

**INSTITUTO "Dr. MANUEL LUCERO"**

**Programa de examen**

**Asignatura:** Química

**Profesores:** Guillermo Solimano  
Angelina Mira  
Silvia Lopez  
Sonia Gallardo  
Eugenia Montibello

**Curso:** 2<sup>do</sup> año

**Año lectivo:** 2005

**UNIDAD N° 1:** "ESTRUCTURA DE LA MATERIA"

Átomo: concepto. Diferentes modelos atómicos. Átomo de Rutherford. Átomo de Bohr: partículas subatómicas y niveles de energía. Número atómico y número másico. Modelo atómico cuántico: subniveles energéticos y orbitales atómicos.

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

**UNIDAD N° 2:** "CLASIFICACIÓN PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS"

Tabla periódica moderna: períodos y grupos. Clasificación de los elementos según su configuración electrónica: gases inertes, elementos representativos, de transición y transición interna. Metales y no metales: propiedades físicas y comportamiento químico. Variación de las mismas en la tabla.

**UNIDAD N° 3:** "UNIONES QUÍMICAS"

Teoría del octeto de Lewis. Notación de Lewis.

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

Unión covalente.

**UNIDAD N° 4:** "MAGNITUDES ATÓMICO MOLECULARES"

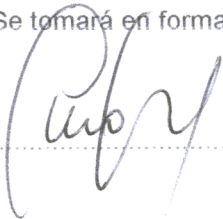
Masa atómica y molecular: conceptos. Masa de un mol de átomo y de un mol de molécula: concepto.

Volumen molar: concepto. Estequiometría: ejercicios de aplicación de magnitudes atómico- moleculares.

**Características del examen:** Se tomará en forma oral.

**FIRMAS:**

Guillermo Solimano



Angelina Mira

Lopez Silvia



Sonia Gallardo

Eugenia Montibello



Ivana Narani

