



GOBIERNO DE LA CIUDAD DE BUENOS AIRES  
MINISTERIO DE EDUCACIÓN  
ESCUELAS TÉCNICAS "RAGGIO"  
**PROGRAMA ANALÍTICO DE ESTUDIOS**

Especialidad: **Mecánica**

Año: **Tercero**

Asignatura: **Química Inorgánica**

Total de horas cátedra semanales: **3 (tres)**

**(PROGRAMA VIGENTE A PARTIR DE 1998)**

1:MATERIA: Propiedades. Propiedades extensivas e intensivas. Sustancias. Sistema homogéneo y heterogéneo. Soluciones. Sustancias puras. Fase. Separación de fases. Estado de agregación de la materia. Cambio de estado. Noción de átomo y molécula. Sustancias simples y compuestas.

2:LEYES: gravimétricas. Lavoisier. Proust. Dalton. Richter. Problemas. Equivalente gramo de un elemento. Leyes de Gay de Lussac de las combinaciones en volumen.

3:TEORIA ATOMICA MOLECULAR: Explicación de las leyes gravimétricas. Ley de Lavoisier. Ley de Dalton. Experiencias de Gay Lussac. Dificultades de la teoría de Dalton. Diferencias entre átomos y moléculas. Ley de Avogadro. Número de Avogadro. Aplicaciones.

4:ESTRUCTURA DEL ATOMO: Estructuras estables. Uniones intermoleculares. Uniones electrovalentes. Uniones covalentes: simples, dobles, dativas. Metales y no metales.

5:SOLUCIONES: alcalinas. Indicadores. Estructura de los hidróxidos. Soluciones ácidas. Indicadores. Estructura de los oxácidos. Hidrácidos. Neutralización. Fórmulas de sales. Estequiometría. Problemas.

6:SOLUCIONES: Saturadas, sobresaturadas, diluidas y concentradas. Solubilidad. Curvas de solubilidad. Distintas formas de expresar las concentraciones de una solución. Problemas. Equivalente de un ácido, base y sal. Ley de Henry.