



RED DE CONTENIDOS 2° MEDIO PRIMER SEMESTRE 2026

ASIGNATURA	CONTENIDOS
LENGUAJE	<p>Textos argumentativos.</p> <ul style="list-style-type: none">• Textos audiovisuales.• Textos periodísticos• Análisis multimodal.• Conectores argumentativos.• Recursos lingüísticos y no lingüísticos de persuasión.• Reportaje audiovisual.• Estrategias de comprensión lectora. <p>Texto dramático</p> <ul style="list-style-type: none">• Elementos de la puesta en escena.• Estructura.• Estrategias de comprensión lectora.
MATEMÁTICA	<p>Unidad 1: Números</p> <p>Números Reales:</p> <ul style="list-style-type: none">- Operatoria básica- Estimación de número irracionales- Problemas de Aplicación <p>Potencias:</p> <ul style="list-style-type: none">- Propiedades-Raíces:- Relaciones con las potencias- Propiedades <p>Logaritmos:</p> <ul style="list-style-type: none">- Relación entre potencias, raíz y logaritmo.- Propiedades <p>Unidad 2: Algebra</p> <p>Función Cuadrática</p> <ul style="list-style-type: none">- Representación algebraica y geométrica- Puntos de intersección- Vértice <p>Ecuación de 2° Grado</p> <ul style="list-style-type: none">- Relación con función cuadrática- Métodos de resolución- Interpretación de las soluciones- Pertinencia de las soluciones- Resolución de problemas- Inversa de una función:

	<ul style="list-style-type: none"> - Representación gráfica - Inversas de la función lineal y cuadrática. <p>Cambio Porcentual</p> <ul style="list-style-type: none"> - Interés Simple - Interés Compuesto
<p>CIENCIAS NATURALES</p>	<p>QUÍMICA</p> <p>Trabajo en laboratorio y uso de equipos y material:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Manejo correcto de material de vidrio • Concepto de precisión, exactitud y error. • Medición de masa en balanza analítica o granataria. • Medición de volumen usando material aforado y no aforado. • Calentamiento indirecto (baño María, plancha calefactora). • Montaje de soportes universales y sujeción de material con pinzas, nueces y trípodes. • Uso de embudos y papel filtro (plegado acordeón y cónico). • Trasvasije seguro de sustancias (uso de vidrio reloj, embudo, espátula). • Elaboración de informes de laboratorio (planteamiento, hipótesis, procedimiento, análisis y conclusiones). <p>Estequiometría de reacción:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Leyes Ponderales: Lavoisier, Proust, Dalton. • Balanceo de reacciones químicas por método de tanteo. • Cálculo de masa molar a partir de Tabla Periódica. • Cálculo de moles de sustancia. • Cálculo de gramos de sustancia. • Obtención de gramos de producto a partir de reactivo • Rendimiento de reacción. • Pureza de reactivo. <p>Soluciones químicas:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Concepto de solución (disolución), solvente (disolvente) y soluto. • Concepto de concentración (relación proporcional).

- Importancia del agua como solvente universal y definición de interacción “Puente de Hidrógeno”.
- Análisis cualitativo de las concentraciones: insaturado, saturado y sobresaturado.
- Concepto de solubilidad.
- Gráfico de solubilidad en función de Temperatura y Presión (soluciones acuosas y gaseosas).

Análisis cuantitativo de las soluciones:

- Unidades físicas: partes por millón, porcentaje masa-masa, porcentaje masa-volumen y porcentaje volumen-volumen.
- Concentraciones químicas: molaridad, molalidad y fracción molar.
- Diluciones químicas.

BIOLOGÍA:

Funciones del sistema nervioso: percepción, coordinación e integración.

- Neuronas: características y participación en distintas funciones.

Funcionamiento de un arco reflejo simple.

- El cerebro en las emociones, el pensamiento, los afectos, el aprendizaje, el lenguaje, la memoria y percepción del mundo.
- Drogas que afectan al sistema nervioso.

Mecanismo general de la acción hormonal y coordinación de los sistemas del organismo.

- Regulación hormonal de la glicemia en la sangre.

FÍSICA

Movimiento

- Características del movimiento.
- Movimientos rectilíneos: uniformes y acelerados.
- Movimiento relativo
- Caída libre

	<p>Fuerza</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Concepto de Fuerza ● Efectos de la Fuerza ● Tipos de Fuerzas: Normal, peso, tensión y roce. ● Ley de Hooke.
<p>HISTORIA</p>	<p>Unidad 1: Crisis, totalitarismo y Guerra.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Años 20 en EE.UU ● Crisis de 1929. ● Regímenes totalitarios: nazismo, fascismo y estalinismo. ● Segunda Guerra Mundial. ● Populismos <p>El mundo bipolar y quiebre de la democracia en Chile.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Involucramiento de las personas en los asuntos públicos. ● Carácter institucional y cívico de la democracia. ● Estado. ● Democracia. ● Bien común. ● Derechos y deberes.
<p>INGLÉS</p>	<p>UNIT 7: BREAKING AWAY</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Make/let and be allowed to ● be / get used to ● Phrasal verbs ● Phrases with all ● Personality vocabulary ● Making invitations <p>UNIT 8: CRIME AND PUNISHMENT</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Reported speech ● Vocabulary about crime ● Reported questions, requests and imperatives ● Reporting verbs ● Giving and reacting to news <p>UNIT 9: IT'S A MYSTERY</p> <ul style="list-style-type: none"> ● Modals of deduction present and past tense ● Vocabulary about mysteries ● Should(n't) have

	<ul style="list-style-type: none">• Making deductions• Expressions with go
--	---