



INSTITUTO "SAN PEDRO NOLASCO"

PROGRAMA – 2019

- ESPACIO CURRICULAR: Química
- CURSO: 3° A
- PROFESOR: Gustavo Amaya
- OBJETIVO INSTITUCIONAL:

Que todos los miembros de la Comunidad Educativa trabajen con el desafío del nuevo lema mundial de la Paz propuesto por el Papa Francisco **“La buena política está al servicio de la paz”** a través de gestos concretos en donde las notas distintivas sean el diálogo, la solidaridad, el trabajo en equipo y la vida en comunidad.

“SIEMBRA TU SONRISA”

Primer Cuatrimestre:

Estructura atómica. Modelo atómico cuántico. Orbitales. Niveles y subniveles de energía. Diagramas de energía. Configuración electrónica. Números del átomo (A, Z, N). Isótopos. Masa atómica promedio.

Tabla periódica. Propiedades periódicas. Formación de aniones y cationes.

Uniones químicas: metálica, iónica, covalente, covalente dativa. Uniones intermoleculares.

Nomenclatura, fórmulas moleculares y ecuaciones de síntesis de: a) Compuestos binarios: óxidos básicos y anhídridos. Hidruros. b) Compuestos ternarios: hidróxidos y oxácidos.

Segundo Cuatrimestre:

Nomenclatura, fórmulas moleculares y ecuaciones de síntesis de: a) Sales neutras de hidrácidos. b) Sales neutras de oxoácidos.

Masas atómicas y moleculares. Concepto de mol. Número de Avogadro. Resolución de ejercicios.

Gases: leyes de Boyle Mariotte y Charles-Gay Lussac. Ecuación general de los gases.

Estequiometría: problemas masa-masa, masa-n° de moles, masa-volumen y masa-n° de moléculas.

Aplicación de los enunciados en la resolución de ejercicios y problemas estequiométricos.

Reacciones de combinación, de descomposición, de desplazamiento y de oxidorreducción.