

PROGRAMA DE EXAMEN DE LA ASIGNATURA

FÍSICO-QUÍMICA

CURSO: 3^{RO}

MODALIDAD:

CICLO ORIENTADO EN CIENCIAS SOCIALES Y
HUMANIDADES

AÑO: 2.025

PROFESOR: Elsa Sumbaino.

I. OBJETIVOS PARA LA APROBACIÓN DE LA ASIGNATURA:

-) Plantear, analizar, interpretar y resolver situaciones problemáticas.
-) Manejar Terminología, Fórmulas y lenguaje científico.
-) Reconocer y diferenciar los fenómenos en que se centra los estudios de la física y la química.
-) Uso de la tabla periódica
-) Reconocer e identificar los elementos de la tabla periódica y su configuración electrónica.
-) Diferenciar las diferentes formas de representación de un átomo.
-) Reconocer un sistema material, clasificarlo e identificar los métodos necesarios para separar sus fases y componentes.
-) Diferenciar las uniones químicas y su representación.

II. UNIDADES DE CONTENIDOS PARA ALUMNOS REGULARES (por Etapas).

1º TRIMESTRE

-) Fenómenos: clasificación: fenómenos químicos y físicos.
-) Ciencia. Objeto de estudio
-) Materia: definición, estados de agregación, propiedades.
-) Sustancias: concepto y clasificación.
-) Átomo. Moléculas. Fórmula molecular
-) Sistemas materiales: concepto, propiedades: intensivas y extensivas clasificación: sistemas homogéneos y heterogéneos

2º TRIMESTRE

-) Sistemas materiales. Métodos de separación de fases y métodos de fraccionamiento de componentes.
-) Estructura atómica. Modelos atómicos: Rutherford, Thompson y modelo actual de Bohr.

3º TRIMESTRE

-) Números cuánticos. Configuración electrónica.
-) Tabla periódica. Clasificaciones periódicas iniciales. Tabla periódica actual. Organización de la tabla periódica. Elementos representativos, de transición y de transición interna. Propiedades periódicas: Electronegatividad
-) Concepto de uniones químicas. Estructura de Lewis. Regla del octeto. Unión iónica o electrovalente: catión y anión. Unión covalente polar y no polar, simple, doble y triple.

BIBLIOGRAFÍA:

- Temas de Química General M. Angelini - M Bulwik y otros. Editorial Universitaria de Buenos Aires
- Química General e Inorgánica. Biasoli-Weitz. Editorial Kapeluz.
- Química Polimodal – Editorial Tinta Fresca.
- Apuntes Elaborados por el Docente.

III. CONTENIDOS QUE LOS POR EQUIVALENCIAS DEBEN AGREGAR AL PROGRAMA ANTERIOR PARA LA APROBACIÓN DE LA ASIGNATURA.

Ninguno .

IV. MODALIDAD DE EVALUACIÓN. (ACLARAR CUALES SON LOS CRITERIOS PARA LA APROBACIÓN).

Para Etapas Compensatorias:

- ❖ Deberá rendir temas por Trimestre.
- ❖ Deberá obtener en cada Trimestre como calificación el 60% o más para **APROBAR.**
- ❖ Se insistirá en objetivos que el alumno no haya alcanzado.

Modalidad Escrita de Evaluación:

- ❖ Deberá obtener el 60% o más para **APROBAR.**
- ❖ Si obtiene entre el 40% y el 57% pasa a **INSTANCIA ORAL.**
- ❖ Si obtiene menos del 40% **DESAPROBADO.**

Mesa Examinadora

- Deberá obtener el 60% o más para **APROBAR.**
 - Si obtiene entre el 40% y el 57% pasa a **INSTANCIA ORAL.**
 - Si obtiene menos del 40% **DESAPROBADO.**
-

V. REQUISITOS QUE EL ALUMNO DEBERA CUMPLIR PARA PRESENTARSE ANTE LA COMISION EVALUADORA:

1. Documento Nacional de Identidad.
2. Permiso de Examen (retirarlo 10 minutos antes del inicio del examen en SECRETARIA)
3. Uniforme del Establecimiento.
4. Presentación del alumno con 10 minutos de anticipación

PROFESOR/ES DE LA ASIGNATURA:

NOMBRE Y APELLIDO: Elsa D. SUMBAINO.

FIRMA