



Cronograma de Evaluación

Área de Formación: QUÍMICA
Docente: Magaly Salazar
Curso: 3^{er} Año Sección: A-B-C-D
Año Escolar: 2018-2019 Lapso: Ier

| Semana Fecha | U.A. | Tema Generador Tejido Temático | Referentes Teórico Prácticos | Actividad Evaluativa | % Puntaje | Ptos. acum. |
|-----------------------|------|--|--|-------------------------|-----------|-------------|
| 02 al 05 oct 2018 | 1 | Leyes, principios y teorías que rigen al universo Introducción a la química Teoría del Big- Bang | Presentación y normas Introducción a la química y sus aplicaciones. Método científico. | | | |
| 08 al 19 oct 2018 | 1-2 | ¿Cómo se manifiesta la energía química? Materia y energía | Materia, átomo y molécula. Materia y sus propiedades, clasificación y estados. Características de masa, volumen, densidad, temperatura, conversión de unidades. | Prueba Corta | 15 | 3 |
| 22 Oct al 02 nov 2018 | 1 | Postulados atómicos para explicar la materia sub-microscópica | Modelo atómico: Dalton, Thomson, Rutherford, Borh, Sommerfeld, Broglie, Schrodinger, Heisenberg | Taller I | 20 | 4 |
| 05 al 23 nov 2018 | 1-2 | Materia y energía | Introducción al Laboratorio Método científico. Materia y sus propiedades: masa, volumen densidad y temperatura | Práctica de Laboratorio | 15 | 3 |
| 05 al 23 nov 2018 | 1-2 | Materia y energía, su relación con la temperatura y el calor Leyes de masa y ley de gases | Clasificación y estado de la materia Características de la materia: temperatura, solubilidad y densidad Ley de la conservación de la masa y ley de gases Mezclas homogéneas y heterogéneas Técnica y procedimientos para separar mezclas | Prueba Larga | 25 | 5 |
| 26 nov al 07 dic 2018 | 1 | Ley Periódica de los elementos químicos | Tabla Periódica- familia de elementos | Taller II | 15 | 3 |
| | | Todo el lapso | Comportamiento cónsono con los principios agustinianos, plasmados en el Proyecto Educativo | PEIC | 10 | 2 |

Pensamiento: “ El único hombre que no se equivoca es el que nunca hace nada ”

Johann Wolfgang Goethe