

ESTABLECIMIENTO: Colegio Secundario N°5051 Ntra. Sra. de La Merced

TURNO: Mañana

MODALIDAD: BACHILLER EN CIENCIAS SOCIALES Y HUMANIDADES

CURSO: 2

DIVISION: 1°,2°,3°,4°,5°

ESPACIO CURRICULAR: Química

PROFESORES: Calabrese Adriana, Castilla Luisa, Quispe Claudia, Quispe Paola.

AÑO: 2018

FUNDAMENTACION: La química comparte la responsabilidad de favorecer la adquisición y ciertas capacidades básicas vinculadas con una formación integral humanísticas científica y tecnológica. El abordaje de los contenidos, es una herramienta que permite la interpretación tanto de los procesos naturales como los sistemas químicos producidos por el hombre, contribuyendo a superar la disociación que suele darse entre la química escolar y su contexto.

PROGRAMA DE QUIMICA

UNIDAD I: *Materia*

Materia, sustancia y cuerpo. Fenómenos físicos y químicos. Propiedades generales de la materia. Propiedades de las sustancias: intensivas y extensivas. Estados de agregación de la materia: características. Modelo de partículas: teoría cinético-molecular. Cambios de estado. Acción de la temperatura en los cambios de estado. Sistemas materiales: homogéneo y heterogéneo. Soluciones. Sustancias simples y compuestas. Clasificación de soluciones según concentración de soluto: no saturada, saturada y sobresaturada. Clasificación de soluciones según valor de pH: ácidas, básicas y neutras. Indicadores químicos naturales.

UNIDAD II: *Estructura de la materia*

Molécula, átomo e ion. Breve reseña de la evolución de los modelos atómicos. Modelo actual. Partículas subatómicas. Elemento químico y símbolos. Tabla periódica. Número atómico. Número másico. Grupo. Periodo. Clasificación de los elementos químicos y sus propiedades: metales, no metales y gases nobles. Configuración electrónica. Casillas cuánticas. Regla del octeto. Uniones químicas para compuestos binarios: covalentes y iónicas. Predicción de la unión química por electronegatividad. Representación a través de la estructura de Lewis.

UNIDAD III: *Reacciones Químicas.*

Reacciones química. Representación a través de las ecuaciones químicas. Reactivo y producto. Ley de conservación de la masa. Reacciones químicas en la vida cotidiana. Reacciones de composición. Formación de compuestos binarios y ternarios: óxidos, hidruros, ácidos y bases. Nomenclatura: IUPAC y tradicional.

BIBLIOGRAFIA:

- Ciencia Naturales 8 Activa...Editorial: Puertos de Palos.

- Ciencia Naturales 8 de Alejandro Ferrari, María Iglesias...Nuevamente Santillana.
- Química para descubrir un mundo diferente EGB 3° ciclo de Laura Vidarte, Editorial Plus Ultra
- Química general y orgánica-aula taller-José Mautino, Editorial Stella

Calabrese Adriana: _____

Castilla Luisa: _____

Quispe Paola: _____

Quispe Claudia: _____