

# INST. "DR. MANUEL LUCERO

## Programa de examen

Asignatura: QUÍMICA

Profesores: Herrera, Mercedes  
Mariani, Ivana  
Mira, Angelina  
Montibello, Eugenia

Curso: 2º Año

División: A, B, C, D, E, F

Año lectivo: 2011

EJE: "LOS MATERIALES: SU ESTRUCTURA, PROPIEDADES E INTERACCIONES"

### Unidad N° 1: "LA MATERIA"

Materia. Cuerpo. Sustancia.

Grados de discontinuidad de la materia: partícula, molécula, átomo. El modelo cinético- molecular.

Estados de agregación de la materia: propiedades. Cambios de estado

Sistemas materiales: homogéneos y heterogéneos. Soluciones: diluidas, concentradas, saturadas y sobresaturadas.

### Unidad N° 2: "ESTRUCTURA DE LA MATERIA"

Diferentes modelos atómicos. Átomo de Rutherford. Átomo de Bohr: partículas subatómicas.

Elemento químico: concepto. Metales y no metales: propiedades

Moléculas: concepto. Clasificación: simples (mono, bi y poli atómicas) y compuestas. Representación de átomos y moléculas: diagramas y fórmulas moleculares.

### Unidad N° 3: "TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS"

Tabla periódica moderna: períodos y grupos. Número atómico y número másico.

Familias de elementos: metales alcalinos, alcalinos térreos y de transición, halógenos y gases nobles. Propiedades, fuentes y usos.


### Unidad N° 4: "MODELO ATÓMICO ACTUAL"


Modelo atómico actual. La electroneutralidad. Ubicación de los electrones: niveles y subniveles de energía, orbitales atómicos. La configuración electrónica.

Relación entre la estructura atómica y la ubicación de los elementos en la Tabla Periódica.

Características del examen: oral

  
Prof. Herrera, Mercedes

  
Prof. Mira, Angelina.

  
Prof. Mariani, Ivana.

  
Prof. Montibello, María E