

FUNDAMENTOS DE QUÍMICA

107 A Lunes 15-16 A1, Martes 12-13 B1, Miércoles 11-12 A3, Jueves 1...

Tablón Trabajo de clase Personas Calificaciones

Unidad 2 Elementos Químicos y su clasificación

 Encuadre de U2 y Teoría Última modificación: 2...

 Tarea para problemario de U2 Publicado: 23 sept

Criterios de U2

 40 % Actividades en Aula Fecha de entrega: 1 oct...

 10 % Problemario de U2 1 Fecha de entrega: 1 oct...

ACTIVIDAD EN AULA 40%

A_Fundamentos de Química

107 A Lunes 15-16 A1, Martes 12-13 B1, Miércoles 11-12 A3, Jueves 13-15 G1

Tablón Trabajo de clase Personas Calificaciones

Criterios de U2

 INDRA DE LA O ORTIZ ha publicado una nueva tarea: 40 ... Fecha de entrega: 1 oct, 17:00

Publicado: 23 sept (Última modificación: 7 oct) ▶ 2 alumnos

EVIDENCIA DE ACTIVIDADES ANTES DE LA PRESENTACIÓN

- Subirás al menos 2 fotografías del trabajo en equipo desarrollado en casa
- Entregarás una lista de los nombres de los integrantes de cada equipo en donde indiques de manera breve la actividad que desarrollos en esta actividad

EVIDENCIA EL DÍA DE LA PRESENTACIÓN

- Evidencia fotográfica de la presentación y del material de apoyo
- Si generas un archivo de tu presentación, también la subirás en este apartado

NOTA: Solo agrega en la lista a los estudiantes que participaron en cada actividad y toda la evidencia la subirás un solo estudiante agregando una hoja de presentación con los nombres de los participantes, en el caso de los archivos ppt esos irán anexos al archivo PDF

0 Entregadas 0 Asignadas 2 Evaluadas

V VALENTINA LUNA SAHAGUN 30/40 < > Devolver

Clasificación de la tabla periódica, unidad 2.pdf Abrir con Documentos de G...

Instituto Tecnológico Superior de San Andrés Tuxtla, Ver

Ingeniería en Gestión Empresarial

Indra de la O. Ortiz

Alumnos:

- Valentina Luna Sahagún
- Dario Gatica Antele
- Jesús Alberto Castillos Mauricio
- Dulce Janette Chapol Ambros
- Belén Antele Chapán
- Esmeralda Xolo Toto
- Alejandra de Jesús Figueroa Trejo
- Fernando de Página 10 de 10
- Enriqueta Palau

Archivos
Entregada el 24 sept a las 20:32
Ver historial

Calificación
30/40

Comentarios privados
Añade un comentario pri...
Publicar

PROBLEMARIO 10%

A_Fundamentos de Química

107 A Lunes 15-16 A1, Martes 12-13 B1, Miércoles 11-12 A3, Jueves 13-15 G1

Instrucciones Trabajo de los alumnos

Enviar 10

Calificadas

 ENRIQUE AGUIRRE PELA...	10
 MAYTE YAZITH AGUIRRE...	9 Sin entregar
 TAIS SOFIA ALVARADO A...	8
 FABIAN DE JESUS ANOT...	8
 BELEN ANTELE CHAPAN	10
 LESLIE ALEJANDRA BAXI...	10
 FERNANDO DEL ANGEL ...	8
 ANA PATRICIA CAIXBA B...	10

10 % Problemario de U2

1 Entregada 0 Asignadas 36 Evaluadas

Acepta entregas

Calificadas

 ENRIQUE AGUIRRE PELAYO	problemario.pdf Calificado	 MAYTE YAZITH AGUIRRE VICENTE	problemario.pdf Calificado	 TAIS SOFIA ALVARADO ALFARO	2 archivos adjuntos Calificado	 FABIAN DE JESUS ANOTA MIROS	2 archivos adjuntos Calificado
 BELEN ANTELE CHAPAN	problemario.pdf Calificado	 LESLIE ALEJANDRA BAXIN CAGAL	problemario.pdf Calificado	 FERNANDO DEL ANGEL BAXIN HERNANDEZ	problemario.pdf Calificado	 ANA PATRICIA CAIXBA BELTRAN	problemario.pdf Calificado

A_Fundamentos de Química

107 A Lunes 15-16 A1, Martes 12-13 B1, Miércoles 11-12 A3, Jueves 13-15 G1

Instrucciones Trabajo de los alumnos

Enviar 40 puntos

Todos los alumnos

Ordenar por esta...

Calificadas

 MARCO ANTONIO JARQUIN ...	35 Completado con r...
 VALENTINA LUNA SAHAGUN	30

40 % Actividades en Aula

0 Entregadas 0 Asignadas 2 Evaluadas

Acepta entregas

Calificadas

 MARCO ANTONIO JARQUIN ESCOBAR	3 archivos adjuntos Calificado	 VALENTINA LUNA SAHAGUN	Clasificación de la tab... Calificado
---	-----------------------------------	--	--

EXAMEN 50%

TECNOLÓGICO NACIONAL DE MÉXICO CAMPUS SAN ÁNDRES		EXAMEN DE UNIDAD 2	
Nombres	Materia	QUÍMICA	
Docente	MCIQ. INDRA DE LA O ORTIZ	Periodo	AGOSTO-DICIEMBRE 2025
Fecha		Firma del alumno:	

Lee cuidadosamente y responde correctamente lo que se te solicita.

SEGUNDA PARTE (20 %):

1) De las siguientes propiedades, ¿cuáles aumentan (en general) hacia la derecha y arriba en la tabla periódica?

(A). Radio atómico y poder oxidante.	(B). Energía de ionización y afinidad electrónica	(C). El poder redutor y carácter metálico	(D). Electronegatividad y la densidad
--------------------------------------	---	---	---------------------------------------

2) Predecir cuál podría ser la ordenación correcta de los siguientes elementos de menor a mayor electronegatividad: hierro, lantano, oxígeno y fósforo.

(A). La < Fe < P < O	(B). Fe < P < O < La	(C). P < La < Fe < O	(D). Fe < La < O < P
(A). Cs	(B). Hg	(C). Fe	(D). Pb

