



**CALENDARIO DE EVALUACIONES
MES: JULIO – CURSO: III MEDIO B**

PROFESOR (A) TUTOR(A): ERNESTO MERINO

LUNES	MARTES	MIÉRCOLES	JUEVES	VIERNES
29	30	01	02	03
06 Inicio del II Semestre PDN Matemática rezagados	07 PDN Lengua y Literatura rezagados	08 PDN Inglés rezagados	09 Prueba Ciencias para la ciudadanía	10
13	14	15 Evaluación PFD Límites, Derivadas e Integrales	16	17
20	21 Evaluación PDF Biología molecular y celular	22 Prueba Matemática	23	24
27 Prueba PFD Inglés Argumentativo	28	29 Prueba PFD Química	30 Prueba Filosofía Evaluación PDF Biología molecular y celular	31 Prueba PDF Probabilidad y estadística

FECHA	ASIGNATURA	OBJETIVO APRENDIZAJE - CONTENIDOS
09/07	Ciencias para la Ciudadanía	Objetivo: Analizar, a partir de evidencias, situaciones de transmisión de agentes infecciosos a nivel nacional y mundial (como virus de influenza, VIH-sida, hanta, hepatitis B, sarampión, entre otros), y evaluar críticamente posibles medidas de prevención como el uso de vacunas. Instrumentos: Presentaciones del seminario científico.
15/07	PFD Taller de literatura	OA: Analizar una obra del género lírico. OA6: Producir textos y otras producciones que den cuenta de sus reflexiones sobre sí mismos y sobre diversas temáticas del mundo y del ser humano, surgidas de las interpretaciones de las obras leídas, de sus trayectorias de lectura personales y de los criterios de selección para estas. Plan lector Título: Altazor Autor: Vicente Huidobro Ed: Origo o Andrés Bello
15/07	PFD Límites, Derivadas e integrales	Prueba: División de Polinomios. Algebraica y Sintética Función Compuesta Función Inversa de una función real
21/07	PFD Biología molecular y celular	Evaluación metabolismo celular: Respiración celular
22/07	Matemática	Prueba: Reflexión y traslación de funciones Función inversa de la función Exponencial y Logarítmica Aplicaciones de la función Exponencial y Logarítmica
27/07	PFD Inglés Argumentativo	Speaking Performance. Plan My Dream Vacation: A One-Week Itinerary in an English speaking country.
28/07	PFD Química	Contenido: Ácido - Base Reconocer los ácidos y bases de Arrhenius como sustancias que en agua se disocian y liberan iones H^+ y OH^-, respectivamente. Comprender que Bronster y Lowry amplían estos conceptos y plantean que un ácido cede uno a más iones H^+ y una base los acepta. Entender que Lewis desarrolla aún más estos conceptos y postula que un ácido acepta un par de electrones y que una base puede donar un par de electrones. Comprender el proceso de autoionización del agua y deducir su constante de equilibrio. Calcular el pH y pOH de ácidos y bases fuertes. Relacionar la escala de pH con la concentración de iones hidronio e hidróxido en disolución. Comprender que los ácidos y bases fuertes se ionizan completamente en cambio los débiles lo hacen de manera parcial. Interpretar las constantes de equilibrio de las disociaciones de ácidos y bases débiles, como medida de la fuerza relativa de estos. Conocer métodos e instrumentos para la medición del pH en forma experimental. Comprender el funcionamiento de una disolución amortiguadora.
30/07	Filosofía	Control de contenido y habilidades de pensamiento filosófico.

	PFD Biología molecular y celular	Entrega informe de laboratorio
31/07	PFD Probabilidad y estadística	Teoría de conjunto Regla de laplace Regla y principio sumativo y multiplicativo Probabilidad condicionada Cálculo de la probabilidad