Code	CBQ207L	Prerequisites	CBM102
Name	Laboratorio de Química I	Co-requisites	CBQ207

Credits	Contact Hours
01	10
Categorization of credits	
Math and basic science	X
Engineering topic	
Other	

Coordinator's name	Carmen Sánchez

Text book
Other supplemental materials
Chang R. (2010) Química. (10ª Edición). México: Editorial McGraw Hill. Mendoza, L. (2013) Manual de Laboratorio de Química. República Dominicana INTEC. Quezada, R. (2014). Química General. Guía de ejercicios y problemas. Volumen I. República Dominicana INTEC. Video de seguridad en el laboratorio. (2017). Recuperado de https://www.youtube.com/watch?v=X09tFwCCssY Whitten, K., Davis,R., Peck,M., Stanley,G. (2014) Química. (10a Editorial). México: Cengage Learning.

Description	
El laboratorio de Química I proporciona a sus estudiantes un conjunto de conocimientos para comprobar de forma experimental los contenidos de la asignatura. Las prácticas están diseñadas para que puedan familiarizarse con los equipos, reactivos y materiales de uso común en un laboratorio de Química y desarrollen habilidades y destrezas en el manejo de los mismos, asumiendo un trabajo colaborativo con un criterio analítico. Respeta las reglas de seguridad para su protección y el medio ambiente.	
Type of course	☒ Required ☐ Elective

Specific goals for the course	
Outcomes of instruction	EG1. Aplica el lenguaje y los métodos de la disciplina en la solución de problema según modelos desarrollados en clase. EG2. Interpreta y evalúa datos e informaciones de medidas y experimentos expuestos. EG3.Utiliza los equipos de laboratorio para adquirir habilidad en el uso de técnicas experimentales.
Student outcomes	GC1. Identifica, formula y resuelve problemas complejos de la Ingeniería mediante la aplicación los principios de la Ingeniería, las Ciencias y las Matemáticas. GC2. Desarrolla y conduce experimentación apropiada, analiza e interpreta datos, así como utiliza criterios de la ingeniería para elaborar conclusiones.

Topics
Unidad I: Medidas de peso y volumen Unidad II: Densidad de sólidos y líquidos Unidad III: Calor específico Unidad IV: Reacciones de ácidos y metales Unidad V: Composición porcentual de un hidrato Unidad VII: Ley de Proust Unidad VIII: Cálculo de la fórmula empírica de un compuesto Unidad IX: Ley de Lavoiser