

Cronograma de extensiones áulicas:

FECHA	TEMA
Semana 12/03	Método científico
	Mediciones directas. Práctico
Semana 19/03	Materia. Cuerpo. Sustancia. Energía. Propiedades de la materia. Estados de la materia. Fenómenos naturales: físicos y químicos. Sistemas materiales: Homogéneos y Heterogéneos. Mezclas. Homogéneas y Heterogéneas.
	Cinemática (MRU): Noción de movimiento, sistema de referencia, vectores posición, desplazamiento y velocidad. Conceptos de Instante e intervalo de tiempo.
Semana del 26/03	Técnicas de separación. Sustancias Puras: Simples y Compuestas. Sistemas materiales: Abiertos, Cerrados y Aislados Métodos de separación de sistemas. Leyes de la Química. Estructura Atómica de la materia: Teoría atómica de Dalton. Hipótesis de Avogadro. Átomos y Moléculas. Masa atómica y molecular. Concepto de mol. Volumen molar.
Semana 02/04	Material de Laboratorio. Reglas básicas para trabajo seguro en el laboratorio. Laboratorio N°1
	Cinemática (MRU): Gráficos de posición en función del tiempo y velocidad en función del tiempo. Pasaje de la descripción verbal a la y descripción matemática y a la descripción gráfica de un movimiento rectilíneo uniforme.
Semana 09/04	Evolución del modelo atómico: Thomson, Rutherford, Bohr. Partículas fundamentales. Electrón, Protón, Neutrón. Número atómico. Número másico. Isótopos. Masa atómica promedio. Iones.
	Pasaje de la descripción verbal a la descripción matemática y a la descripción gráfica de un movimiento rectilíneo uniforme.
Semana 16/04	Niveles de organización, Célula. (2 horas) Composición centesimal. Formula mínima y molecular. Configuración electrónica.
	Tabla periódica. Grupos y períodos. Clasificación de los elementos según sus propiedades físicas y químicas: Metales. No metales y Gases inertes. Clasificación de los elementos según su configuración electrónica: Elementos representativos, de transición, de transición interna. Propiedades periódicas
Semana 23/04	Repaso Física y química
	Laboratorio N°2
Semana 30/04	Primer Parcial
	Compuestos inorgánicos Número de oxidación. Enlaces químicos
Semana 07/05	Cinemática (MRUV): Noción de velocidad instantánea. Definición de aceleración media. Vectores velocidad y aceleración.
	Formación de compuestos químicos inorgánicos: compuestos binarios.
Semana 14/05	Cinemática (MRUV): Gráficos de posición en función del tiempo, velocidad en función del tiempo y aceleración en función del tiempo. Pasaje de la descripción verbal a la descripción matemática y a la descripción Gráfica de un movimiento rectilíneo uniformemente variado.

	Cinemática (MRUV-MV): El caso particular del movimiento vertical. Definición de la aceleración de la gravedad. Diagramas de movimiento.
19/05	Sábado: Recuperatorio primer parcial
Semana 21/05	Cinemática (MRUV-MV): Gráficos de posición en función del tiempo, velocidad en función del tiempo y aceleración en función del tiempo. Pasaje de la y verbal a la descripción matemática y a la descripción gráfica de un movimiento vertical en un campo gravitatorio.
25/05	Feriado
28/05	Ácidos. Hidróxidos. Sales.
	Cinemática (MRUV-MV): Gráficos de posición en función del tiempo, velocidad en función del tiempo y aceleración en función del tiempo. Pasaje de la y verbal a la descripción matemática y a la descripción gráfica de un movimiento vertical en un campo gravitatorio
Semana 04/06	Estequiometria. Relaciones entre reactivos y productos: moles, masas y volúmenes.
	Tipos de reacciones químicas: de síntesis, de descomposición, de desplazamiento, con formación de gases, sin intercambio de electrones
Semana 11/06	Prácticas de laboratorio 3 y 4. Cuando se finalice el práctico se continúa con Biología, Niveles de Organización.
	Repaso
16/06	Sábado: Segundo Parcial
Semana 18/06	Recuperatorio segundo parcial
	Repaso
23/06	Global