



COLEGIO UNION EUROPEA IED
Resolución de Aprobación No.2208 del 30 de Julio de
Emanada por la Secretaria de Educación del Distrito
Código Dane: 11100130833 Nit: 830.020.653-6
Sede A: 7909847 Sede B: 7910407



**PLAN DE NIVELACIÓN PERÍODO II
BACHILLERATO JORNADA MAÑANA**

DOCENTE: SAMUEL DAVID VARGAS NEIRA	
GRADO: DECIMO	CURSO: 1001 – 1002
ÁREA: CIENCIAS NATURALES Y EDUCACIÓN AMBIENTAL	ASIGNATURA: QUÍMICA
INTENSIDAD HORARIA SEMANAL ÁREA: 6	INTENSIDAD HORARIA SEMANAL ASIGNATURA: 3
NOMBRE DEL PLAN: Conversión de unidades y enlace químico	
OBJETIVO: DESARROLLAR ACTIVIDADES DE NIVELACIÓN 2 TRIMESTRE.	
DESEMPEÑOS PARA DESARROLLAR: Explica Estados de agregación de la materia. Reacciones y ecuaciones químicas. Tipos de ecuaciones químicas. Balance de ecuaciones químicas. Tanteo. Algebraico. Redox. Estequiometria. Cálculos estequiométricos. Masa Molecular. Concepto de Mol. Formulas Químicas. Determinación de fórmulas empíricas y Moleculares. Cálculos: Mol-mol. Mol-masa. Masa- mol. Masa - Masa. Reactivo limite. Rendimiento de reacciones a través de diferentes infografías, exposiciones, trabajos escritos y que les permite comprender y reflexionar sobre los procesos de conformación de la tabla periódica y sus implicaciones	
ACTIVIDADES: 1. Desarrollo de ejercicios de aplicación de conversión de unidades y de representación de enlaces químicos.	
MATERIAL DE APOYO:	
PRODUCTOS POR ENTREGAR: 1. Resolución de taller anexo, en hoja de examen. 2. Video en mp4 donde explique los temas abordados.	
PLAZO MÁXIMO DE ENTREGA: Primera semana de octubre.	
OBSERVACIONES: La entrega completa tiene un valor del 50% de la nivelación. El video de la explicación tiene un valor de 50%. Las actividades reposaran en el aula classroom por curso: 1001: 5jj43f7	



COLEGIO UNION EUROPEA IED
Resolución de Aprobación No.2208 del 30 de Julio de
Emanada por la Secretaria de Educación del Distrito
Código Dane: 11100130833 Nit: 830.020.653-6
Sede A: 7909847 Sede B: 7910407



1002: wqcugsn

RÚBRICA DE EVALUACIÓN

No aprobó
(1.0 a 2.9)

No presentó los trabajos y/o no realizó las entregas a tiempo.
Se evidencia unas entregas insuficientes y regulares, que cumplen parcialmente con los objetivos de las actividades.
Se evidencia entrega de las actividades, sin embargo, no presenta la sustentación respectiva.

Aprobó

(3.0) Máxima nota en nivelación de acuerdo al SIEE

Se evidencia unas entregas y sustentación excelentes, que cumplen con la totalidad de los objetivos de las actividades.



ALCALDÍA MAYOR
DE BOGOTÁ D.C.
Secretaría
Educación

COLEGIO UNION EUROPEA IED

Resolución de Aprobación No.2208 del 30 de Julio de
Emanada por la Secretaria de Educación del Distrito
Código Dane: 11100130833 Nit: 830.020.653-6
Sede A: 7909847 Sede B: 7910407



Ejercicios de aplicación

1. Complete las siguientes tablas:

kg	Ton met.	Lib. Ing.	@	g
3.5				
	45,9			
		64		
			398	
				1126
		78		
	96			

L	Cuartos	Pintas	Galones	Onzas
3.5				
	3			
		64		
			398	
				10
			78	
	1.5			

TERMIA	J	BTU	Cal	kWh
3.5				
	45,9			

 <p>ALCALDIA MAYOR DE BOGOTÁ D.C. Secretaría Educación</p>	<p>COLEGIO UNION EUROPEA IED Resolución de Aprobación No.2208 del 30 de Julio de Emanada por la Secretaria de Educación del Distrito Código Dane: 11100130833 Nit: 830.020.653-6 Sede A: 7909847 Sede B: 7910407</p>	 <p>Unión Europea Institución Educativa Distrital</p>
---	---	--

		64		
			398	
				1126
		78		
	96			

2. Realice los siguientes ejercicios

- La masa promedio de un colibrí es de 3.2 g, mientras que un cóndor de California puede llegar a pesar 21 lb. ¿con cuántos colibrís se iguala la masa de un cóndor?
- Un cuentagotas de una medicina proporciona 22 gotas de agua para hacer un volumen de 1.0 mL. Cuál es el volumen de una esfera en cm^3 . Si la gota fuera esférica, cual sería su diámetro en mm. Cuantas gotas hacen un galón.
- Un caramelo tiene un volumen de $1,3 \text{ cm}^3$. ¿Cuántos caramelos caben en una caja de $0,4498 \text{ dm}^3$?
- Los trozos cúbicos de jabón de 5 cm de arista se envían en cajas cúbicas de 60 cm de arista. ¿Cuántos trozos puede contener la caja?
- De un bloque de barro de 8 cm de arista. ¿Cuántas esferas de 1,5 cm de diámetro pueden hacerse?

3. Realice las siguientes situaciones:

- Ordene, en forma creciente, los siguientes átomos, teniendo en cuenta la electronegatividad: H, Zn, Sn, Po, F, Pt, Co, Sb, Sr.
- Organice, en forma creciente los siguientes enlaces, de acuerdo con su diferencia de electronegatividad: N—N, Hg—Cl, Cd—O, K—I, O—O, V—O, Cd—Cl, Al—I, Bi—O, H—H.
- Escriba las fórmulas de Lewis para las siguientes moléculas: Cl_2 , O_2 , BF_3 , AlI_3 , CO, H_2SO_3 .
- Establezca los enlaces múltiples que se pueden formar en las siguientes moléculas: O_2 ; CO_2 , SO_3 , Al_2O_3 .
- Mediante fórmulas de Lewis, establezca cuales átomos cumplen con la regla del octeto y cuales no: SiCl_4 ; NO_2 , PF_5 .