



MÓDULO: INTRODUCCIÓN A LA CARRERA

Carrera: Ingeniería Química

Plan: 2017

Contenidos

Eje Temático I: Perfil Profesional

Unidad I: Perfil Profesional

- Definición de Ingeniería Química.
- Perfil profesional del Ingeniero Químico.
- Incumbencias profesionales.
- Campos de acción de un Ingeniero Químico.
- Diseño Curricular: Organización de la Carrera.

Eje Temático II: Introducción a Química General

Unidad II: Introducción. Conceptos Básicos

- Concepto de Química. Divisiones.
- Materia. Cuerpo.
- Constituyentes, componentes y fases.
- Sustancia. Mezclas homogéneas y heterogéneas.
- Propiedades físicas y químicas.
- Transformaciones físicas y químicas.
- Estados de la materia y sus cambios.
- Métodos de separación: magnetización, tamización, filtración, decantación, cristalización, sublimación, destilación, extracción, cromatografía, centrifugación. Fundamentos.
- Energía y cambios en la materia.

Unidad III: Compuestos Químicos. Funciones Químicas. Nomenclatura

- Compuestos moleculares: fórmula empírica, molecular y estructural.
- Compuestos iónicos. Estructura.
- Estados de oxidación. Reglas y cálculos.
- Nomenclatura tradicional, numeral stock y sistemática.
- Funciones químicas: óxidos básicos y ácidos; hidróxidos; oxoácidos; hidruros e hidrácidos; oxisales; sales binarias.

Unidad IV: Estructura atómica y molecular de la materia

- Teoría atómica. Ley de conservación de masa. Ley de proporciones múltiples. Ley de composición constante.
- Estructura atómica. Modelo del átomo de Thomson. Modelo del átomo de Rutherford.
- Partículas subatómicas: masa y carga. Masa atómica. Isótopos.
- Elementos químicos. Tabla periódica.
- Mol. Masa molar. Número de Avogadro.
- Ecuaciones químicas.





- Peso molecular.
- Composición porcentual a partir de fórmulas y viceversa.
- Estequiometría: cálculo de masa, moles y número de partículas, de los reactivos y productos de una reacción química.

Proyecto Integrador

Investigación bibliográfica de un procedimiento y/o producto químico determinado. Desarrollo experimental del mismo. Confección de un informe del proyecto realizado y defensa oral.

Bibliografía y Webgrafía

[1] R.H. Petrucci, F.G. Herring, J.D. Madura, C. Bissonnette. "Química general. Principios y aplicaciones modernas" 10^a edición. Editorial Pearson. Madrid, 2011.

[2] T.L. Brown, H.E. LeMay Jr., B.E. Bursten, J.R. Burdge. "Química. La ciencia central" 9ª edición. Editorial Pearson. México, 2004.

[3] R. Chang, W. College. "Química" 7ª edición. Editorial Mc Graw Hill. México, 2002.

[4] M. López Sánchez, J.T. Méndez, F.J. Pérez Galván, M.E. Torres Padrón. "Métodos físicos de separación y purificación de sustancias orgánicas". Universidad de Las Palmas de Gran Canaria. Dpto. Química. 2005.

[5] Sitio web:

http://frre.utn.edu.ar/iq

[6] Sitio web:

http://agrega.educacion.es/repositorio/15122014/0b/es_2014121512_9225609/los_c ambios_de_estado.html. Recopilado el 15/04/2017.

[7] Sitio web:

http://recursostic.educacion.es/newton/web/materiales_didacticos/EDAD_3eso_esta dos_de_la_materia/impresos/quincena3.pdf. Recopilado el 15/05/2017.

[8] Sitio web:

http://www.profesorenlinea.cl/fisica/Materiayenergia.htm. Recopilado 16/04/2017.

[9] Sitio web:

http://www.fullquimica.com/2011/09/tipos-de-nomenclatura-quimica.html. Recopilado el 14/04/2017.

[10] Sitio web:

http://portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/u2/oxigeno_elementos/reglas_n omenclatura. Recopilado 14/04/2017.

[11] Sitio web:

http://www.alonsoformula.com. Recopilado: 20/04/17.

[12] Sitio web:

http://www.fullquimica.com. Recopilado el 14/04/2017.

[13] Sitio web:

http://portalacademico.cch.unam.mx/alumno/quimica1/u2/oxigeno_elementos/reglas_n omenclatura. Recopilado 14/04/2017.