



GOBIERNO DE LA CIUDAD DE BUENOS AIRES

"2018. Año del Centenario la Reforma Universitaria"



MINISTERIO DE EDUCACIÓN
ESCUELAS TÉCNICAS "RAGGIO"
EMET N° 2 – D.E. 10°

Email: rectoría@escuelaraggio.edu.ar

ESPECIALIDAD: ORFEBRERIA

AÑO: CUARTO

ASIGNATURA: FISICOQUIMICA APLICADA

PROGRAMA ANALÍTICO DE ESTUDIOS

Vectores

Definición de vectores. Magnitudes vectoriales. Características de los vectores. Módulo. Dirección. Sentido. Vectores fijos. Ejercitación.

Estructuras atómicas y moleculares

Los diferentes modelos atómicos. Composición del núcleo. Elemento químico. Número atómico. Número másico. Número de electrones. Número de neutrones. Propiedades de la tabla periódica. Ejercitación.

Enlaces químicos

Molécula. Enlace químico. La electronegatividad. Enlace iónico o electrovalente. Características del enlace iónico. Enlace covalente coordinado o dativo. Características de los enlaces covalentes. Enlace metálico. Características principales de los metales.

Estructuras cristalinas

Estructura atómica y molecular de los cristales. Formación de los cristales. Nucleación. Celda unitaria. Isotropía y anisotropía. Índices de Miller. Nomenclatura índice Miller. Dirección de un cristal. Ejercicios.

Reacciones química

Compuestos binarios, óxidos básicos y óxidos ácidos. Compuestos ternarios hidróxidos, ácidos e hidrácidos. Sales.

Propiedades tecnológicas

Ductilidad. Maleabilidad. Resiliencia. Resistencia Mecánica. Soldabilidad. Colabilidad. Mecanibilidad. Acritud. Realizar ensayos en diferente materiales.