



CALENDARIO DE EVALUACIONES 2026

CLASS

TERCER AÑO MEDIO ROYAL

	DATE	CONTENTS
LENGUAJE		<ul style="list-style-type: none"> Concepto “efecto estético” Elementos y técnicas literarias que influyen en el efecto estético. "La noche boca arriba" de Julio Cortázar Ciencia ficción y novelas distópicas. Comprensión lectora. Vocabulario.
		<ul style="list-style-type: none"> Plan lector: "Fahrenheit 451" (Ray Bradbury). Distopías. Habilidad PAES: Rastrear información explícita. Vocabulario contextual
		<ul style="list-style-type: none"> Plan lector: "La metamorfosis" - Franz Kafka y vocabulario contextual. Transtextualidad, intermedialidad y narrativa transmedia. Cómics y novelas gráficas. Tema e idea principal Habilidades de comprensión lectora PAES: síntesis local y global.
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;">Miércoles 10 de Junio</div>	Evaluación de Síntesis

SUBJECT	DATE	CONTENTS
<p style="text-align: center;">ELECTIVO CS SOCIALES</p>		<ul style="list-style-type: none"> • Orden europeo del siglo XIX, • Imperialismo • Colonialismo • Primera Guerra Mundial. <hr/> <ul style="list-style-type: none"> • Revolución rusa, Crisis de 1929 (consecuencias a nivel mundial y local), cambio del modelo económico en Chile de mono exportador a modelo ISI • Totalitarismos y sus características comunes. <hr/> <ul style="list-style-type: none"> • Antecedentes, desarrollo y consecuencias de la Segunda Guerra Mundial, la Re participación de Alemania, creación de la ONU, holocausto judío.
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: 0 auto;"> <p>Viernes 12 de Junio</p> </div>	<p>Evaluación de Síntesis</p>

SUBJECT	DATE	CONTENTS
<p style="text-align: center;">ELECTIVO QUIMICA</p>		<p>Unidad I: Nomenclatura inorgánica básica</p> <ul style="list-style-type: none"> • Contenidos previos: estructura atómica • Nomenclatura inorgánica básica • Simbología y nombre de los elementos químicos • Determinación del estado de oxidación de los elementos • Sistemas de nomenclatura Tradicional, Stock y Sistemática. • Nomenclatura de compuestos binarios • Nomenclatura de compuestos ternarios • Reacciones de neutralización y balance químico en la formación de sales binarias y ternarias • Actividades de laboratorio
		<p>Unidad II: Estructura atómica</p> <ul style="list-style-type: none"> • Teorías y modelos atómicos • Modelo mecánico cuántico • Números cuánticos • Reglas que rigen la configuración electrónica • Principio de exclusión de Pauli • Regla de máxima multiplicidad de Hund • Relación entre la configuración electrónica y la tabla periódica • Actividades de laboratorio
		<p>Unidad III: Sistema periódico</p> <ul style="list-style-type: none"> • Aportes de científicos en la elaboración de la tabla periódica de los elementos. • Ubicación de los elementos en la tabla periódica de acuerdo a su configuración electrónica (grupos, períodos, metales, metaloides, no-metales, gases nobles) • Clasificación de los elementos químicos de acuerdo a sus electrones de valencia (representativos, transición, transición interna). • Propiedades periódicas de los elementos:

		<ul style="list-style-type: none"> • electronegatividad, energía de ionización, radio atómico, radio iónico, volumen atómico y electroafinidad y su variación en la tabla periódica.
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;">Viernes 12 de Junio</div>	Evaluación de Síntesis

SUBJECT	DATE	CONTENTS
ELECTIVO CALCULO		<ul style="list-style-type: none"> • Valor absoluto • Ecuaciones e inecuaciones con valor absoluto • Funciones elementales • Dominio y recorrido • Función inversa • Transformación de funciones
		<ul style="list-style-type: none"> • Función par e impar. • Transformaciones de funciones. • Cociente de diferencias de una función. • Composición de funciones. • Dominio y recorrido.
		<ul style="list-style-type: none"> • Cociente de diferencias de funciones • Razones trigonométricas • Funciones trigonométricas • Límites
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: auto;">Viernes 12 de Junio</div>	Evaluación de Síntesis

SUBJECT	DATE	CONTENTS
<p style="text-align: center;">ALGEBRA Y GEOMETRÍA</p>		<ul style="list-style-type: none"> • Conjuntos numéricos • Valor absoluto • Relación de orden • Operaciones básicas • Múltiplos y divisores • Paridad e imparidad • Propiedades de las operaciones • Prioridad de las operaciones • Números primos y compuestos • m.c.m y M.C.D. • Cardinalidad • Valorización de expresiones • Enunciados frecuentes
		<p>Unidad 2: Números racionales</p> <ul style="list-style-type: none"> • Conjunto números racionales • Tipos de fracciones • Números mixtos • Fracciones equivalentes • Amplificación y simplificación de fracciones • Adición y sustracción de números racionales • Multiplicación y división de números racionales • Relación de orden en Q • Números decimales • Operatoria con números decimales • Redondeo y truncamiento • Aproximaciones • Potencias en Q • Notación científica y abreviada <p>Unidad 3: Porcentajes</p> <ul style="list-style-type: none"> • ¿Qué es un tanto por ciento? • Porcentaje de un porcentaje • Porcentaje describiendo cambios • Porcentajes y su uso en la comparación.
		<ul style="list-style-type: none"> • Potencias en los números racionales • Factorización en potencias de números racionales • Notación científica y abreviada <p>Porcentajes.</p>
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: 0 auto;">Lunes 15 de Junio</div>	<p>Evaluación de Síntesis</p>

SUBJECT	DATE	CONTENTS
<p style="text-align: center;">ELECTIVO ECONOMIA Y SOCIEDAD</p>		<p>Unidad 1: El sistema económico nacional.</p> <ul style="list-style-type: none"> • El problema de la escasez. • El problema de la distribución de los bienes y servicios. • Las actividades económicas. • Los agentes económicos. • La oferta y la demanda.
		<p>Unidad 1: El sistema económico nacional.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Conceptos básicos de macroeconomía. • El P.I.B. • Nociones básicas del ciclo económico. • Historia económica reciente de Chile. • El dinero. • El sistema financiero. • Conceptos básicos de macroeconomía. • Modulo N°2: Banco central de Chile
		<ul style="list-style-type: none"> • Unidad 2: El sistema económico nacional. • El dinero y el sistema financiero. • Las funciones del dinero. • El mercado de valores. • El mercado de seguros. • Las AFPs. • Las cajas de compensación. • Origen del banco central de Chile. • Políticas del banco central.
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; display: inline-block;"> <p>Jueves 18 de Junio</p> </div>	<p>Evaluación de Síntesis</p>

SUBJECT	DATE	CONTENTS
<p style="text-align: center;">ELECTIVO BIOLOGIA</p>		<p>Unidad 1: Biomoléculas.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Pensamiento científico: implicancias del pensamiento científico para la resolución de problemas • Método científico: pasos. • Bioelementos: clasificación, aportes a los seres vivos. • Vitaminas: clasificación, aportes y fuentes de origen. • Bioelementos inorgánicos: clasificación y características. • Bioelementos inorgánicos glúcidos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos.
		<ul style="list-style-type: none"> • Experimentos científicos del ADN • Replicación • Transcripción • Traducción • Biotecnología e ingeniería genética
		<p>Unidad 2: Biomoléculas.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Célula procarionte, estructura y funciones. • Célula eucarionte animal, estructura y funciones. • Célula eucarionte vegetal, estructura y funciones. • Tejido animal. • Células especializadas. • Tejido vegetal. • Teoría endosimbiótica.
	<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: fit-content; margin: 0 auto;"> <p>Jueves 18 de Junio</p> </div>	<p>Evaluación de Síntesis</p>

SUBJECT	DATE	CONTENTS
<p>ELECTIVO FISICO - QUIMICO</p>		<p>Contenidos previos:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Estructura atómica <p><u>Unidad I: Nomenclatura inorgánica básica</u></p> <p>Nomenclatura inorgánica básica</p> <ul style="list-style-type: none"> • Simbología y nombre de los elementos químicos • Determinación del estado de oxidación de los elementos • Sistemas de nomenclatura Tradicional, Stock y Sistemática. • Nomenclatura de compuestos binarios. • Nomenclatura de compuestos Ternarios • Reacciones de Neutralización y Balance químico en la formación de sales binarias y ternarias <p><u>Unidad II: Estructura atómica</u></p> <ul style="list-style-type: none"> • Teorías y Modelos atómicos • Modelo Mecano cuántico • Números Cuánticos • Configuración Electrónica <p><u>UNIDAD 1 MOVIMIENTO CIRCULAR</u></p> <ul style="list-style-type: none"> • Momento de inercia • Conservación del momento angular • Energía potencial de traslación y rotación • Torque • Fuerzas que producen torque • Ley de las palancas y palancas de primer, segundo y tercer orden • Movimiento circular • Frecuencia y periodo del movimiento circular

		<ul style="list-style-type: none"> • Rapidez y velocidad angular • Rapidez y velocidad tangencial • Aceleración y fuerza centrípeta • Vectores en el movimiento circular • Sistemas de transmisión • Movimiento circular uniforme, acelerado, retardado y variada • Dinámica Rotacional <p><u>UNIDAD 2: MECANICA DE FLUIDOS</u></p> <ul style="list-style-type: none"> • Hidrostática • densidad y peso específico • presión y presión hidrostática • instrumentos y unidades de presión • barómetro de torricelli
	<p>Jueves 18 de Junio</p>	<p>Evaluación de Síntesis</p>