

CALENDARIO DE EVALUACIONES MARZO / ABRIL 2025

CLASS		2º Medio Star
SUBJECT	DATE	CONTENTS
MATEMÁTICA	Lunes 31 de Marzo	I.- Números racionales. <ul style="list-style-type: none"> Operación de números racionales. Operación de potencias. Resolución de raíces. Operación con números reales. Resolución de problemas. Logaritmos.
INGLÉS	Miércoles 02 de Abril	I.-Unit : <ul style="list-style-type: none"> Vocabulary (Reference on page 16) Body idioms Similies Ways of Talking Grammar Past tenses in context (Past simple; Past Continuous; Past Perfect Simple; Past Perfect Continuous) Listening Comprehension Reading Comprehension Writing a short story (Past Events) Use of Linking words Similies Past Tenses
LENGUAJE	Viernes 04 de Abril	<ul style="list-style-type: none"> La Narración. Temas: exilio, migración e identidad. El boom lationamericano Contexto de producción. Vocabulario. Comprensión e interpretación de textos. Cortometrajes vistos en clases.
FÍSICA	Lunes 07 de Abril	<ul style="list-style-type: none"> Magnitudes físicas Unidades de medida Equivalencias entre unidades Transformación de unidades Notación científica Prefijos numéricos Magnitudes escalares y vectoriales
BIOLOGIA	Miércoles 09 de Abril	Unidad 1: Conceptos, Básicos de biología. <ul style="list-style-type: none"> Célula eucarionte animal y vegetal (tipos de organelos y su Función). Células especializadas (intestinales y pancreáticas). Tejido animal (epitelial, nervioso, conectivo y muscular). Tejido vegetal (dérmico, fundamental y vascular). Fotosíntesis Respiración celular
HISTORIA	Viernes 11 de Abril	Unidad 1: Chile y el mundo en la primera mitad del siglo XX <ul style="list-style-type: none"> Transformaciones culturales del periodo de entreguerras.

		<ul style="list-style-type: none"> • La cultura de masas. • Las vanguardia artísticas. • La crisis del estado liberal del siglo XX. • La gran depresión.
<p>QUIMICA</p>	<p>Miércoles 16 de Abril</p>	<ul style="list-style-type: none"> I. Conceptos Fundamentales <ul style="list-style-type: none"> • Estructura Atómica (Modelo de Böhr) y Tabla periódica • Electrones de valencia, orbitales y enlace químico • Cambios Físicos y Químicos • Fundamentos de reactividad química II. Conceptos Fundamentales sobre Disoluciones <ul style="list-style-type: none"> • Definición de disolución y comparación con cristalización y reacción química. • Componentes de una disolución: soluto y solvente. • Estados físicos de las disoluciones: sólido, líquido y gaseoso. • Clasificación de las disoluciones según la cantidad de soluto disuelto: III. Propiedades Electrolíticas y Naturaleza del Solute <ul style="list-style-type: none"> • Diferencia entre electrolitos y no electrolitos. • Disociación de ácidos, bases y sales en solución acuosa. • Conductividad eléctrica en disoluciones: electrolitos fuertes y débiles. IV. Solubilidad y Factores que la Afectan <ul style="list-style-type: none"> • Naturaleza del soluto y disolvente en compuestos polares y apolares. • Influencia de la temperatura en la solubilidad (curvas y tablas de solubilidad). • Efecto de la presión en la solubilidad de gases (Ley de Henry). • Impacto del estado de subdivisión del soluto en la velocidad de disolución.