

QUÍMICA

U1_Teoría Cuántica y estructura Atómica

	Encuadre curso y de U1	Publicado: 9 sept	
	Videos de Números cuánticos	Publicado: 9 sept	
	Números Cuánticos	Publicado: 9 sept	
	Videos sobre estructura atómica	Publicado: 9 sept	
	Estructura Atómica	Publicado: 9 sept	
	Teoría de estructura atómica y cuántica	Publicado: 4 sept	

CRITERIOS DE EVALUACIÓN

	Criterios de U1		
	30% Presentación U1	Fecha de entrega: 17 s...	
	20% Problemario U1	Fecha de entrega: 17 s...	

Criterios de U1



30% Presentación U1

Fecha de entrega: 17 s...



Publicado: 12 sept (Última modificación: 14 sept)

0

Entregadas

0

Asignadas

26

Evaluadas

Realizaras una presentación en power point de los siguientes temas:

- 1.5.5. Principios de radiactividad.
- 1.6. Aplicaciones tecnológicas de la emisión electrónica de los átomos.

Características de la presentación:

- Hoja de presentación
- Introducción al tema
- Conceptos importantes acompañados de esquemas, imágenes o fotografías relacionadas
-

No saturen las diapositivas de información, siempre justifiquen el texto, utilicen diseños y colores que

[Ver instrucciones](#)

[Revisar trabajo](#)



30% Presentación U1



INDRA DE LA O ORTIZ • 12 sept (Última modificación: 14 sept)

30 puntos

Fecha de entrega: 17 sept, 13:00

Realizaras una presentación en power point de los siguientes temas:

- 1.5.5. Principios de radiactividad.
- 1.6. Aplicaciones tecnológicas de la emisión electrónica de los átomos.

Características de la presentación:

- Hoja de presentación
- Introducción al tema
- Conceptos importantes acompañados de esquemas, imágenes o fotografías relacionadas
-

No saturen las diapositivas de información, siempre justifiquen el texto, utilicen diseños y colores que permitan apreciar bien la información, acompañen la información con apoyos visuales para su mejor comprensión, no te excedas en el contenido y cuida tu redacción. convierte en PDF antes de subirla

 Comentarios de la clase

Añade un comentario de clase...



Instrucciones Trabajo de los alumnos

Enviar 30

Todos los alumnos

Ordenar por esta... ▾

Calificadas

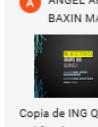
Alumno	Nombre	Puntaje
<input type="checkbox"/> J	JAIME ALCALÁ APARICIO	20
<input type="checkbox"/> G	GUSTAVO GAELEN AMBROS	24
<input type="checkbox"/> G	GERARDO AMBROS MALA...	30
<input type="checkbox"/> A	ANGEL ARTURO BAXIN ...	24
<input type="checkbox"/> A	ADONAI CHAGALA CORT...	26
<input type="checkbox"/> V	VALENTIN CHIGO VELAS...	0

30% Presentación U1

0 Entregadas 0 Asignadas 26 Evaluadas

Acepta entregas

Todas

 J JAIME ALCALÁ APARICIO DOC-20250917-WA00... Calificado	 G GUSTAVO GAELEN AMBROS CUIXTLAN presentacion quimica... Calificado	 G GERARDO AMBROS MALA... Química.pdf Calificado	 A ANGEL ARTURO BAXIN MARTÍNEZ Copia de ING QUIMIC... Calificado
 A ADONAI CHAGALA CORTES	 V VALENTIN CHIGO VELASCO	 K Kevin Cruz González	

30% Presentación U1

GUSTAVO GAELEN AMBROS CUIXTLAN 24/30 ▾

precentacion quimica (1).pdf Externos Abrir con Documentos de G...

TEORÍA CUÁNTICA Y ESTRUCTURA ATÓMICA

PRINCIPIOS DE LA RELATIVIDAD

Química Indra de la Ortiz: Presentación 20%

APLICACIONES TECNOLÓGICAS DE LA EMISIÓN ELECTRÓNICA DE ÁTOMOS

Gustavo Gael Ambros Cuitlan
ING, mecatrónica

Fecha de entrega 17/09/2025

INTRODUCCIÓN

Página 1 de 4

Archivos

precentacion quimica (1).pdf

Calificación 24/30

Comentarios privados

Añade un comentario pri... Publicar



20% Problemario U1

Fecha de entrega: 17 s...



Publicado: 12 sept (Última modificación: 14 sept)

0

Entregadas

0

Asignadas

26

Evaluadas

- Agregar hoja de presentación
- Tus hojas firmadas de los ejercicios de problemario
- Tus líneas de tiempo de estructura cuántica y teoría cuántica
- En un solo archivo en pdf

PROBLEMARIO U1_TAREA...

PDF



[Ver instrucciones](#)

[Revisar trabajo](#)



20% Problemario U1

INDRA DE LA O ORTIZ • 12 sept (Última modificación: 14 sept)

20 puntos

Fecha de entrega: 17 sept, 15:00

-
- Agregar hoja de presentación
 - Tus hojas firmadas de los ejercicios de problemario
 - Tus líneas de tiempo de estructura cuántica y teoría cuántica
 - En un solo archivo en pdf

PROBLEMARIO U1_TAREA.pdf

PDF



Comentarios de la clase



Añade un comentario de clase...



Instrucciones Trabajo de los alumnos

Enviar 20

Todos los alumnos

Ordenar por esta... ▾

Calificadas

20% Problemario U1

0 Entregadas 0 Asignadas 26 Evaluadas

Acepta entregas i

Todas

Alumno	Calificación
JAIME ALCALÁ APARICIO	18 Completado con r...
GUSTAVO GAELEN AMBROS...	18
GERARDO AMBROS MAL...	18 Completado con r...
ANGEL ARTURO BAXIN ...	18
ADONAI CHAGALA CORT...	20
VALENTIN CHIGO VELAS...	0

20% Problemario U1

GERARDO AMBROS MALAGA 18/20 Completado con retraso

química.pdf Externos

Abrir con Documentos de G...

Devolver

Archivos

química.pdf

Calificación

18/20

Comentarios privados

Añade un comentario pri...

Publicar

EXAMEN 50%

 TECNOLÓGICO NACIONAL DE MÉXICO CAMPUS SAN ÁNDRES			
EXAMEN DE UNIDAD 1			
Nombre	Materia QUÍMICA	IEM	Grupo: 102 C
Docente	MCIQ. INDRA DE LA O ORTIZ	Periodo	AGOSTO-DICIEMBRE 2025
Fecha	19 de Septiembre 2025	Firma del alumno:	

Lee cuidadosamente y responde correctamente lo que se te solicita.

PARTE TEÓRICA (5%). Relaciona la columna de la izquierda con las respuestas de la derecha	
1. La energía es discontinua (cuantos de energía). La energía de un cuanto de radiación electromagnética es proporcional a la frecuencia de la radiación.	Albert Einstein ()
2. La radiación electromagnética tiene propiedades corpusculares; las "partículas" de luz (fotones) tienen una energía dada por la ecuación de Planck.	Luis De Broglie ()
3. Dualidad onda-partícula: las partículas pequeñas de materia pueden mostrar propiedades de ondas, cuya longitud de onda es inversamente proporcional a su momento lineal	Principio Aufbau ()
4. La solución de su ecuación, para el átomo de hidrógeno proporciona las funciones de onda para el electrón. Estas funciones se denominan orbitales (que contienen 3 números cuánticos)	Max Planck ()
5. Construcción progresiva, para asignar las configuraciones electrónicas a los elementos por orden creciente de su número atómico.	Schrödinger ()

PARTE PRÁCTICA : Radiación Electromagnética, Efecto Fotoeléctrico y dualidad de La Materia

Problema 1 (20%):
 El espectro de luz visible (luz blanca) incluye longitudes de onda comprendidas entre 380 nm (violeta) y 780 nm (rojo).
 ()

 TECNOLÓGICO NACIONAL DE MÉXICO CAMPUS SAN ÁNDRES			
EXAMEN DE UNIDAD 1			
Nombre	Materia QUÍMICA	IEM	Grupo: 102 C
Docente	MCIQ. INDRA DE LA O ORTIZ	Periodo	AGOSTO-DICIEMBRE 2025
Fecha	Septiembre 2025	Firma del alumno:	

PARTE PRÁCTICA : Números cuánticos y configuraciones electrónicas

Problema 1: Completa la siguiente tabla relacionada con los números cuánticos (5%)

Números cuánticos	Valor, cantidad y/o tipo	Que representan
<i>n</i>	1	
<i>l</i>		
<i>m_l</i>		
<i>s</i>		

Problema 2: Realiza las siguientes configuraciones electrónicas, de acuerdo con lo que se te solicita (10%)

TIPO KERNEL	PRINCIPIO DE AUFBAU
$A\sigma^2 =$	$F^2 =$