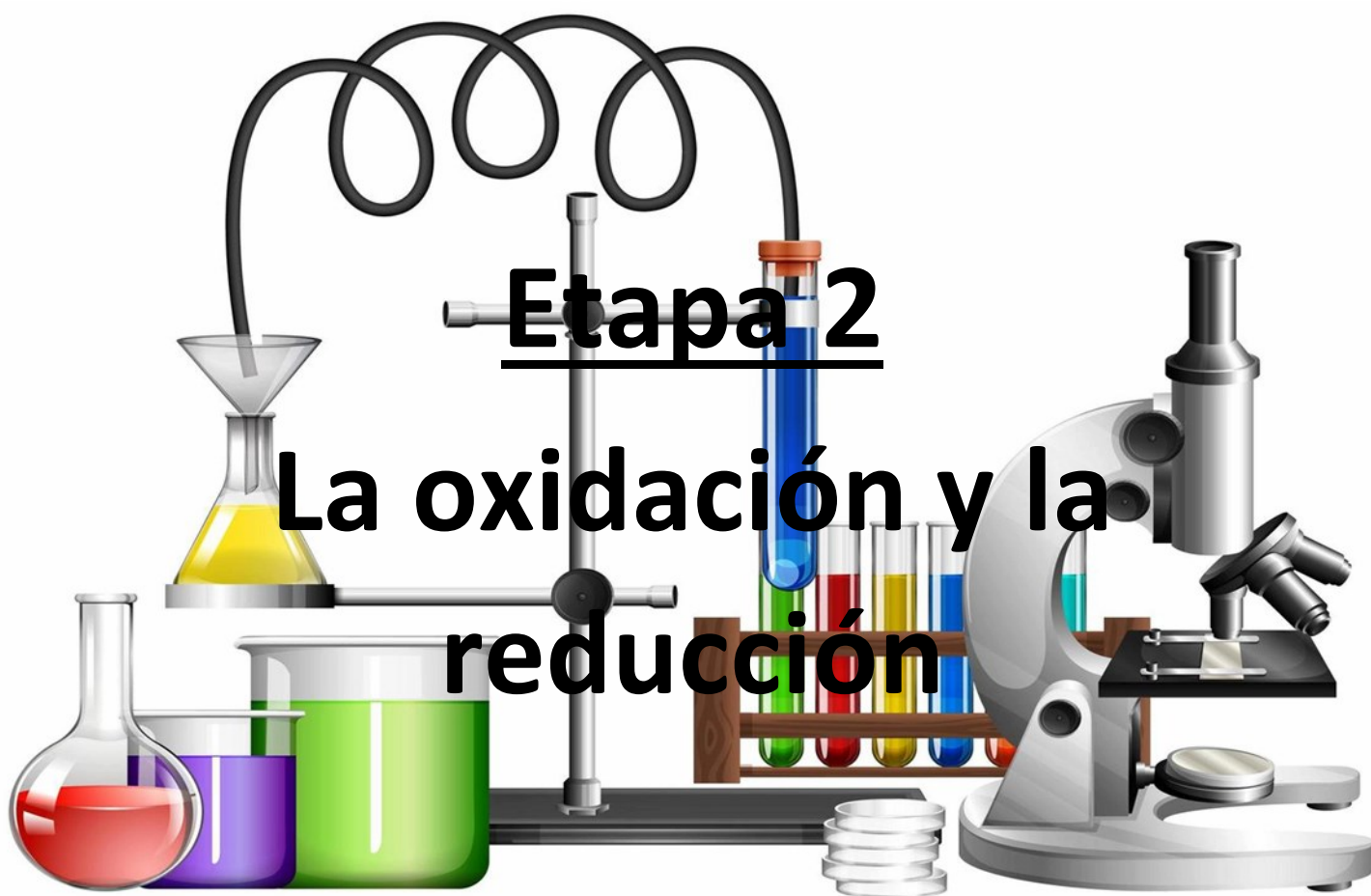


Academia de Química
Temas Selectos de Química
Etapas 1



Instrumento de evaluación

Actividades generales			
Criterio	Cumple	No cumple	Puntaje
El estudiante definió correctamente todos los conceptos solicitados.			3 puntos
El estudiante realizó el resumen acerca de la clasificación y principales funciones biológicas de los carbohidratos y de los lípidos. Además, el resumen es original y no se detectó plagio.			3 puntos
El estudiante realizó el organizador gráfico con información referente a la clasificación general de las proteínas y a su clasificación estructural.			3 puntos
Todas las actividades fueron realizadas siguiendo las instrucciones específicas, con orden, con limpieza y fueron entregadas en tiempo y forma.			3.5 puntos
			Puntaje total 12.5 puntos



Dimensión 1

Instrucciones: A manera de actividad diagnóstica, conteste cada una de las siguientes preguntas acerca de la oxidación y reducción.

1-¿Cuál es la diferencia entre un agente oxidante y un agente reductor?

R=

2-¿Qué es el número de oxidación?

R=

3-¿Qué es una reacción de oxidación-reducción?

R=

Dimensión 2

Instrucciones: Relacione cada uno de los siguientes conceptos con su respectivo enunciado.

1. Número de oxidación 2. Oxidación 3. Reducción 4. Reacción de oxidación-reducción 5. Electroquímica 6. Galvanoplastia 7. Celda electrolítica 8. Celda galvánica o voltaica 9. Agente oxidante 10. Agente reductor	Dispositivo que se encarga de generar energía eléctrica a partir de una reacción química de tipo redox, la cual es espontánea; es decir, no requiere de la aplicación de energía eléctrica para que ocurra () Sustancia química que pierde o cede electrones durante una reacción redox () Rama de la Química que se encarga del estudio de la transformación de la energía eléctrica en energía química y viceversa () Sustancia química que dentro de una reacción de tipo redox presenta la capacidad de liberar o perder electrones () Concepto que describe la ganancia de electrones por parte de una sustancia en una reacción química () Tipo de reacción química que se caracteriza por la transferencia (perdida y ganancia) entre las sustancias participantes. Además, se caracteriza por un cambio en el número de oxidación () Procedimiento que consiste en llevar a cabo el recubrimiento de un metal con otro metal, por ejemplo, cuando se desea devolverles el brillo a los utensilios hechos de plata () Sustancia química que pierde o cede electrones durante una reacción redox () Valor numérico que se encarga de especificar la cantidad de electrones ganados o perdidos por una especie química () Concepto que describe la pérdida de electrones por parte de una sustancia en una reacción química ()
--	---

Dimensión 3

Instrucciones: Para cada uno de los siguientes casos, indique si corresponde a un proceso de oxidación o de reducción.

1-El hierro presentaba un estado de oxidación de +3 y cambió a 0.

R= _____

2- El cloro presentaba un estado de oxidación de -1 y cambió a +5.

R= _____

3- El manganeso presentaba un de oxidación de +7 y cambió a +3.

R= _____

4- El bromo presentaba un número oxidación 0 y cambió a +5.

R= _____

5- La plata presentaba un número de oxidación de +1 y cambió a 0.

R= _____

Dimensión 4

Instrucciones: Indique el número de oxidación para cada uno de los siguientes elementos químicos que se encuentran libres o formando parte de un compuesto, según sea el caso.

a) N_2

b) H_3PO_4

c) CaH_2

d) $LiNO_3$



Academia de Química
Temas Selectos de Química
Etapas 2



Instrumento de evaluación

Actividades generales			
Criterio	Cumple	No cumple	Puntaje
El estudiante relacionó correctamente cada uno de los conceptos con su respectivo enunciado.			3 puntos
El estudiante respondió correctamente a cada una de las preguntas relacionadas con el comportamiento del número de oxidación.			3 puntos
El estudiante asignó correctamente el número de oxidación en cada uno de los casos.			3 puntos
Todas las actividades fueron realizadas siguiendo las instrucciones específicas, con orden, con limpieza y fueron entregadas en tiempo y forma.			3.5 puntos
			Puntaje total 12.5 puntos



Dimensión 1

Instrucciones: A manera de actividad diagnóstica, conteste cada una de las siguientes preguntas acerca de las leyes de los gases y la fisicoquímica.

1-Mencione al menos tres leyes que se apliquen en el estudio de los gases.

R=

2-¿Qué es la fisicoquímica?

R=

3- ¿Qué establece la primera ley de la termodinámica?

R=

4-¿Cuáles son las principales variables que rigen el comportamiento de los gases?

R=

Dimensión 2

Instrucciones: Defina correctamente cada uno de los siguientes conceptos.

Calor

Energía

Termodinámica

Termodinámica química

Trabajo

Primera ley de la termodinámica

Entalpía

Calor específico

Dimensión 3

Instrucciones: Complete el siguiente cuadro comparativo acerca de las principales leyes aplicadas en el estudio de los gases.

Ley	Descripción	Fórmula matemática
Ley de Boyle		
Ley de Charles		
Ley de Gay-Lussac		
Ley general o ley combinada de los gases		

Ley de los gases ideales		
Ley de Dalton o ley de las presiones parciales		

Dimensión 4

Instrucciones: Elabore un organizador gráfico acerca de las principales variables de estudio de los gases. El organizador deberá incluir la definición de cada variable y ejemplos de las unidades de medición aplicables para cada variable.

- a) Presión
- b) Volumen
- c) Temperatura
- d) Cantidad de gas



Academia de Química

Temas Selectos de Química

Etaa 3

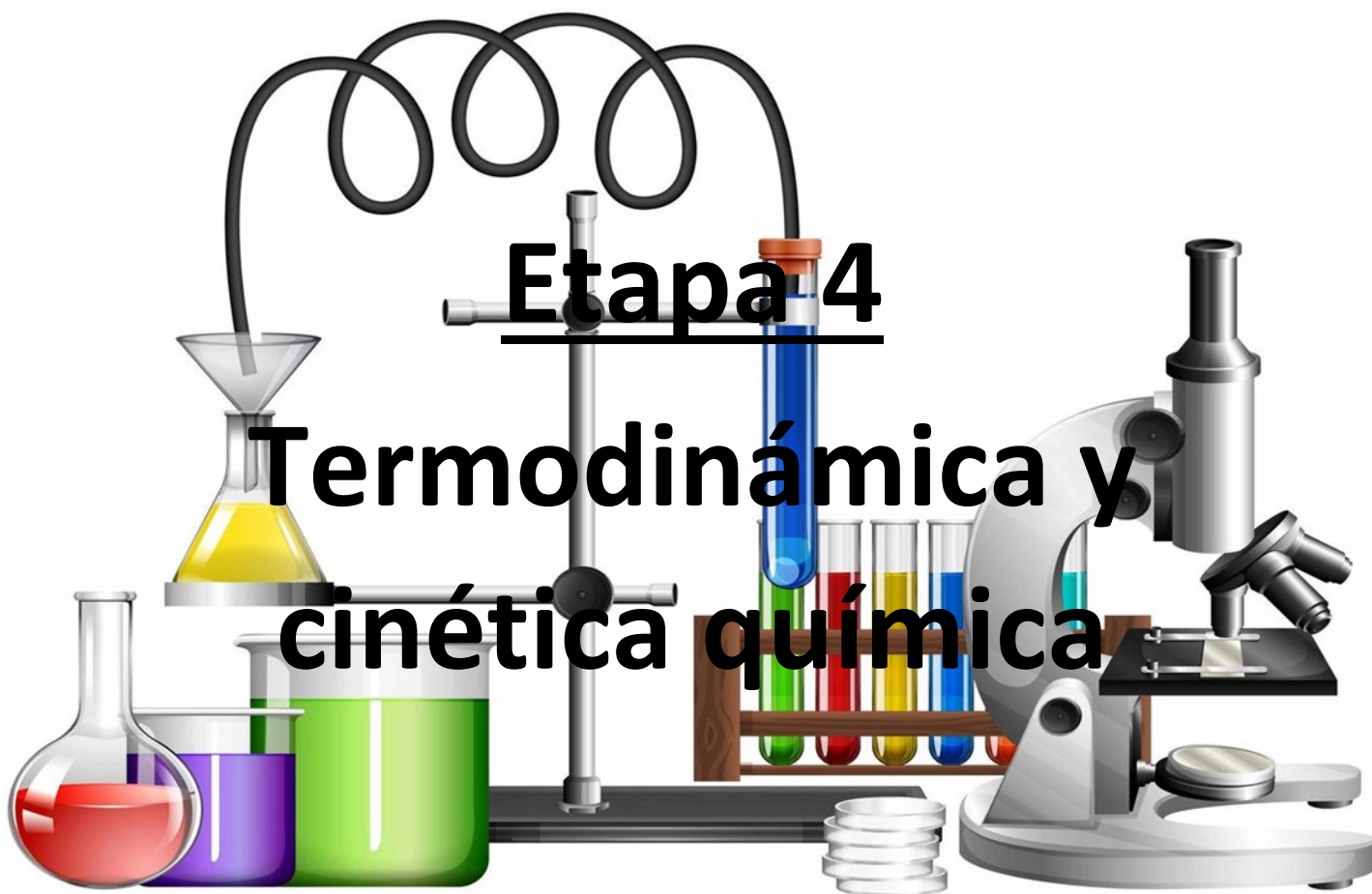
Instrumento de evaluación



Actividades generales			
Criterio	Cumple	No cumple	Puntaje
El estudiante definió correctamente todos los conceptos solicitados.			3 puntos
El estudiante completó correctamente la tabla comparativa acerca de las principales leyes aplicadas en el estudio de los gases.			3 puntos
El estudiante elaboró el organizador gráfico con información referente a las principales variables de estudio de los gases, así como las respectivas unidades de medición aplicables.			3 puntos
Todas las actividades fueron realizadas siguiendo las instrucciones específicas, con orden, con limpieza y fueron entregadas en tiempo y forma.			3.5 puntos
			Puntaje total 12.5 puntos

Etapa 4

Termodinámica y cinética química



Dimensión 1

Instrucciones: A manera de actividad diagnóstica, conteste cada una de las siguientes preguntas acerca de la termodinámica y la cinética química.

1- ¿Qué estudia la cinética química?

R=

2-Mencione los principales factores que pueden afectar la velocidad de una reacción.

R=

3- ¿Qué establece la tercera ley de la termodinámica?

R=

Dimensión 2

Instrucciones: Defina correctamente cada uno de los siguientes conceptos.

Segunda ley de la termodinámica

Tercera ley de la termodinámica

Cinética química

Entropía

Energía de activación

Mecanismo de reacción

Velocidad de reacción

Ciclo de Carnot

Dimensión 3

Instrucciones: Complete el siguiente cuadro comparativo acerca de los principales factores o variables que pueden afectar la velocidad de las reacciones químicas.

Variables	Efectos

Dimensión 4

Instrucciones: Elabore un organizador gráfico acerca de la clasificación de las reacciones químicas, tomando en cuenta su grado de complejidad desde el punto de vista de la cinética química. Además, se deberá incluir la definición de cada tipo de reacción.

- a) Reaccion elemental o simple
- b) Reaccion en cadena
- c) Reaccion compleja o compuesta
- d) Reacciones bidireccionales
- e) Reacciones consecutivas o sucesivas
- f) Reacciones paralelas o competitivas

 UANL UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN	Academia de Química Temas Selectos de Química Etapas 4			
Instrumento de evaluación				
Actividades generales				
Criterio	Cumple	No cumple	Puntaje	
El estudiante definió correctamente todos los conceptos solicitados.			3 puntos	
El estudiante completó correctamente la tabla comparativa acerca de los principales factores o variables que pueden afectar la velocidad de las reacciones químicas.			3 puntos	
El estudiante elaboró el organizador gráfico con información referente a la clasificación de las reacciones químicas desde el punto de vista de la cinética química.			3 puntos	
Todas las actividades fueron realizadas siguiendo las instrucciones específicas, con orden, con limpieza y fueron entregadas en tiempo y forma.			3.5 puntos	
			Puntaje total 12.5 puntos	

Elaboró:

M.C. Eduardo López Martínez
Coordinador de la Academia

Aprobó:

Docentes de la academia de Química

Revisó:

Lic. Abdiel Alejandro Cordova Paz
Área de Apoyo y Desarrollo de Clase

Validó:

M.E. Nancy Elvira Tenorio Garza
Secretaria Académica