PROGRAMA DE EXAMEN

Asignatura: Química

Profesoras: Angelina Mira

Curso: 2 do División: A-B-C-D-E-F

Eugenia Montibello

Año lectivo: 2006

Ivana Mariani

UNIDAD Nº 1: ESTRUCTURA DE LA MATERIA"

Átomo: concepto. Diferentes modelos atómicos. Átomo de Rutherford. Átomo de Bohr: partículas subatómicas y niveles de energía. Numero atómico y Numero másico. Modelo atómico cuántico: subniveles energéticos y orbitales atómicos. Moléculas: concepto. Clasificación: a) simples (mono, bi y poli atómicas) y b) compuestas. Representación de átomos y moléculas: diagramas y fórmulas moleculares

UNIDAD Nº 2: CLASIFICACIÓN PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

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

UNIDAD Nº 3: : UNIONES QUIMICAS

Teoría del octeto electrónico de Lewis. Notación de Lewis. Formación de iones. Unión iónica o electrovalente. Propiedades de los compuestos iónicos. Unión covalente

UNIDAD Nº 4: *ESTEQUEOMETRIA*

Len de conservación de la masa en las reacciones químicas. Estequeometría: calculo en las reacciones químicas.
La proporción estequeométrica y el reactivo limitante
Calculo del rendimiento de un proceso químico. Problemas estequeométricos con sustancias impuras

MODALIDAD DE EXÁMEN:

5) Regular y Previo regular: ORAL

6) Previo Libre: ESCRITO y ORAL

.....

Prof. Angelina Mira

.....

Prof. Eugenia Montibello

.....

Prof. Ivana Mariani