

Programa de QUÍMICA					Resolución N° 2263/79	
		Año 3°	Ciclo Básico	Horas Semanales 3	Especialidad	Hoja ½
Tema	DESARROLLO					Semanas
1	Divisiones de la química. Materia. Cuerpo y sustancia. Propiedades de la materia y sustancia. Grados de división de la materia. Estados físicos de la materia. Cambios de estado.					1
2	Sustancias simples y compuestas. Sustancias orgánicas e inorgánicas. Generalidades sobre el átomo y su estructura.					2
3	Sistemas: sistemas homogéneos y heterogéneos. Sustancias puras: caracteres. Mezclas. Diferencias entre sustancias puras y mezclas. Separación de los componentes de una mezcla.					1
4	Sistemas dispersos. Soluciones. Limite de solubilidad. Soluciones diluidas, concentradas, saturadas y sobresaturadas: generalidades. Cristalización.					2
5	Fenómeno natural. Fenómenos físicos y químicos. Combinación. Diferencias entre mezclas y combinación. Afinidad.					1
6	Elemento químico. Nomenclatura de los elementos más comunes. Símbolos. Clasificación de los elementos: metales y no metales. Clasificación periódica de los elementos. Electronegatividad. Su relación con la clasificación periódica.					2
7	Principios fundamentales de la Química. Principios de la conservación de la materia (Lavoisier). Ley de la composición constante (Proust). Ley de las proporciones múltiples (Dalton). Ley de las proporciones recíprocas (Ritchter).					2
8	Peso atómico. Átomo gramo. Peso molecular. Molécula gramo o mol. Hipótesis de Abogador y Ampere. Numero de Abogador.					2
9	Óxidos básicos: fórmulas globales y desarrolladas; nomenclatura clásica y moderna. Óxidos ácidos: fórmulas globales y desarrolladas; nomenclatura clásica y moderna.					3

Programa de QUÍMICA					Resolución N° 2263/79	
		Año 3°	Ciclo Básico	Horas Semanales 3	Especialidad	Hoja 2/2
Tema	DESARROLLO					Semanas
10	Hidróxidos: fórmulas globales y desarrolladas. Nomenclatura. Equilibrio de ecuaciones. Ácidos: clasificación; fórmulas globales y desarrolladas; Nomenclatura.					3
11	Ionización. Ejemplos con hidróxidos, hidrácidos y oxiácidos. Nomenclatura. Concepto de anión y catión.					1
12	Sales. Clasificación. Ejemplos de sales neutras, ácidas, básicas y dobles. Fórmulas. Equilibrio de ecuaciones químicas. Neutralización.					4
13	Estequiometría. Problemas sencillos de cálculo en gramos y moles. Problemas de soluciones porcentuales.					2
14	Compuestos orgánicos. Generalidades. El carbono en las moléculas orgánicas. Hidrocarburos saturados y no saturados. Reglas elementales de nomenclatura.					2
15	Funciones oxigenadas. Nociones generales					1
16	Conceptos elementales sobre glúcidos, lípidos y prótidos.					1