



ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL
INSTITUTO DE CIENCIAS QUÍMICAS Y AMBIENTALES



INFORME DE ACTIVIDADES ACADÉMICAS Y POLITÉCNICAS

NOMBRE DEL PROFESOR	Mariano Montaña Armijos	TÉRMINO	Segundo
HORAS DE NOMBRAMIENTO O CONTRATO (N)	40 h	PERÍODO	2011-2012

Me permito poner en conocimiento de los miembros de la Comisión Académica el siguiente informe de Actividades Académicas y Politécnicas cumplidas por el suscrito y que fueron aprobadas por la Comisión Académica y ratificadas por el Consejo Politécnico.

ACTIVIDAD ACADÉMICA:

MATERIAS DICTADAS\			OBSERVACIONES
HORAS SEMANALES	T	P	
QUIMICA GENERAL I (ICQ00018) P06	3		28 estudiantes. Anexo 1. Control de asistencia P06. Horario: jueves 13:30-15:30, viernes 14:30-15:30
QUIMICA GENERAL I (ICQ00018) P11	3		34 estudiantes. Anexo 2. Control de asistencia P11. Horario: lunes 13:30-15:30, viernes 9:30-10:30
QUIMICA GENERAL I (ICQ00018) P12	3		47 estudiantes. Anexo 3. Control de asistencia P12. Horario: martes 7:30-9:30, jueves 8:30-9:30
QUIMICA GENERAL I Lab (ICQ00018) P12		2	14 estudiantes. Anexo 4. Control de asistencia P12. Horario: jueves 9:30-11:30
QUIMICA GENERAL I Lab (ICQ00018) P31		2	10 estudiantes. Anexo 5. Control de asistencia P31. Horario: martes 9:30-11:30
TOTAL	9	4	Anexos 6. Calificaciones (P06-P11-P12-P12 Lab-P31 Lab) Anexo 7. Evaluación del ayudante Anexo 8. Políticas de curso Anexo 9. Planificación del curso teórico Anexo 10. Syllabus

RECURSOS DIDÁCTICOS UTILIZADOS EN LA ENSEÑANZA DE LA MATERIA:

Redes: SIDweb.espol.edu.ec, FACEBOOK
Internet-Google
Libros de consulta
Deberes

ACTIVIDAD POLITÉCNICA:

(a) Organización y dirección del Taller internacional "Funcionamiento y Desempeño de Grandes Ecosistemas Costeros en América Latina bajo Políticas de Gestión Alternativas" (Diciembre 19-22, 2011) con la intervención de:

Dr. Marc Mestres, CIIRC- Centro Internacional de Investigación de los Recursos Costeros, Universidad Politécnica de Cataluña, España.

Dr. Guillermo Villalobos, Instituto EPOMEX, Universidad de Campeche, México.

Dr. Max Agüero, ICSED-Chile

Ing. Tayron Martínez, AME-Asociación de Municipalidades del Ecuador.

Dr. Mariano Montaña-ESPOL.

Dentro de este taller se impartió un ciclo de conferencias a los estudiantes y profesores de la ESPOL.

(b) Gestión y dirección de CONVENIO N° 037-DAJ-JC-2011 AME-ESPOL

(c) Documentos en el Repositorio de la ESPOL (dspace):

http://www.dspace.espol.edu.ec/browse?type=author&order=ASC&rpp=20&starts_with=monta%C3%B1o

16-ene-12	ESTUDIO DE LAS ESPECIES QUÍMICAS AMONIO, NITRITO Y NITRATO EN EL PROCESO DE FIJACIÓN BIOLÓGICA DEL NITRÓGENO DEL SISTEMA AZOLLA-ANABAENA, MEDIANTE TÉCNICAS COLORIMÉTRICAS Y SU APROVECHAMIENTO.	Coronel Chafla, Jorge Isaac.
03-ene-12	Azolla: the new paradigm of Ecuador 2012.	Montaño Armijos, Mariano.
31-dic-11	INVENTARIO PRELIMINAR DE EMISIONES DE DIOXINAS Y FURANOS (D&F) EN EL ECUADOR.	Montaño Armijos, Mariano.
31-dic-11	INVENTARIO PRELIMINAR DE BIFENILOS POLICLORADOS PCBs.	Córdova, Eduardo.
26-dic-11	PLAN NACIONAL DE IMPLEMENTACIÓN PARA LA GESTIÓN DE LOS CONTAMINANTES ORGÁNICOS PERSISTENTES EN EL ECUADOR.	Ministerio del Ambiente.
03-oct-11	Azolla: nuevo paradigma del futuro del arroz.	Montaño Armijos, Mariano.
03-oct-11	Azolla: a new paradigm of the future of rice.	Montaño Armijos, Mariano.

Otros:

(a) Avance de tesis de grado de ingeniería en alimentos: Janet Solís.

(b) Azolla: A New Paradigm of the Future of Rice, Development Marketplace,

<http://blogs.worldbank.org/dmblog/azolla-a-new-paradigm-of-the-future-of-rice>

(c) Red social atrae a investigadores

<http://expreso.ec/expreso/plantillas/nota.aspx?idart=3020849&idcat=19308&tipo=2>

(d) Entrega para archivar 3 de c/u de los exámenes de aquellos estudiantes que obtuvieron las mejores calificaciones, peores y calificaciones promedio.

Vto. Bueno DIRECTOR ICQA.



FIRMA DEL PROFESOR.

Guayaquil, 29/2/2012.



SISTEMA ACADÉMICO
LISTA DE ASISTENCIA DIARIA DE ALUMNOS

AÑO: 2011-12
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 6

PERÍODO: 2do Término
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESÚS

APELLIDOS	NOMBRES	Oc		Nv						Dc					En												
		13	14	20	21	27	28	10	11	17	18	24	25	8	9	15	16	20	23	5	6	12	13	19	20	26	27
ALARCÓN SOLÍS	MARIO ENRIQUE	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x
ARRATA PARRALES	DAVID ARMANDO	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	F
BALCÁZAR ARÉVALO	JOSE ANTONIO	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F
BARCO CABANILLA	FREDDY ALEXANDER	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x
BATALLAS RIOFRÍO	ESTEFI YADIRA	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	
BÉRMUDEZ MALDONADO	ALDO SIXTER	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	F	x	F	F	F	
CALERO QUINTEROS	MARIO ALBERTO	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	
COELLO TORRES	CESAR EMILIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	
FAJARDO GONZALEZ	IVAN ALFREDO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	
GALLO HERRERA	ANDRES ARTURO	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	
GODOY CAMPO	EVER ALBERTO	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	
GONZÁLEZ REYES	LISSETTE CAROLINA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	
MACIAS YEPEZ	RICARDO ANDRES	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	F	
MARTÍNEZ ROJAS	ANA BELEN	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	
MERO DEMERA	GENESIS SORAYA	F	F	F	F	x	F	x	x	F	F	x	F	F	x	F	x	F	F	F	F	x	F	F	x	x	
OLEAS PAREDES	VICTOR XAVIER	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	F	F	x	x	x	x	x	x	
Orozco Chávez	Luis Miguel	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	
PERALTA GRACIA	CRISTHIAN PAUL	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	
Pucha Byron		F	F	F	F	F	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	
RAMÍREZ CARRILLO	TERESA ALEXANDRA	F	F	F	F	F	x	x	x	x	F	x	F	x	F	F	x	F	F	x	F	F	F	F	x	x	
RECALDE GALLEGOS	KAREM ANDREA	x	x	x	x	F	F	F	x	x	F	F	x	x	x	F	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	
REMACHE ABRIGO	KELVIN ROMEO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	F	F	F	F	F	F	x	x	x	x	
RIVERA ROSERO	CAROLINA ESTEFANIA	x	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	
SANCHEZ ROSERO	XAVIER ANDRES	x	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	
SANGA ALCOZER	JHON DENNY	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	x	F	F	x	x	x	F	x	x	F	x	x	F	x	x	
SANUNGA TOMALA	LUIS ALONSO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	
TOALA PEÑAHERRERA	ERNESTO ANDRES	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	
VERA ARRIETA	XAVIER ANTONIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	F	F	F	x	F	F	x	F	F	x	x	x	
VILLANUEVA SAMPÍN	YARA SHOMAYRA	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	F	x	x	F	F	F	F	F	F	x	x	x	x	



ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL

Anexo 2

SISTEMA ACADÉMICO
LISTA DE ASISTENCIA DIARIA DE ALUMNOS

AÑO: 2011-12
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 11

PERÍODO: 2do Término
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)

PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESÚS *my mg*

APELLIDOS	NOMBRES	OCT							NOV				DC				EN					
		10	14	17	21	24	28	31	7	11	14	18	21	25	5	9	12	16	19	23	6	16
BENALCAZAR ALVAREZ	JUAN ANDRES	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F
BONE LAVAYEN	NURY ESTEFANIA	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x
BORBOR INTRIAGO	LAURA BRIGGITTE	x	x	x	F	x	x	F	x	F	x	F	F	x	F	x	F	F	x	x	F	F
CAJAS VALLE	ZEILA ZILIÚ	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F
CAMPOS LOPEZ	CARLOS ENRIQUE	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
CHACON ROQUE	JONATHAN PATRICIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
CIRINO MORALES	ROBERTO CARLOS	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
Coral Espinal		F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	F	x	F	x	F	F
CORDERO AJILA	CESAR AURELIO	x	x	F	x	x	x	F	x	F	x	F	F	x	x	F	x	F	x	x	F	F
DUARTE PACHECO	DANNY XAVIER	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	X	F	F	x	x	F	F	x	x
ESPINOZA MACIAS	JONATHAN JOSUE	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	F	x	F	x	x	x
HURTADO MERCHAN	RICHARD ANDRES	x	x	F	F	x	x	F	x	F	x	F	F	x	x	F	x	x	x	x	F	F
Íñiguez	Julio	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F
LAYANA JÁCOME	ALLISON YAMILE	x	x	F	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
LOPEZ QUITO	LUIS FABIAN	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	F	x
MARTINEZ FLORES	WELLINGTON ANDRES	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
MORÁN LOJANO	HUGO ANDRÉS	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	F	x
MUÑOZ MUÑOZ	MARÍA ELISA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	F	x	x	x
OROZCO BUENO	NATALIA PAOLA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x
OSORIO PLAZA	JUAN DIEGO	x	x	x	x	x	x	x		x	x	F	x		F	F	x	x	x	x	x	F
PINEDA CATUTE	JULIO FERNANDO	x	x	F	F	x	x	F	x	F	x	F	F	x	x	x	F	x	x	x	F	F
PLAZA MENDOZA	DAVID ANDRÉS	x	x	x	x	F	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x
PLUAS SEGURA	JOSE DANIEL	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	F	F	F	x	x	x
PONGUILLO BURBANO	CARLOS LUIS	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	F	x	x	F	F	x	x	F	x	x	x
RAMOS BAYAS	RUTH LISBETH	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x
REYES MORA	JAVIER ANDRES	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x		x	x	x	x	F	F

ROBELLY ROBELY	LUIS MIGUEL	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x		x	F
SALDAÑA HURTADO	GUSTAVO ARTURO	F	F	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x
SANCHO TADAY	LOURDES YOLANDA	x	x	F	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	x	x
Swanton Herrera	Andrés	F	F	F	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	F	F	F	F	x	x	F	x
VALDOSPINO CEVALLOS	DENISSE BETHSABE	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
VALENCIA ESCALANTE	ROBERTO EDUARDO	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	F	f	x	F	x	x	x	x	x	F	x
VERA HERRERA	KEVIN EMILIO	x	x	x	F	F	F	x	x	F	x	F	F	F	x	x	x	x	x	x	F	F
VERDESOTO YEPEZ	GABRIEL VINICIO	x	x	F	F	x	x	F	x	F	x	F	F	F	F	F	x	x	x	x	F	F



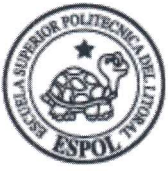
SISTEMA ACADÉMICO
LISTA DE ASISTENCIA DIARIA DE ALUMNOS

AÑO: 2011-12
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 12

PERÍODO: 2do Término
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESÚS

APELLIDOS	Nombres	OCT					NV					DC					EN										
		11	14	18	21	25	28	1	8	11	15	18	22	25	6	9	13	16	20	23	3	6	10	13	17	20	24
ACUÑA VITERI	DANIELA MARYESA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	F	x
ALONSO MECIAS	MARIA ROXANA	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	F	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x
ALVARADO MOLINA	MARCO VINICIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x
ANDRADE CASTILLO	MARK JOAN	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	F	F
ANDRADE LLORENTE	HENRY ELIZARDO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
ANDRADE OJEDA	PATRICIA MARIA DEL	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F
ARCENTALES ORDOÑEZ	CATHERINE ADRIANA	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
AREVALO MANCHENO	MICHEL DAVID	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x
BARBA SANCHEZ	JASMANY MICHAEL	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
CADENA ALBARES	VANESSA ESTEFANIA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
CARANGUI GAME	ANGIE DEL CARMEN	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
CARDOZA DIAZ	JUDITH REBECA	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x
CERCADO BUENO	MARLON NEY	x	x	x	x	x	x	x	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
COELLO BAQUERIZO	KATHERINE LORENA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x
CONTRERAS CHOEZ	KAREN GIANELLA	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	F	F	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x
DE LOS SANTOS BALLADARES	IVAN DAVID	x	x	F	F	F	F	x	x	x	x	x	x	F	F	F	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x
DEL PEZO QUISPE	ARTURO SANTIAGO	x	x	x	x	F	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x
DIAZ COELLO	KLEBER STEVEN	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F
GALARZA TORRES	CRISTHIAN DANIEL	x	F	F	F	F	F	x	x	F	x	F	x	x	x	F	F	F	x	F	F	x	x	x	x	x	F
GARCES PARRAGA	TOMMY JOAN	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	F	F	x
GARCIA ROMERO	LUIS ANTONIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
GOVEA BOHORQUEZ	VICENTE ANDRES	x	F	F	F	F	F	x	F	F	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	x	x	F	F	x	x
GUAMAN BARAHONA	ADRIAN MAURICIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
GUERRERO CASTILLO	CARLOS JULIO	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x
HERNANDEZ BALLESTEROS	JOHAN JAVIER	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	F	x	x	x
JIMENEZ ESCALANTE	GERARDO MANUEL	x	F	F	F	F	F	x	x	F	x	x	x	x	x	F	F	F	F	F	F	x	x	x	F	x	x
LEON COABOY	CARLOS MIGUEL	x	x	F	F	F	F	x	x	F	x	x	x	x	x	F	F	F	F	F	F	x	F	x	x	x	x
LUCAS FLORES	NANCY KATHERINE	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	F

Martínez Rubio		x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x
MEDINA VELASCO	ASTRID CAROLAY	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x
MEJIA RUIZ	MAYRA DE LOURDES	x	F	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F
MONTACHANA CHIMBORAZO	JOSUE ALONSO	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F	F	
MORALES FERNANDEZ	GABRIEL ENRIQUE	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	F	x	x	F	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x
Morales Ronquillo		x	x	x	x	F	F	x	x	F	x	x	F	x	x	x	F	F	x	x	F	F	x	F	x	x	x	x	x
MOROCHO DE LA TORRE	GUSTAVO ADOLFO	x	F	F	F	F	F	x	x	F	x	x	x	F	x	x	F	F	x	x	F	F	x	F	x	x	x	x	x
NOBOA INDACOCHEA	MILTON ANDRES	x	x	x	F	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
Ordóñez Quezada		x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	F
PACHECO VACACELA	MICHELLE ELIZABETH	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	F	x	x	x
PALOMINO PAZMIÑO	EDITH SOFIA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x
PASMAY MACIAS	MARIA NARCISA	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
RODRIGUEZ PONGUILLO	MARIA LILIBETH	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
SÁNCHEZ MALDONADO	GALEX BRYAN	x	F	x	F	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	F	x	x	F	x	x	x
SERRANO RODRIGUEZ	DAYANA EMPERATRIZ	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
TANDAZO CASTILLO	OSCAR JAVIER	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	F	x	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	x
VELEZ SUAREZ	EVELYN MICHELLE	x	x	x	x	F	x	x	x	x	x	x	x	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
ZAVALETA SANCHEZ	JEFFERSON RONAL	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	F	x	x	x	F	F	F	x	x	x	x	x	x	x
ZURITA JIMENEZ	JONATHAN ISRAEL	x	F	x	x	F	F	x	F	F	x	x	x	F	x	x	F	x	x	F	F	x	x	x	x	x	x	x	x



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

1

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:41:53 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00414
PARALELO: 12

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: LAB.QUÍMICA GENERAL I
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 13

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
1 ALONSO MECIAS MARIA ROXANA	201157838	IN-IAB	0	87	0	8.7	AP
2 ARCENTALES ORDOÑEZ CATHERINE ADRIANA	201160853	IN-CTI-CI	0	88	0	8.8	AP
3 ARROYO ZAMORA GEORGE VICENTE	201009248	IN-CTI-PE	0	65	0	6.5	AP
4 CARBO VARGAS GIOVANNI ANDRÉ	201108281	IN-TEL	0	78	0	7.8	AP
5 CARDOZA DIAZ JUDITH REBECA	201156565	IN-IAB	0	80	0	8	AP
6 CHACON CASTRO EDWIN DAVID	201012630	IN-ELE-IN	0	85	0	8.5	AP
7 GALARZA TUMBACO BRYAN HUMBERTO	201012341	IN-TLM	0	64	0	6.4	AP
8 INFANTE CHERREZ NARJARA ANAXEL	201011541	IN-CTI-CI	0	78	0	7.8	AP
9 LEÓN CALLE MARIO ENRIQUE	201134502	IN-ELE-IN	0	75	0	7.5	AP
10 MEJIA RUIZ MAYRA DE LOURDES	201012689	IN-ICC-ST	0	75	0	7.5	AP
11 MOGRO RUIZ GLOVER LUIS	201012879	IN-IND	0	78	0	7.8	AP
12 RUIZ PAREDES ROBERTO DANIEL	201131917	IN-CTI-PE	0	73	0	7.3	AP
13 ZAMBRANO CABRERA TYRONE MAURO	201112626	IN-ELE-IN	0	66	0	6.6	AP

Profesor

Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:

3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

1

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:46:18 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00414
PARALELO: 31

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: LAB. QUÍMICA GENERAL I
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 9

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
1 CARRANZA MORA ELVIS REYNALDO	201010337	IN-MEC	0	88	0	8.8	AP
2 QUIMI BORBOR DANNY GEOVNNY	201015864	IN-CTI-PE	0	72	0	7.2	AP
3 SAMANIEGO GUERRERO JORGE ROBERTO	201015500	IN-TEL	0	70	0	7	AP
4 SANCHEZ CHUQUISALA LUIS GALO	201016771	IN-IND	0	75	0	7.5	AP
5 SANCHEZ SANCHEZ MARCELO JOSHUE	201015583	IN-TEL	0	73	0	7.3	AP
6 TORRES CASTRO ANDREA CAROLINA	201016177	IN-ALL	0	90	0	9	AP
7 VAN DEN BERG CEDILLO BYRON LENIN	201016904	IN-CTI-MI	0	80	0	8	AP
8 VELEZ INTRIAGO IRVING JESUS	201016441	IN-TEL	0	75	0	7.5	AP
9 ZULETA CAÑOLA ERICK DANIEL	201016516	IN-CTI-PE	0	70	0	7	AP

Profesor

Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:

3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

1

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:46:41 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 11

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 27

NOMBRE DEL ESTUDIANTE		MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO		
1	BONE LAVAYEN NURY ESTEFANIA	201146794	IN-ALL	73	81	95	8.8	AP	
2	CAJAS VALLE ZEILA ZILIÚ	201146177	IN-CTI-GE	67	78	0	7.25	AP	
3	CAMPOS LOPEZ CARLOS ENRIQUE	201153285	IN-MEC	75	60	84	7.95	AP	
4	CASTRO FREIJO JONATHAN GABRIEL	200424133	IN-ELE-PO	3P	75	46	0	6.05	AP
5	CHACON ROQUE JONATHAN PATRICIO	201010790	IN-ELE-PO	42	63	76	6.95	AP	
6	CIRINO MORALES ROBERTO CARLOS	200424166	IN-TEL	66	71	0	6.85	AP	
7	CORAL ESPINAL DAVID ANDRES	200319416	IN-ICC-SI	64	0	0	3.2	RP	
8	DUARTE PACHECO DANNY XAVIER	201151159	IN-CTI-PE	45	54	66	6	AP	
9	ESPINOZA MACIAS JONATHAN JOSUE	201151804	IN-TLM	59	63	0	6.1	AP	
10	IÑIGUEZ VALAREZO JULIO HUMBERTO	201134151	IN-MEC	47	77	0	6.2	AP	
11	LAYANA JÁCOME ALLISON YAMILE	201145599	IN-IAB	28	65	59	6.2	AP	
12	MARTINEZ FLORES WELLINGTON ANDRES	201149761	IN-ICC-ST	53	69	52	6.1	AP	
13	MORÁN LOJANO HUGO ANDRÉS	201149124	IN-IND	71	56	0	6.35	AP	
14	MUÑOZ MUÑOZ MARÍA ELISA	201146461	IN-CTI-GE	75	100	100	10	AP	
15	OROZCO BUENO NATALIA PAOLA	201114233	IN-IGQ	56	78	0	6.7	AP	
16	OSORIO PLAZA JUAN DIEGO	201101208	IN-ELE-IN	38	9	0	2.35	RP	
17	PLAZA MENDOZA DAVID ANDRÉS	201150062	IN-CMA-NA	77	83	0	8	AP	
18	PLUAS SEGURA JOSE DANIEL	201147294	IN-TEL	45	69	92	8.05	AP	
19	PONGUILLO BURBANO CARLOS LUIS	201150953	IN-ELE-IN	55	69	0	6.2	AP	
20	RAMOS BAYAS RUTH LISBETH	201101238	IN-IOA	88	78	100	9.4	AP	
21	REYES MORA JAVIER ANDRES	201146147	IN-CMA-NA	6	0	0	0.3	RP	
22	ROBELLY ROBELLY LUIS MIGUEL	201016151	IN-TEL	63	66	37	6.45	AP	
23	SALDAÑA HURTADO GUSTAVO ARTURO	201117857	IN-CTI-MI	54	74	0	6.4	AP	
24	SANCHO TADAY LOURDES YOLANDA	201152422	IN-ICC-ST	65	69	0	6.7	AP	

Profesor

Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:

3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

2

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:46:51 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 11

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 27

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
25 SWANTON HERRERA ANDRES ENRIQUE	201172004	IN-IAB	36	81	87	8.4	AP
26 VALDOSPINO CEVALLOS DENISSE BETHSABE	201151884	IN-ICC-ST	94	93	0	9.35	AP
27 VALENCIA ESCALANTE ROBERTO EDUARDO	201151992	IN-TEL	38	42	10	4	RP

Profesor

Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:

3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

1

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:47:13 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 12

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 44

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
1 ACUÑA VITERI DANIELA MARYESA	201123899	IN-CTI-MI	54	89	69	7.9	AP
2 ALONSO MECIAS MARIA ROXANA	201157838	IN-IAB	49	74	76	7.5	AP
3 ALVARADO MOLINA MARCO VINICIO	201117915	IN-IEA	52	69	0	6.05	AP
4 ANDRADE CASTILLO MARK JOAN	201155880	IN-ICC-ST	80	87	70	8.35	AP
5 ANDRADE LLORENTE HENRY ELIZARDO	201161940	IN-CTI-CI	98	100	0	9.9	AP
6 ANDRADE OJEDA PATRICIA MARIA DEL MAR	201169746	IN-ALL	91	83	0	8.7	AP
7 ARCENTALES ORDOÑEZ CATHERINE ADRIANA	201160853	IN-CTI-CI	88	73	0	8.05	AP
8 AREVALO MANCHENO MICHEL DAVID	201169139	IN-ELE-PO	60	61	0	6.05	AP
9 BARBA SANCHEZ JASMANY MICHAEL	201165906	IN-TEL	79	75	0	7.7	AP
10 CADENA ALBARES VANESSA ESTEFANIA	201169530	IN-TEL	88	89	0	8.85	AP
11 CARANGUI GAME ANGIE DEL CARMEN	201156879	IN-CTI-CI	70	76	0	7.3	AP
12 CARDOZA DIAZ JUDITH REBECA	201156565	IN-IAB	58	66	43	6.2	AP
13 CERCADO BUENO MARLON NEY	201156232	IN-MEC	49	63	65	6.4	AP
14 COELLO BAQUERIZO KATHERINE LORENA	201109054	IN-IEA	58	64	0	6.1	AP
15 CONTRERAS CHOEZ KAREN GIANELLA	201163067	IN-CTI-CI	87	90	59	8.85	AP
16 DE LOS SANTOS BALLADARES IVAN DAVID	200319440	IN-ELE-PO	28	0	0	1.4	RP
17 DEL PEZO QUISPE ARTURO SANTIAGO	201165389	IN-CTI-CI	31	71	76	7.35	AP
18 DIAZ COELLO KLEBER STEVEN	201115144	IN-ICC-ST	72	96	0	8.4	AP
19 GALARZA TORRES CRISTHIAN DANIEL	201012176	IN-ELE-PO	3	21	70	4.55	RP
20 GARCES PARRAGA TOMMY JOAN	201149987	IN-CTI-CI	88	68	0	7.8	AP
21 GARCIA ROMERO LUIS ANTONIO	201118425	IN-IEA	70	74	0	7.2	AP
22 GOVEA BOHORQUEZ VICENTE ANDRES	201131320	IN-MEC	0	0	0	0	RP
23 GUAMAN BARAHONA ADRIAN MAURICIO	201119699	IN-MEC	93	86	94	9.35	AP
24 GUERRERO CASTILLO CARLOS JULIO	201168366	IN-TEL	71	53	0	6.2	AP

Profesor-----
Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADÉMICO

Página:

2

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:47:22 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 12

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 44

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
25 HERNANDEZ BALLESTEROS JOHAN JAVIER	201161892	IN-CTI-GE	71	62	0	6.65	AP
26 JIMENEZ ESCALANTE GERARDO MANUEL	201159512	IN-MEC	43	31	46	4.45	RP
27 LUCAS FLORES NANCY KATHERINE	201171243	IN-CTI-GE	89	67	0	7.8	AP
28 MARTÍNEZ RUBIO MARÍA ELIZABETH	201101130	IN-MEC	76	89	0	8.25	AP
29 MEDINA VELASCO ASTRID CAROLAY	201158817	IN-TEL	65	88	0	7.65	AP
30 MEJIA RUIZ MAYRA DE LOURDES	201012689	IN-ICC-ST	77	72	54	7.45	AP
31 MONTACHANA CHIMBORAZO JOSUE ALONSO	201157720	IN-TEL	82	90	0	8.6	AP
32 MORALES FERNANDEZ GABRIEL ENRIQUE	201171077	IN-CTI-MI	50	74	86	8	AP
33 NOBOA INDACOCHEA MILTON ANDRES	201117416	IN-CTI-MI	39	26	81	6	AP
34 ORDOÑEZ QUEZADA RICHARD STEEVEN	201168278	IN-IEA	59	75	0	6.7	AP
35 PACHECO VACACELA MICHELLE ELIZABETH	201013612	IN-IAB	50	21	62	5.6	RP
36 PALOMINO PAZMIÑO EDITH SOFIA	201168012	IN-CTI-PE	81	80	42	8.05	AP
37 PASMAY MACIAS MARIA NARCISA	201163782	IN-CTI-PE	64	58	0	6.1	AP
38 RODRIGUEZ PONGUILLO MARIA LILIBETH	201170410	IN-IEA	48	19	44	4.6	RP
39 SÁNCHEZ MALDONADO GALEX BRYAN	201161353	IN-TEL	86	66	55	7.6	AP
40 SERRANO RODRIGUEZ DAYANA EMPERATRIZ	201163694	IN-CTI-PE	96	100	0	9.8	AP
41 TANDAZO CASTILLO OSCAR JAVIER	201163546	IN-TEL	78	77	0	7.75	AP
42 VELEZ SUAREZ EVELYN MICHELLE	201166398	IN-CTI-CI	93	97	61	9.5	AP
43 ZAVALA SANCHEZ JEFFERSON RONAL	201103344	IN-ICC-ST	84	82	0	8.3	AP
44 ZURITA JIMENEZ JONATHAN ISRAEL	201163958	IN-ELE-PO	62	82	0	7.2	AP

Profesor

Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante 3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
Emitido por: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

1

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:48:02 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 6

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N. ESTUDIANTES: 27

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
1 ALARCÓN SOLÍS MARIO ENRIQUE	201118455	IN-MEC	62	71	0	6.65	AP
2 ARRATA PARRALES DAVID ARMANDO	201116514	IN-MEC	16	51	63	5.7	RP
3 BARCO CABANILLA FREDDY ALEXANDER	201118485	IN-CMA-NA	50	64	0	5.7	RP
4 BATALLAS RIOFRÍO ESTEFI YADIRA	201115809	IN-CTI-PE	68	72	77	7.45	AP
5 BERMUDEZ MALDONADO ALDO SIXTER	201112774	IN-TEL	74	79	0	7.65	AP
6 CALERO QUINTEROS MARIO ALBERTO	201115771	IN-CTI-PE	40	86	0	6.3	AP
7 COELLO TORRES CESAR EMILIO	201116477	IN-CTI-MI	88	68	94	9.1	AP
8 FAJARDO GONZALEZ IVAN ALFREDO	201116103	IN-ELE-PO	84	71	70	7.75	AP
9 GALLO HERRERA ANDRES ARTURO	201117270	IN-TEL	59	76	0	6.75	AP
10 GODOY CAMPO EVER ALBERTO	200835015	IN-CTI-PE	41	16	82	6.15	AP
11 GONZÁLEZ REYES LISSETTE CAROLINA	201118151	IN-ELE-IN	79	83	0	8.1	AP
12 MACIAS YEPEZ RICARDO ANDRES	2011170733	IN-TEL	42	64	91	7.75	AP
13 MARTÍNEZ ROJAS ANA BELEN	201114331	IN-TEL	59	70	0	6.45	AP
14 MERO DEMERA GENESIS SORAYA	201117945	IN-CTI-PE	0	0	0	0	RP
15 OLEAS PAREDES VICTOR XAVIER	201114998	IN-MEC	71	70	0	7.05	AP
16 OROZCO CHÁVEZ LUIS MIGÜEL	201137000	IN-MEC	81	85	38	8.3	AP
17 PERALTA GRACIA CRISTHIAN PAUL	201117955	IN-TEL	56	83	0	6.95	AP
18 PUCHA CARBO BYRON ROMAN	201116407	IN-ELE-PO	33	80	75	7.75	AP
19 RAMÍREZ CARRILLO TERESA ALEXANDRA	201153491	IN-IAB	46	0	0	2.3	RP
20 RECALDE GALLEGOS KAREM ANDREA	201116497	IN-IND	56	77	45	6.65	AP
21 REMACHE ABRIGO KELVIN ROMEO	201114097	IN-TEL	52	79	0	6.55	AP
22 RIVERA ROSERO CAROLINA ESTEFANIA	201114145	IN-CMA-NA	75	92	51	8.35	AP
23 SANGA ALCOCER JHON DENNYS	201115957	IN-TLM	31	59	90	7.45	AP
24 SANUNGA TOMALA LUIS ALONSO	201114712	IN-CMA-NA	79	90	71	8.45	AP

Profesor-----
Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL

SISTEMA ACADEMICO

Página:

2

LISTA DE CALIFICACIONES FINAL

29/02/2012

12:48:10 PM

AÑO: 2011
CÓDIGO: ICQ00018
PARALELO: 6

TÉRMINO: 2DO. TÉRMINO
MATERIA: QUÍMICA GENERAL I (B)
PROFESOR: MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS
N.ESTUDIANTES: 27

NOMBRE DEL ESTUDIANTE	MATRICULA	SIT.	PARCIAL	FINAL	MEJ.	PROMEDIO	
25 TOALA PEÑAHERRERA ERNESTO ANDRES	201172103	IN-IGQ	72	83	0	7.75	AP
26 VERA ARRIETA XAVIER ANTONIO	201151267	IN-ELE-IN	55	35	0	4.5	RP
27 VILLANUEVA SAMPÍN YARA SHOMAYRA	201117887	IN-IND	57	83	55	7	AP

Profesor

Firma Responsable de la Unidad

Fecha de Recepción Acta:

Fecha de Publicación Acta:

SIT: Situación del Estudiante
Emitido por:

3P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 3era. vez. 4P=Estudiante en Periodo de Prueba por Materia tomada por 4ta. vez.
MONTAÑO ARMIJOS MARIANO DE JESUS



**INSTITUTO DE CIENCIAS QUIMICAS Y AMBIENTALES
EVALUACION DE AYUDANTES ACADEMICOS
Y DE INVESTIGACION**

II TÉRMINO 2011-2012

NOMBRE AYUDANTE:

Jacqueline Cobos Mora

MATERIA Y/O ACTIVIDAD DESARROLLADA:

Preparación de problemas para repaso de la materia

Preparación de problemas para lecciones

Dictado de resolución de problemas

Revisión de trabajos

PARALELOS 6, 11 y 12

Sobre cada uno de los parámetros que se indican a continuación señales la puntuación entre 1 y 5 (tomando como mejor nota 5)

1. PUNTUALIDAD	5
2. RESPONSABILIDAD EN EL CUMPLIMIENTO DE SU ACTIVIDAD	5
3. FACILIDAD Y CAPTACION DEL TRABAJO ENCOMENDADO	5
4. INICIATIVA O DESEO DE COLABORACION	5
5. CREATIVIDAD	5
6. CUMPLIMIENTO EN OTRAS TAREAS ENCOMENDADAS	5
TOTAL ...	30

OBSERVACIÓN:

La ayudante Cobos ha tenido un excelente desempeño y ha sido de gran ayuda para el avance de los estudiantes en al comprensión de la materia.

F. PROFESOR RESPONSABLE

Guayaquil, 29 febrero 2012



ESCUELA SUPERIOR POLITECNICA DEL LITORAL (ESPOL)
INSTITUTO DE CIENCIAS QUIMICAS Y AMBIENTALES (ICQA)
POLITICAS DE CURSO



INFORMACION GENERAL

Nombre de la materia: QUIMICA GENERAL
Término académico: II Término 2011-12
Unidad académica: Instituto de Ciencias Químicas y Ambientales
Código de la materia: QUÍMICA GENERAL I (ICQ00018)
DEFINICIÓN: TEÓRICO - PRÁCTICO

CARGA HORARIA:

COMPONENTE TEORÍCO: 3 HORAS SEMANALES

COMPONENTE PRÁCTICO: 2 HORAS SEMANALES

HORARIO DE CLASES:

	Lunes	Martes	Miércoles	Jueves	Viernes
7:30-8:30		P12			
8:30-9:30		303		P12	
9:30-10:30		G31		G12	P11
10:30-11:30					
11:30-12:30					
12:30-13:30					
13:30-14:30	P11			P6	
14:30-15:30	302			201	P6

INFORMACION DEL PROFESOR

Nombre: Mariano de Jesús Montaña Armijos
Estudios: Ingeniero Químico (EPN), MAE (ESPOL), Ph.D. (UJI-UMH)
Experiencia educativa: ESPOL-Química 1980-actualidad
EPN-Química 1970-1976
UG-Termodinámica e Ingeniería de Reacciones Químicas 1980-82
U. Católica Guayaquil-Matemáticas 1981
Propulsor del Proyecto ECOSISTEMA GUAYAS CONOCIMIENTO TROPICAL
Propulsor de los proyectos AZOLLA
Oficina: ICQA Bloque de Dirección
Teléfono: 2269566
e-mails: mmontano@espol.edu.ec; ecosistemaguayas@gmail.com

OBJETIVOS DEL CURSO

Estudios (Es tu Dios)

Conocimiento: fin principal

Nuestra actitud hacia nosotros mismos debe ser aprender sin sentirnos jamás satisfechos, y hacia los demás, no cansarnos de enseñar (**Mao Tse-Tung**)

POLITICA DE TRABAJO

1. El estudiante es el principal gestor de su formación. El profesor es un guía.
2. El estudiante llega a tiempo a clase y utiliza plenamente el aula y la hora para avanzar en su formación.
3. El respeto y cuidado a si mismo y a los demás (compañeros y profesor) se incluyen de manera esencial en el proceso de formación.
4. El principio “haz lo que haces” rige a lo largo de todo el periodo de clase. En consecuencia se apagan los celulares y se usan solamente materiales de clase.
5. En cada semana, se presenta un resumen de las clases de semana.
6. Otros trabajos incluyen: exposiciones de capítulos, presentación de casos, proyectos, ejercicios, colaboración en trabajos del Instituto, pruebas cortas, lecciones, deberes, mini investigaciones, exposiciones en clase, preparación de material didáctico (papelógrafos), foros, visitas didácticas a empresas y mini ferias.
7. Para el desarrollo de las prácticas de laboratorio el estudiante trae preparada la práctica en base de la Guía de Prácticas.
8. Todo reporte se presentará grapado en hojas tamaño INEN A4.

ESTRUCTURA DE UN REPORTE

Título del reporte

Autor, Paralelo, Grupo

Fecha

1. Introducción
2. Materiales y métodos
3. Resultados y discusión
4. Conclusiones
5. Bibliografía

EVALUACION

Actividad \ Puntaje	Teoría I	Teoría II	Laboratorio
Informes de Laboratorio			40
Resúmenes	10		
Deberes y tareas	10	10	
Lecciones, mini investigaciones, exposiciones, otros	20	20	
Cuadernillo-Proyecto CSECT		10	40
Examen	60	60	20
TOTAL	100	100	100

REFERENCIAS

COMPONENTE TEÓRICO:

Chang Raymond, 2010. QUÍMICA GENERAL, Décima Edición, Editorial Mac Graw Hill.

Brown, LeMay, Bursten, 2009. QUÍMICA la CIENCIA CENTRAL; 10ma era edición;; Pearson Educación, México.

SOPORTE BIBLIOGRÁFICO:

Petrucci R.H., Harwood W.S., Herring F.G.; QUÍMICA GENERAL; Séptima Edición; 1997 Pearson Educación, Madrid.

Materiales bibliográficos de preferencia de cada profesor / Cuadernillo de investigación arroz 2011 i.

COMPONENTE PRÁCTICO:

MANUAL DE PRÁCTICAS DE QUÍMICA GENERAL I / Manual del CSECT (8ava Edición)

REGLAMENTACION PARA EL CURSO

El curso contempla la aplicación de los siguientes reglamentos (www.reglamentos.espol.edu.ec):

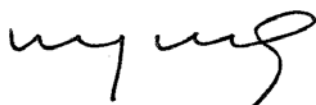
REGLAMENTO DE EVALUACIONES Y CALIFICACIONES DE PREGRADO [# 1208]

REGLAMENTO DE ASISTENCIA A CLASES DE INGENIERÍA Y TECNOLOGÍA [# 1201]

REGLAMENTO DE ESTUDIOS DE PREGRADO EN LA ESPOL [# 1206]

REGLAMENTO DE ELECCION DE REPRESENTANTES ESTUDIANTILES DE FACULTADES E INSTITUTOS [#1109]

RESOLUCIONES COMISIÓN ACADÉMICA



Mariano Montaña Armijos

Ing. Quím., MAE, Ph. D.

Profesor ICQA

Fecha de recepción en Secretaría ICQA, 10/10/2011

David Matamoros, Ph. D.

Director ICQA

ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL
INSTITUTO DE CIENCIAS QUÍMICAS Y AMBIENTALES
PLANIFICACIÓN DEL CURSO QUÍMICA GENERAL I
2011.10.08

1. INFORMACIÓN GENERAL DEL CURSO

Código: ICQ00018 (teórica) ICQ00414 (práctica)
Nombre completo: QUÍMICA GENERAL I
Número de créditos: 5 créditos (3 teoría, 2 práctica)

2. DESCRIPCIÓN DEL CURSO

La Química General, ciencia central para entender y predecir el Universo, es donde tiene lugar una dinámica causal entre materia y energía. Sus patrones de interrelación y sus modelos entre la materia y energía son básicos para la formación de los futuros ingenieros. Al poner bajo la óptica de la Química a todo el Universo sentimos su profunda interrelación con el mundo Físico y aquí procedemos a descubrir regularidades, principios, patrones, modelos, etc. La dinámica de los sistemas químicos permite visualizar el comportamiento de la materia bajo los parámetros energía, temperatura, tiempo, presión, etc. y disponer la capacidad de predecir los posibles estados de equilibrio y la velocidad de sus cambios. Su aporte a los programas de Ingeniería se radica en la relación cualitativa y cuantitativa entre los modelos macro y micro de la materia. Su caudal predictivo nace causalmente del inmenso mundo de los modelos químicos, haciendo énfasis en los sistemas en equilibrio.

3. OBJETIVOS GENERALES DEL CURSO EXPRESADOS COMO RESULTADOS DE APRENDIZAJE DE LOS ESTUDIANTES AL FINALIZAR EL CURSO

Al finalizar el curso los estudiantes contarán con un sistema estructurado para conocer, analizar y predecir el comportamiento de materia en base a los parámetros físicos y químicos considerados. Los alumnos serán expuestos a una variedad de formas de aprendizaje, donde predomina la demanda de conocimientos y la formación de habilidades por parte del estudiante en forma individual y grupal. El sistema activo de aprendizaje se lo garantiza con el sistema de autogestión donde el protagonista del proceso de aprender es el alumno y el profesor es su par, guía y evaluador. La dinámica del curso requiere frecuente y periódica retroalimentación, donde al estudiante se le garantiza un sistema justo de evaluación por trabajos realizados y aprendizaje internalizado. Los conocimientos ganados por el alumno son comprobados por evaluaciones semanales, donde se exige la demostración de habilidades para manejar datos hacia la simplificación y la significación aplicativa de los mismos. Los valores inmersos en la dinámica del curso surgen desde el entusiasmo, alegría, responsabilidad personal, compromiso social, solidaridad y objetividad en todas las manifestaciones del aprendizaje por parte del alumnado.

4. RECURSOS Y FACILIDADES

Se requiere del estudiante disponer de uno de los textos guía:

- A) Química La Ciencia Central, novena edición, Theodore L. Brown, H. Eugene LeMay Jr., Bruce E. Bursten,
- B) Química, novena edición, Raymond Chang, Williams College

El proceso de enseñanza aprendizaje se lo fortalece con los recursos de la WWW y el blog educativo del profesor:
<http://blog.espol.edu.ec/vicenteriofrio>

Materiales para la elaboración de papelógrafos y preparación constante.

Los alumnos son requeridos a cumplir tareas clase a clase y en grupos pequeños se les encarga la preparación de material educativo con papelógrafos, esto para sus exposiciones individuales o grupales donde ellos exponen los contenidos de las clases, en cuyo proceso tendrán que analizar, dialogar con sus pares bajo la supervisión del profesor y recibir información inmediata sobre el resultado de sus exposiciones personales a la clase.

En cada sesión de clases, uno - dos alumnos expondrán a sus pares por el lapso de uno a dos minutos uno de sus talentos. También se analizará los contenidos de dos – tres frases célebres sobre creatividad, actitud y trabajo fuerte. Un par de responsables traerá lo referido tomados en idioma Inglés y su traducción al español.

CAPÍTULOS/ SUBCAPÍTULOS	RESULTADOS DE APRENDIZAJE	ESTRATEGIAS ENSEÑANZA- APRENDIZAJE	ESTRATEGIAS E INTRUMENTOS DE EVALUACIÓN	TTG*	TDE*
Orientación y Políticas del ICQA sobre el curso de QG I Comparación sumativa de estados de la materia Diagrama de fases PDs*	Navegar y predecir entre los posibles estados dentro de un diagrama de fase	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales	3 H*	2 H
Líquidos: Presión de vapor versus temperatura Ecuación de Clausius Clapeyron Algunas propiedades de los líquidos Fuerzas intermoleculares PDs*	Reconocer las fuerzas que determinan las relaciones intermoleculares. Construir relaciones experimentales a partir de la presión de vapor para determinar parámetros físicos.	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	5 H	7 H
Sólidos: Estructura de los sólidos Enlaces de los sólidos PDs*	Organizar los sólidos de acuerdo a los tipos de celdas. Interrelacionar los parámetros micro y macroscópicos de los sólidos. Estimar y evaluar los enlaces en los sólidos y predecir propiedades físicas de los materiales.	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase de modelos de celdas cúbicas. Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	4 H	5 H
Propiedades de las Disoluciones El proceso Solubilidad y tipo de soluciones Factores que afectan la solubilidad Forma de expresar la concentración Propiedades coligativas Coloides; PDs*	Relacionar los pasos de proceso de disolución con las propiedades de las disoluciones. Predecir las propiedades coligativas de una disolución. Reconocer el papel de los coloides en el ambiente y en el sector productivo.	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase de modelos de celdas cúbicas. Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	5H	6 H
Estructura Atómica Ley Periódica Enlace Químico Geometría molecular PDs*	Conceptualizar las propiedades de los elementos dentro de una clasificación predictiva. Navegar desde conceptos más simples a complejos para entender el comportamiento de la materia.	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase de modelos de celdas cúbicas. Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	3 H	2 H

CAPÍTULOS/ SUBCAPÍTULOS	RESULTADOS DE APRENDIZAJE	ESTRATEGIAS ENSEÑANZA- APRENDIZAJE	ESTRATEGIAS E INTRUMENTOS DE EVALUACIÓN	TTG*	TDE*
Cinética Química Factores que influyen en la velocidad de una reacción Velocidad de reacción La ley de la velocidad: efecto de l concentración Cambio de la concentración con el tiempo Temperatura y velocidad Mecanismo de reacción Catálisis; PDS*	Predecir la influencia de los factores concentración, temperatura, catalizador y estado físico en la velocidad de reacción dentro de un proceso. Determinación de velocidades instantáneas, ordenes de reacción, energía de activación a partir de datos experimentales de C versus t. Comprensión y clasificación de los tipos de catálisis.	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase de modelos de celdas cúbicas. Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	6 H	6 H
Equilibrio Químico El concepto de equilibrio La constante de equilibrio Interpretación de la constante de equilibrio Equilibrios heterogéneos Cálculos de las constantes de equilibrio Aplicaciones de las constantes de equilibrio Principio de Le Châtelier; PDS*	Interpretación y predicción de los comportamientos de los sistemas en equilibrio. Calcular las constantes de equilibrio para diversos sistemas. Aplicaciones prácticas del principio de Le Châtelier	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase de modelos de celdas cúbicas. Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	6 H	6 H
Aspectos adicionales del equilibrio acuoso El efecto del ion común Disoluciones amortiguadas Titulaciones ácido - base Factores que influyen en la solubilidad PDS*	Visualización del Ion Común. Determinación dinámica de las soluciones amortiguadoras. Comprensión detallada de titulación de ácidos base. Comprensión del uso de la constante del producto de solubilidad. Aplicación de los factores que influyen en la solubilidad.	Presentación de Exposiciones Asignación de tareas Designaciones de responsables por contenidos para exponer en siguiente clase.	Exposiciones en clase de modelos de celdas cúbicas. Evaluación de tareas Evaluaciones escritas semanales.	5H	6H
TOTAL				42	46
TG* = TIEMPO ESTIMADO DE DEDICACIÓN AL TEMA GENERAL TDE* = TIEMPO ESTIMADO DE DEDICACIÓN DEL ESTUDIANTE H* = HORAS PDS* = PANORAMAS DETALLADOS					

Los contenidos teóricos están respaldados con un conjunto de prácticas de Laboratorios del Componente Practico de la materia (ver syllabus de QG I) y el Concurso Semestral de Emprendimiento Ciencia y Tecnología (CSECT)

Editado por: Ph. D. Mariano Montaña A. Fecha: 2011.10.08

ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL
INSTITUTO DE CIENCIAS QUÍMICAS Y AMBIENTALES
SYLLABUS DEL CURSO QUÍMICA GENERAL I
2011.10.08

1. CÓDIGO Y NÚMERO DE CRÉDITOS:

CÓDIGOS: ICQA00018 (teórica);
ICQA00414 (práctica)
NÚMERO DE CRÉDITOS: 5 (3 teoría, 2 práctica)

DESCRIPCIÓN DEL CURSO

Los contenidos resaltan la importancia de la Química en sus principales áreas de estudio y su interrelación con el entorno material, vida cotidiana, sano ambiente dentro de las políticas del buen vivir.

Los contenidos del curso se imparten en relación a las leyes, principios y conceptos fundamentales de la Química General, dando enfoque hacia la solución de los problemas contemporáneos en una estrecha, sana relación con el medio ambiente y la búsqueda de soluciones creativas.

2. PRERREQUISITOS Y CORREQUISITOS

PRERREQUISITO: QUÍMICA CURSO NIVEL CERO B
CORREQUISITO: N/A

3. TEXTO Y OTRAS REFERENCIAS REQUERIDAS PARA EL DICTADO DEL CURSO

Textos guía:

Chang Raymond, 2007. QUÍMICA GENERAL, Novena Edición, Editorial MacGraw Hill, México.
Brown, LeMay y Bursten, 2004. QUÍMICA la CIENCIA CENTRAL, Novena edición, Pearson Educación, México.

Soporte bibliográfico:

Petrucci R.H., Harwood W.S., Herring F.G., 1997. QUÍMICA GENERAL, Séptima Edición, Pearson Educación, Madrid.

Materiales bibliográficos de preferencia de cada profesor.

4. OBJETIVOS GENERALES DEL CURSO (RESULTADOS DE APRENDIZAJE DEL CURSO)

El estudiante al final del curso deberá:

- Reconocer, interpretar y relacionar las leyes, principios y conceptos referidos a la composición, estructura, propiedades de la materia, sus cambios o reacciones y los equilibrios relativos.
- Observar las normas de seguridad en los Laboratorios, de protección del medio ambiente y de seguridad e higiene ocupacional.

- (c) Identificar, organizar y analizar críticamente los problemas químicos incluidos en los contenidos del programa.
- (d) Reconocer, identificar y relacionar las variables que influyen en la investigación de las propiedades, comportamiento, reacciones y equilibrio de la materia.
- (e) Desarrollar habilidades básicas de investigación tanto para su vida profesional como personal.

5. TÓPICOS O TEMAS CUBIERTOS (cinco horas por semana)

El curso se desarrolla mediante dos componentes, uno teórico (3 horas semanales) y otro práctico (2 horas semanales), cubriendo 5 horas semanales de clases por el lapso de 14 semanas efectivas de clases.

5A. COMPONENTE PRÁCTICO DE QUÍMICA GENERAL I (CPQG I) (sesiones de dos horas por semana)

Los contenidos teóricos son probados en sesiones de prácticas que incluyen dos horas de Laboratorio de Química General I, de acuerdo a la siguiente planificación:

10-15 Octubre	ORIENTACIÓN, ASESORÍA E INDUCCIÓN GENERAL A LAS SESIONES DE LABORATORIO
17-22 Octubre	TÉCNICAS ELEMENTALES DE LABORATORIO Y POLÍTICAS DEL CURSO DENSIDAD. DETERMINACIÓN, PROPIEDADES INTENSIVAS Y EXTENSIVAS
24-29 Octubre	DETERMINACIÓN DE LAS PROPIEDADES FÍSICAS: PUNTO DE EBULLICIÓN Y LA PRESIÓN DE VAPOR
31-05 Noviembre	CSECT**
07-12 Noviembre	PROPIEDADES QUÍMICAS DE LOS ELEMENTOS (LEY PERIÓDICA Y LA TABLA PERIÓDICA)
14-19 Noviembre	DETERMINACIÓN DE LAS PROPIEDADES FÍSICAS: LA SOLUBILIDAD DE LOS SÓLIDOS
28.3 Julio	DETERMINACIÓN DE LA COMPOSICIÓN DE UN HIDRATO
28-03 Diciembre	PRIMERA EVALUACIÓN DEL COMPONENTE TEÓRICO (8H30 – 10H30)
05-10 Diciembre	DESCOMPOSICIÓN TÉRMICA DE SALES Y DETERMINACIÓN ESTEQUIOMÉTRICA
12-17 Diciembre	DETERMINACIÓN DE LA MASA DE UN EQUIVALENTE-GRAMO DE ALUMINIO
19-23 Diciembre	COMPORTAMIENTO DE LOS METALES CON ÁCIDOS
03-07 Enero	DETERMINACIÓN DEL PESO MOLECULAR DE UN ÁCIDO MEDIANTE EL ANÁLISIS VOLUMÉTRICO (TITULACIÓN)
09-14 Enero	INDICADORES Y pH
16-21 Enero	EFFECTO DEL ION COMÚN, pH Y SOLUCIONES BUFFER
23-28 Enero	EVALUACIÓN PÚBLICA POR PRESENTACIÓN Y EXPOSICIÓN DE SERVICIOS, ELABORADOS NATURALES Y QUÍMICOS CON SUS MUESTRAS (CSECT)

2 Febrero	SEGUNDA EVALUACIÓN DEL COMPONENTE TEÓRICO (8H30 – 10H30)
8 Febrero	EVALUACIÓN FINAL DEL COMPONENTE PRÁCTICO (8H30 – 10H30)
15 Febrero	TERCERA EVALUACIÓN DEL COMPONENTE TEÓRICO (8H30 – 10H30)

* Los alumnos de los grupos de la semana afectada con días feriados (24 mayo y 10 de agosto), deberán recuperar su clase experimental en cualquiera de los grupos de los otros días hábiles de la correspondiente semana.

** El Concurso semestral de Emprendimiento, Ciencia y Tecnología (CSECT) consiste en la elaboración de productos y servicios con sus respectivas muestras, esto tomando en cuenta las medidas pertinentes para servir a la Sociedad, preservando la salud en general y el medio ambiente. Es uno de los resultados de la formación adquirida en el transcurso del curso CPQG I.

5B. COMPONENTE TEÓRICO DE QUÍMICA GENERAL I (QG I) (2 +1 horas semanal)

El contenido de la materia de Química General I es dictado en dos secuencias distintas. En la tabla 5B#1 se destaca el contenido de la materia dictado en la denominada forma tradicional (DFT) y paralelamente, en la tabla 5B#2 se ilustra el dictado del mismo en la denominada forma alternativo (DFA). Un 50% de los profesores a cargo de los cursos de QG I exponen el contenido de la materia el DFT y el otro en la formalidad DFA.

TABLA 5B#1 DICTADO FORMA TRADICIONAL (DFT) DE LA MATERIA QUÍMICA GENERAL I				
	Fechas	Temas	##	###
	## = NÚMERO DE HORAS SEMANALES		### = ORDEN DEL DICTADO TRADICIONAL	
1	10-15 Octubre	Orientación, Asesoría y Presentación de Políticas Generales, Ambientación al ICQA, Repaso, Bases de la Estructura Atómica	3	A
2	17-22 Octubre	Ley Periódica / Enlace químico	3	B
3	24-29 Octubre	Geometría molecular -Ecuaciones químicas-Relaciones cuantitativas	3	C
4	31-05 Noviembre	Líquidos	3	D
5	07-12 Noviembre	Líquidos / Sólidos	3	E
6	14-19 Noviembre	Sólidos / Soluciones y sus propiedades /	3	F
7	21-26 Noviembre	Soluciones y sus propiedades	3	G
8	28-03 Diciembre	PRIMERA EVALUACIÓN DEL COMPONENTE TEÓRICO	--	H
9	05-10 Diciembre	Cinética química	3	J
10	12-17 Diciembre	Cinética química	3	K
11	19-23	Equilibrio Químico	3	L

	Diciembre			
12	03-07 Enero	Equilibrio Químico	3	M
13	09-14 Enero	Ácidos y Bases	3	N
14	16-21 Enero	Ácidos y Bases / Equilibrio Iónico	3	O
15	23-28 Enero	Equilibrio Iónico / (PRESENTACIÓN Y EXPOSICIÓN SCEPT)	3	P
	TOTAL DE HORAS		42 h	
	30-04 Febrero	SEGUNDA EVALUACIÓN DEL COMPONENTE TEÓRICO	--	Q
	06-11 Febrero	EVALUACIÓN FINAL DEL COMPONENTE PRÁCTICO	--	R
	13-18 Febrero	TERCERA EVALUACIÓN	--	S

El dictado forma alternativa (**DFA**) de la materia Química General I se lo presenta utilizando los literales **##*** de la tabla 5B#1

TABLA 5B#2 DICTADO FORMA ALTERNATIVA (DFA) DE LA MATERIA QUÍMICA GENERAL I															
# SEMANA	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
ORDEN DICTADO	A	D	E	F	G	B	C	Na	J	K	L	M	N	O	P
HORAS	3	3	3	3	3	3	3	Na	3	3	3	3	3	3	3

6. HORARIO DE CLASE/LABORATORIO (*NÚMERO DE SESIONES POR SEMANA Y DURACIÓN DE CADA SESIÓN*)

El curso de Química General I se desarrolla en 14 semanas de clases distribuidas de la siguiente manera:

COMPONENTE TEÓRICO: 3 HORAS SEMANALES (14 semanas)

COMPONENTE PRÁCTICO: 2 HORAS SEMANALES (14 semanas)

7. CONTRIBUCIÓN DEL CURSO EN LA FORMACIÓN DE UN INGENIERO (CRITERIO # 5 DE ACREDITACION ABET)

Adquiere conocimientos básicos de Química General para las diferentes carreras de ingeniería. Comprende, entiende y aplica los fundamentos y modelos básicos de la Química General en relación a los que rigen los diferentes procesos fundamentales de la Ingeniería.

8. RELACIÓN DEL CURSO CON EL CRITERIO # 3 DE ACREDITACIÓN ABET: RESULTADOS DE APRENDIZAJE (“LEARNING OUTCOMES”)

RESULTADOS DE LA “A” A LA “K”	CONTRIBUCIÓN (Alta, Media, Baja)	EL ESTUDIANTE DEBE:
a) Aplicar Conocimientos en Matemáticas, Ciencia e Ingeniería.	Alta	Aplicar conceptos, propiedades, principios, leyes generales a la Cinética y del Equilibrio de Reacciones Químicas.
b) Diseñar, conducir experimentos, analizar e interpretar datos.	Medio	Exponer experimentos de Laboratorio de Química y desarrollar productos y servicios dentro del Concurso Semestral de Emprendimiento, Ciencia y Tecnología (CSECT).
c) Diseñar sistemas, componentes o procesos bajo restricciones realistas.	Baja	Presentar productos, muestras y servicios en el CSECT.
d) Trabajar como un equipo multidisciplinario.	Alto	Trabajar en equipos multidisciplinarios tanto entre pares de la misma materia como de otras materias básicas y trabajar con pares dentro del CSECT.
e) Identificar, formular y resolver problemas de ingeniería.	Baja	Identifica necesidades y carencias.
f) Comprender la responsabilidad ética y profesional.	Baja	Conocer los reglamentos y políticas de la ESPOL, las reglas de seguridad en los Laboratorios y garantizar la calidad de los productos y servicios en el CSECT.
g) Comunicarse efectivamente.	Media	Redactar reportes e informes de Laboratorio, hacer presentaciones efectivas en clases y apoyar a sus pares en el proceso de enseñanza-aprendizaje y en la elaboración de reportes en el CPQG I y en el CSECT.
h) Entender el impacto de la ingeniería en el contexto social, medioambiental, económico y global.	Baja	Conocer aplicaciones teóricas, experimentales y la aplicación de los resultados de los experimentos.
i) Comprometerse con el aprendizaje continuo.	Alta	Activar su navegación en el aprendizaje de por vida fomentando su formación autodidacta y aprovechar las oportunidades que da la elaboración de reportes del CPQG I y el CSECT para irrumpir en la investigación por propia iniciativa.
j) Conocer temas contemporáneos.	Media	Informarse de temas actuales relacionados con el programa de Química General, especialmente en relación al medio ambiente y la Ingeniería.

k) Usar técnicas, habilidades y herramientas para la práctica de ingeniería.	Alto	Realizar experimentos de Laboratorio de Química, aplicar herramientas para linealizar datos, obtener patrones y determinar magnitudes Físicas – Químicas, incluyendo el CSECT.
--	------	--

9. EVALUACIÓN DEL CURSO

9.1. Componente teórico

Incluido en las políticas del curso

9.2. Componente práctico

Incluido en las políticas del curso

10. RESPONSABLE DE LA ELABORACIÓN DEL SYLLABUS Y FECHA DE ELABORACIÓN

Elaborado por: Coordinador / Profesor

Fecha: 2011.10.08