



FACULTAD DE CIENCIA Y TECNOLOGÍA

ESCUELA DE INGENIERÍA EN ALIMENTOS

1. Datos generales

Materia: QUÍMICA GENERAL PARA AL2
Código: CTE0243
Paralelo: A
Periodo : Septiembre-2016 a Febrero-2017
Profesor: PARRA PARRA FAUSTO TOBIAS
Correo electrónico: fparra@uazuay.edu.ec

Nivel: 1

Distribución de horas.

Docencia	Práctico	Autónomo:		Total horas
		Sistemas de tutorías	Autónomo	
6				6

Prerrequisitos:

Ninguno

2. Descripción y objetivos de la materia

En primer término se trata de nivelar los conocimientos que traen los estudiantes desde los diferentes colegios, comprenderlos a cabalidad los conceptos y aplicar algunas técnicas elementales de manejo de materiales y reactivos en un laboratorio básico.

Los sistemas de seguridad alimentaria están basados en gran parte en los controles físico-químicos, microbiológicos, bromatológicos, etc, tanto de las materias primas como de los productos terminados y que se practican por lo general dentro de un laboratorio. La química General es una asignatura básica para comprender las asignaturas mencionadas que estudiará posteriormente.

Una vez aprobada la asignatura, los estudiantes podrán continuar con el estudio de la Química Análítica, la Química Orgánica, la Química de Alimentos, etc.

3. Objetivos de Desarrollo Sostenible

4. Contenidos

5. Sistema de Evaluación

Resultado de aprendizaje de la carrera relacionados con la materia

Resultado de aprendizaje de la materia

ae. Aplicar los cálculos físicos, químicos, matemáticos e informáticos como herramientas básicas para la resolución de problemas.

Evidencias

-- Aplicar la resolución teórica de los problemas, en el laboratorio.

-Evaluación escrita
 -Prácticas de laboratorio
 -Resolución de ejercicios, casos y otros

-- Plantear claramente la estequiometría de las reacciones químicas

-Evaluación escrita
 -Prácticas de laboratorio
 -Resolución de ejercicios, casos y otros

-- Resolver los problemas relacionados con el sistema líquido principalmente.

-Evaluación escrita
 -Prácticas de laboratorio
 -Resolución de ejercicios, casos y otros

bh. Utilizar los conceptos físicos y químicos generales y relacionarlos con la la ingeniería en alimentos

-- Conocer y manejar con mediana destreza los equipos de un laboratorio

-Evaluación escrita

Resultado de aprendizaje de la carrera relacionados con la materia

Resultado de aprendizaje de la materia

elemental.

Evidencias

-Prácticas de laboratorio
-Resolución de ejercicios, casos y otros

-- Demostrar actitud colaborativa al trabajar con grupos en laboratorio.

-Evaluación escrita
-Prácticas de laboratorio
-Resolución de ejercicios, casos y otros

Desglose de evaluación

Evidencia	Descripción	Contenidos sílabo a evaluar	Aporte	Calificación	Semana
Evaluación escrita	Enlaces y nomenclatura inorgánica	Enlaces y nomenclatura inorgánica, Estructura atómica, Materia y Energía	APORTE 1	4	Semana: 5 (10-OCT-16 al 15-OCT-16)
Prácticas de laboratorio	Materia y energía. Propiedades.	Enlaces y nomenclatura inorgánica, Estructura atómica, Materia y Energía	APORTE 1	2	Semana: 5 (10-OCT-16 al 15-OCT-16)
Resolución de ejercicios, casos y otros	Enlaces y nomenclatura inorgánica	Enlaces y nomenclatura inorgánica, Estructura atómica, Materia y Energía	APORTE 1	4	Semana: 5 (10-OCT-16 al 15-OCT-16)
Evaluación escrita	Estequiometría de las reacciones y estados sólido y gaseoso	Estado sólido, Reacciones químicas y estequiometría, Sistema Gaseoso	APORTE 2	4	Semana: 10 (14-NOV-16 al 19-NOV-16)
Prácticas de laboratorio	Enlaces y nomenclatura inorgánica	Estado sólido, Reacciones químicas y estequiometría, Sistema Gaseoso	APORTE 2	2	Semana: 10 (14-NOV-16 al 19-NOV-16)
Resolución de ejercicios, casos y otros	Estequiometría de las reacciones y estados sólido y gaseoso	Estado sólido, Reacciones químicas y estequiometría, Sistema Gaseoso	APORTE 2	4	Semana: 10 (14-NOV-16 al 19-NOV-16)
Evaluación escrita	Sistema líquido	Sistema líquido, Ácidos y Bases	APORTE 3	4	Semana: 15 (19-DIC-16 al 23-DIC-16)
Prácticas de laboratorio	Sistema líquido	Sistema líquido, Ácidos y Bases	APORTE 3	2	Semana: 15 (19-DIC-16 al 23-DIC-16)
Resolución de ejercicios, casos y otros	Sistema líquido	Sistema líquido, Ácidos y Bases	APORTE 3	4	Semana: 15 (19-DIC-16 al 23-DIC-16)
Evaluación escrita	Todos los contenidos	Estado sólido, Reacciones químicas y estequiometría, Sistema Gaseoso, Sistema líquido, Ácidos y Bases	EXAMEN	20	Semana: 17-18 (02-01-2017 al 15-01-2017)
Evaluación escrita	Todos los contenidos	Estado sólido, Reacciones químicas y estequiometría, Sistema Gaseoso, Sistema líquido, Ácidos y Bases	SUPLETORIO	20	Semana: 19-20 (16-01-2017 al 22-01-2017)

Metodología

Criterios de evaluación

6. Referencias

Bibliografía base

Libros

Autor	Editorial	Título	Año	ISBN
CHANG, RAYMOND	Mc. Graw Hill	QUÍMICA	2013	978-6-07-150928-4

Web

Autor	Título	Url
Simes, Luis Emilio	Http://Site.Ebrary.Com	http://site.ebrary.com/lib/uasuaysp/docDetail.action?docID=10360805&p00=qu%C3%ADmica
Figueroa, Miguel Guzmán, Recuerdo	Http://Site.Ebrary.Com	http://site.ebrary.com/lib/uasuaysp/docDetail.action?docID=10360805&p00=qu%C3%ADmica

Software

Revista

Bibliografía de apoyo
Libros

Web

Software

Revista

Docente

Director/Junta

Fecha aprobación: **02/08/2016**

Estado: **Aprobado**