

## Nivelación Química 2da edición – Cronograma de clases y evaluaciones

### UNIDAD 1

Lectura previa: **SISTEMAS MATERIALES** - Estados físicos de la materia. Cambios de estado. Presión de vapor. Clasificación de los sistemas materiales. Sustancias puras simples y compuestas. Atomicidad. Formas alotrópicas. Mezclas. Propiedades intensivas y extensivas de la materia. Sistemas homogéneos y heterogéneos. Propiedades físicas y químicas de los sistemas materiales.

**Ma 8/4:** Resolución de ejercicios

### UNIDAD 2

Lectura previa: **ESTRUCTURA DE LA MATERIA - CANTIDADES QUÍMICAS** - Teoría atómica-molecular. Átomos y moléculas. Unidad de masa atómica. Peso atómico relativo y absoluto. Peso molecular relativo y absoluto. Número de Avogadro. Mol. Fórmulas de los compuestos.

**Ma 15/4:** Resolución de ejercicios

Lectura previa: **COMPOSICIÓN Y FÓRMULA QUÍMICA**. Composición centesimal.

**Ma 22/4:** Resolución de ejercicios

### UNIDAD 3

Lectura previa: **ESTRUCTURA ATÓMICA** - Constitución del átomo. Masa y carga de las partículas subatómicas. Número atómico y número másico. Símbolo nuclear. Isótopos. Ionización de los átomos. Modelos atómicos. Configuración electrónica de los elementos. Configuración electrónica y carga eléctrica de los iones. Regla del octeto.

**Ju 24/4:** Resolución de ejercicios

### UNIDAD 4

Lectura previa: **TABLA PERIÓDICA** - La ley periódica. Grupos y períodos. Clasificación de los elementos (metales y no metales). Metales. No metales. Propiedades periódicas. Radio atómico. Radio iónico. Energía de ionización. Electronegatividad. Carácter metálico.

**Ma 29/4:** Resolución de ejercicios

### UNIDAD 5

Lectura previa: **UNIONES QUÍMICAS** - Símbolos de Lewis. Tipos de enlaces. Enlace iónico o electrovalente. Enlace covalente. Enlace metálico. Estructuras de Lewis. Híbridos de resonancia. Transición entre enlace covalente e iónico. Polaridad de enlace. Tipos de enlaces y propiedades de las sustancias. Cristales iónicos. Cristales metálicos. Cristales macromoleculares.

**Ma 6/5:** Resolución de ejercicios

Lectura previa: Teoría de repulsión de pares electrónicos de la capa de valencia (**TREPEV**). Polaridad de moléculas.

**Ju 8/5:** Resolución de ejercicios

## **UNIDAD 6**

Lectura previa: **COMPUESTOS QUÍMICOS** - Estado o número de oxidación. Reglas de asignación de estados de oxidación. CLASIFICACION DE COMPUESTOS INORGÁNICOS. Óxidos. Peróxidos. Compuestos binarios con hidrógeno. Hidruros metálicos. Hidruros covalentes. Hidróxidos. Ácidos ternarios. Sales.

**Ma 13/5:** Resolución de ejercicios

Lectura previa: **NOMENCLATURA DE COMPUESTOS INORGÁNICOS**. Nomenclatura Sistemática de Stock o de Numeración Romana. Sistema de Prefijos Griegos. Sistema funcional antiguo. DISOCIACIÓN.

**Ju 15/5:** Resolución de ejercicios

**Ma 20/5:** Resolución de ejercicios

**Ju 22/5:** Clase de Repaso y consultas

**Ma 27/5:** Examen

	Calendario Nivelación	
Ma 8/4	SISTEMAS MATERIALES	
Ma 15/4	ESTRUCTURA DE LA MATERIA - CANTIDADES QUÍMICAS	
Ma 22/4	COMPOSICIÓN Y FÓRMULA QUÍMICA	Evaluación SM y CQ
Ju 24/4	ESTRUCTURA ATÓMICA	
Ma 29/4:	TABLA PERIÓDICA	Evaluación Ea y TP
Ma 6/5	UNIONES QUÍMICAS	
Ju 8/5	(TREPEV)	Evaluación EQ
Ma 13/5	COMPUESTOS QUÍMICOS	
Ju 15/5	NOMENCLATURA	
Ma 20/5	NOMENCLATURA	Evaluación FyN
Ju 22/5:	Clase de Repaso y consultas	
Ma 27/5	Examen	