

**INSTITUTO "Dr. Manuel Lucero"**

**Programa de examen**

**Asignatura:** QUÍMICA

**Profesores:** Eugenia Montibello  
Ivana Mariani  
Angelina Mira

**Curso:** 2º año A-B-C-D-E-F

**Año lectivo:** 2008

**UNIDAD Nº 1 : "ESTRUCTURA DE LA MATERIA"**

Materia. Cuerpo. Sustancia. Propiedades de las sustancias.

Átomo: concepto. Diferentes modelos atómicos. Átomo de Rutherford. Átomo de Bohr: partículas subatómicas y niveles de energía.

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

**UNIDAD Nº 2 : "MODELO ATÓMICO ACTUAL. TABLA PERIÓDICA"**

Tabla periódica moderna: períodos y grupos. Número atómico y número másico. Modelo atómico cuántico: subniveles energéticos y orbitales atómicos. Clasificación de los elementos según su configuración electrónica: gases inertes, elementos representativos, de transición y transición interna.

**UNIDAD Nº 3 : "UNIONES QUÍMICAS"**

Metales y no metales: propiedades físicas y comportamiento químico. Variación de las mismas en la tabla.

Teoría del octeto de Lewis. Notación de Lewis.

Formación de iones. Unión iónica o electrovalente. Propiedades de los compuestos iónicos.

Unión covalente. Propiedades de los compuestos covalentes.

**UNIDAD Nº 4 : "LAS REACCIONES QUÍMICAS"**

Las reacciones químicas. Reactivos y productos. Representación de las reacciones: ecuación química. Tipos de reacciones: combinación o síntesis, descomposición, neutralización, simple desplazamiento y doble desplazamiento.

Las reacciones químicas y la energía. Reacciones exo y endotérmicas.

**Modalidad de examen:** oral



.....  
Eugenia Montibello



.....  
Ivana Mariani



.....  
Angelina Mira