

DATOS DE IDENTIFICACIÓN DE LA MATERIA	
<ul style="list-style-type: none"> Materia: QUIMICA II 	
<ul style="list-style-type: none"> Semestre: ENERO-JUNIO 2008 	
DATOS DEL DOCENTE	
<ul style="list-style-type: none"> Profesor : M.C. RAMON LUEVANOS ROJAS 	
DATOS DEL CONTENIDO DEL CURSO	
<p>OBJETIVO: Brindar al alumno la alternativa de ampliar los conocimientos de química orgánica e inorgánica y pueda predecir de forma cuantitativa la composición de algunos procesos químicos que se efectúan en su entorno natural e industrial, para que pueda entender de forma científica los procesos químicos que se dan en el universo. Así mismo proporcionar las bases que requiere para su carrera profesional.</p>	
CONTENIDOS	
(Dosificación de cada período con fechas)	
Primer período 1ª Semana Enero 8 - 12	UNIDAD UNO REACCIONES QUÍMICA 1.- Introducción a las reacciones químicas 1.1.- Conceptos 1.2.- Elementos constituyentes
	2.- Tipos de reacciones
	2.1 Termoquímica
	2.1.1 Exotérmicas 2.1.2 Endotérmicas
2ª Semana 15 - 19	2.2 Tipos de reacciones
	2.2.1 Eliminación 2.2.2 Sustitución 2.2.3 Adición
	2.3 Reacciones de Acido base
3ª Semana	2.3.1 Teorías Acido-base
	2.3.2 Concentración

22 - 26	2.3.3 Potencial de hidrógeno
	2.4 Reacciones de oxidación-reducción
4ª Semana 29 – 2 Feb	Evaluaciones Primer Período
	3.- Balanceo de Ecuaciones 3.1 Concepto 3.2 Método Redox 3.3 Método Ion-electrón 3.4 Método algebraico
Segundo período 5ª Semana Febrero 6 - 9	UNIDAD II ESTEQUIOMETRIA 1.- Concepto 1.1 Peso fórmula 1.2 Peso molecular 1.3 Mol 1.4 Número de Avogadro
6ª Semana 12 - 16	2.- Cálculos estequiométricos 2.1 Conversión entre masa y moles
7ª Semana 19 - 23	2.2 Cálculos con número de Avogadro
	2.3 Cálculos de composición
8ª Semana 26 – 2 Marzo	Evaluaciones 2º período
	2.4 Cálculos de composición porcentual
	2.5 Determinación de Fórmula empírica y molecular
Tercer período Marzo 5 - 9 9ª Semana	2.6 Cálculos en reacciones
	2.6.1 Mol-Mol
	2.6.2 Masa-Masa
10ª Semana 12 - 16	2.6.3 Volumen-Volumen
	2.6.4 Cálculos con reactivo limitante y en exceso
	2.6.5 Rendimiento porcentual
11ª Semana 19 - 23	UNIDAD III SOLUCIONES 1.- Concepto 1.1 Solute

	<ul style="list-style-type: none"> 1.2 Solvente 1.3 Solución 1.4 Solubilidad
12ª Semana 26 - 30	Evaluaciones 3er. período
	<ul style="list-style-type: none"> 2.- Tipos de solución 2.1 Diluida 2.2 Concentrada 2.3 Saturada 2.4 Sobre saturada
2 – 13 VACACIONES DE SEMANA SANTA Y PASCUA	
Cuarto período 13ª Semana Abril 16 – 20	<ul style="list-style-type: none"> 3.- Forma de expresar las soluciones 3.1 Físicas 3.1.1 Porcentaje en volumen 3.1.2 Porcentaje en masa 3.1.3 Porcentaje en masa-volumen
	<ul style="list-style-type: none"> 3.2 Química 3.2.1 Molaridad 3.2.2 Soluciones por dilución
14ª Semana 23 - 27	UNIDAD IV QUIMICA DE LA VIDA
	<ul style="list-style-type: none"> 1.- Estructura y función química de Biomoléculas 1.1 Carbohidratos 1.2 Lípido
	<ul style="list-style-type: none"> 1.3 Proteínas 1.4 Esteroides
	<ul style="list-style-type: none"> 1.5 Ácidos Nucleicos 1.6 Vitaminas
15ª Semana 30 – 4 Mayo	<ul style="list-style-type: none"> 2.- Importancia de los plásticos 2.1 Definición
	<ul style="list-style-type: none"> 2.2 Clasificación
	<ul style="list-style-type: none"> 2.3 Reciclaje
16ª Semana 7 - 11	<ul style="list-style-type: none"> 3.- Fertilizantes y Plaguicidas 3.1 Aplicaciones
	<ul style="list-style-type: none"> 3.2 Consecuencias
17ª Semana	<ul style="list-style-type: none"> 4.- Sustancias nocivas para el organismo

14 - 18	4.1 Nicotina
	4.2 Alcohol
	4.3 Fármacos
18ª Semana 21 - 25	Evaluaciones 4º Período

EXPERIENCIAS DE REFUERZO AL APRENDIZAJE	
Total de sesiones al semestre	85 sesiones.
a) Técnicas empleadas	Exposiciones de clase y ejercicios, realizar en equipos síntesis de los conceptos principales vistos en el tema expuesto, realizar resúmenes de temas expuestos o de investigación como parte de tareas, discusión dirigida, lectura comentada, prácticas de laboratorio, ronda de preguntas y respuestas,
b) Materiales didácticos	QUIMICA MATERIA Y CAMBIO Laurel Dingrando, Kathleen V. Gregg, Nicholas Hainen y Wistrom, Editorial Mc GRAW HILL
c) Material audiovisual	
d) Lecturas complementarias	Fundamentos de Química Ralph A. Burns Editorial PEARSON Prentice Hall.
e) Participación del alumno	Participación en la resolución de problemas o ejercicios de apoyo a la teoría y exposición de clase con tema asignado en el cuarto periodo, expocientífica.

CRITERIOS DE EVALUACIÓN

- a) Políticas sobre asistencia y puntualidad:
 El alumno deberá cubrir el 90 % de asistencia durante todo el semestre para tener derecho a evaluación semestral, y el 80 % para tener derecho a presentar evaluación extraordinaria.
 Un justificante no anula faltas.
 La anulación de faltas sólo procede cuando el alumno participa en alguna actividad representando a la institución.
 Únicamente el Director o el Coordinador pueden anular faltas y autorizar la aplicación de evaluaciones extemporáneas.
- b) Criterios para la evaluación:
 Es responsabilidad del alumno participar en la vida académica de la materia, para obtener el porcentaje de participación.
 Las ausencias limitan el porcentaje de participación. No se debe considerar el término atraso, pues en todo momento se registrará como falta.
 Toda evaluación presentada en forma extemporánea se califica sobre 75%.
 Los problemas de indisciplina se sancionan con retirar al alumno del salón de clase, generando con ello doble falta.
 Cancelar evaluaciones de periodo por exceso de faltas no implica anular la evaluación semestral.
 En caso de no cancelar evaluaciones de periodo por exceso de faltas, implica anular la evaluación semestral por dicha cantidad de faltas.

La justificación de la falta sirve para recibir extemporáneamente trabajos, los cuales tendrán un valor máximo del 75%, pero no para pérdida del Derecho al Examen.

Los exámenes deberán presentarse en las fechas señaladas, en caso de hacerlo extemporáneamente tendrán un valor máximo del 75%. Para las evaluaciones Semestrales, Extraordinarias y Especiales, en caso de no presentarlo en la fecha indicada se perderá esta oportunidad.

Toda falta de honestidad intelectual ante trabajos y exámenes implica la anulación del mismo e inclusive la invalidación de la asignatura.

Los casos no previstos en la Carta Descriptiva serán analizados por el Consejo Académico de la Preparatoria.

FALTAS POR PERÍODO FRECUENCIA	FALTAS JUSTIFICADAS O INJUSTIFICADAS
8	4
7	3
6	2
5	2
4	2
3	1

PERIODOS	CRITERIOS	%
	Aspectos sugeridos: tareas, participación, actividades extra-clase, examen.	
	Exámen	60
EVALUACIÓN CONTINUA 40 %	Participación o Presentación de tema asignado	8
	Laboratorio (Asistencia, Práctica Y Reporte)	12
	Tareas (investigación o ejercicios)	10
	Libros (requisito para entrar a clase)	
	Cuaderno de Trabajo	10
	Asistencia y Puntualidad (únicamente para derecho a exámen)	

BIBLIOGRAFÍA

QUIMICA MATERIA Y CAMBIO Laurel Dingrando, Kathleen V. Gregg, Nicholas Hainen y Wistrom, Editorial Mc GRAW HILL

Fundamentos de Química Ralph A. Burns Editorial PEARSON Prentice Hall.