



Programa de Examen

Ciclo Orientado Economía y Administración

Espacio Curricular: Química

Profesores: De Raedemaeker, Andrés
Sbolci, Claudia

Cursos: 6^{to} año A y C

Año lectivo: 2018

Unidad N° 1: Estructura Interna de la Materia

Modelo atómico actual. Tabla periódica: estructura y manejo. Configuración electrónica: su relación con la tabla periódica. Uniones químicas. Propiedades de los compuestos iónicos, covalentes y metálicos.

Unidad N° 2: Compuestos Químicos Inorgánicos

Características de metales y no metales. Formación de compuestos inorgánicos. Óxidos, Hidruros. Hidróxidos. Ácidos. Sales. Nomenclatura.

Unidad N° 3: Las reacciones químicas

Tipos de reacciones químicas: combustión. Ácido base. Síntesis. Descomposición. Transferencia.

Unidades de la química: Mol, Número de Avogadro. UMA. Masa atómica relativa y absoluta. Masa molar. Estequiometría.

Unidad N° 4: Compuestos químicos orgánicos y biológicos.

Estructura de los compuestos orgánicos. Hidrocarburos, reconocimiento de grupos funcionales: alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos. Clasificación y nomenclatura.

Nutrición. Importancia de llevar una dieta equilibrada.

Hidratos de Carbono- Lípidos- Proteínas- Enzimas: Estructura, función e importancia.

<u>Características del examen:</u>	Alumno Regular:	oral
	Alumno Previo regular:	oral
	Alumno Previo libre y equivalente:	escrito y oral

Bibliografía: Cuadernillo, fotocopias y apuntes de la materia.

Firmas:

.....
Prof. Andrés De Raedemaeker

.....
Prof. Claudia Sbolci