



U. E. COLEGIO EDUCATIVO MONTALBÁN
Urb. Montalbán - Transversal 41 – Caracas

DISTRIBUCIÓN DE LOS CONTENIDOS EN EL TIEMPO: TERCER LAPSO

Área de Formación: Ciencias Naturales Materia: Química Año: 4to Año Sección: A – B Año Escolar: 2019 – 2020 Docente: Betsy Sarmiento

N° de Temas Generadores del Lapso: 6 N° de Semanas: 14

MES	FECHA	DIAS HABLES	SEMANA	CONTENIDO/ACTIVIDADES
Marzo/Abril	30 de Marzo 03 de Abril	5	1	Planificación del III Momento. Plan de Evaluación.
Abril	06 al 10	0	2	Semana Santa
	13 al 17	5	3	Taller N° 1 Estequiometria de las Sustancias y de las reacciones
	20 al 24	5	4	-----
Abril/Mayo	27 al 01	4	5	Investigación N°1 Enlaces Químicos
Mayo	04 al 08	5	6	-----
	11 al 15	5	7	Taller N° 2 Propiedades Coligativas
	18 al 22	5	8	-----
	25 al 29	4	9	Investigación N° 2 Números cuánticos y configuraciones electrónicas
Junio	01 al 05	4	10	-----
	08 al 12	5	11	Taller N° 3 Equilibrio Iónico
	15 al 19	5	12	-----
	22 al 26	4	13	Taller N° 4. Electroquímica – Leyes de Faraday
Junio/Julio	29 de Junio 03 de Julio	5	14	Envío de notas al Departamento de Evaluación.



U. E. COLEGIO EDUCATIVO MONTALBÁN
 Urb. Montalbán – Transversal 41
 Inscrito M. P. P. E
 Caracas

PLANIFICACIÓN

DOCENTE: BETSY SARMIENTO	LAPSO: TERCERO	SECCIÓN: 4° A - B	AÑO ESCOLAR: 2019 - 2020
TEMAS INDISPENSABLES: Ciencia, Tecnología e Innovación		ÁREA DE FORMACIÓN: Ciencias Naturales	MATERIA: Química
TEMA GENERADOR DEL ÁREA: Uso responsable y soberano de la materia inorgánica.			

U A	TEMAS GENERADORES	PLANIFICACIÓN		ESTRATEGIAS DE APRENDIZAJE	RECURSOS	PLAN DE EVALUACIÓN		%	FECHA
		TEJIDO TEMÁTICO	REFERENTES TEÓRICOS PRÁCTICOS			ESTRATEGIA / TÉCNICA FORMA DE EVALUACIÓN	INSTRUMENTO		
3	La estequiometría y la cotidianidad. Relaciones justamente medidas	Importancia de establecer y conocer las relaciones de proporción de las medidas de las sustancias y compuestos químicos utilizados en la vida cotidiana	Ecuaciones químicas. Coeficientes estequiométricos. Constante de Avogadro. Mol y masa molar. Fórmula empírica, fórmula molecular y composición centesimal. Relación en moles, masa y volumen. Porcentaje de pureza.	Facilitador: Guía de Estudio con los contenidos básicos. Resolución de ejercicios básicos Participante: Resolución de ejercicios en casa	Cuaderno Textos escolares Calculadora	Taller N° 1/ Análisis de producción de los alumnos	Escala de estimación	20 %	16/04/2020

		PLANIFICACIÓN				PLAN DE EVALUACIÓN			
U A	TEMAS GENERADORES	TEJIDO TEMÁTICO	REFERENTES TEÓRICOS PRÁCTICOS	ESTRATEGIAS DE APRENDIZAJE	RECURSOS	ESTRATEGIA / TÉCNICA FORMA DE EVALUACIÓN	INSTRUMENTO	%	FECHA
1	Creencias, ideas y teorías sobre los átomos. Organización de los elementos químicos	Enlaces Químicos.	Modelos de Enlaces Químicos. Números cuánticos y configuraciones electrónicas.	Facilitador: Instrucciones para la elaboración de trabajo escrito. Participante: Investigación relacionada con el tema.	Textos escolares.	Investigación 1 /Análisis de producción de los alumnos Investigación 2 /Análisis de producción de los alumnos	Escala de estimación Escala de estimación	15 % 15 %	30/04/2020 28/05/2020
4	Las disoluciones y reacciones químicas en nuestras vidas	Aplicaciones de las unidades de concentración de las soluciones.	Propiedades Coligativas	Guía de Estudio con los contenidos básicos. Resolución de ejercicios básicos Participante: Resolución de ejercicios en casa	Cuaderno Guía de estudio Calculadora	Taller N° 2/ Análisis de producción de los alumnos	Escala de estimación	20 %	12/05/2020

		PLANIFICACIÓN				PLAN DE EVALUACIÓN			
U A	TEMAS GENERADORES	TEJIDO TEMÁTICO	REFERENTES TEÓRICOS PRÁCTICOS	ESTRATEGIAS DE APRENDIZAJE	RECURSOS	ESTRATEGIA / TÉCNICA FORMA DE EVALUACIÓN	INSTRUMENTO	%	FECHA
5	El equilibrio, el pH y la vida en el planeta.	Disoluciones ácidas y básicas. Equilibrio ácido – base.	pH y pOH Constante de ionización Soluciones amortiguadoras	Guía de Estudio con los contenidos básicos. Resolución de ejercicios básicos Participante: Resolución de ejercicios en casa	Textos escolares. Cuaderno. Calculadora.	Taller N° 3/ Análisis de producción de los alumnos	Escala de estimación	15 %	11/06/2020
6	Relación entre la química y la electricidad	Aplicación de la energía de las reacciones químicas para producir energía eléctrica en pilas y baterías. -Aplicaciones de la electroquímica.	Electroquímica. Leyes de Faraday.			Taller N° 4/ Análisis de producción de los alumnos	Escala de estimación	15 %	25/06/2020