



CALENDARIO DE EVALUACIONES MES: JULIO – CURSO: IV MEDIO A

PROFESOR (A) TUTOR(A): BERNARDITA MORALES

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 Ensayo PAES	10 Ensayo PAES
13	14	15 PFD Límites, Derivadas e integrales	16	17
20	21 Salida pedagógica Biología	22	23 Evaluación Matemática	24 Evaluación PFD Ciencias de la Salud
27 Prueba PFD Inglés Argumentativo	28 Prueba de PFD Química	29 Prueba Filosofía Evaluación Ciencias para la ciudadanía	30	31 Prueba PDF Probabilidad y estadística

FECHA	ASIGNATURA	OBJETIVO APRENDIZAJE - CONTENIDOS
15/07	PFD Límites, Derivadas e integrales	Prueba: División de Polinomios. Algebraica y Sintética Función Compuesta Función Inversa de una función real
23/07	Matemática	Prueba: Función Potencia
24/07	PDF Ciencias De la Salud	Objetivo: Analizar evidencias histológicas para explicar cómo las alteraciones en la regulación genética del ciclo celular pueden afectar la estructura y función de los tejidos, relacionando observaciones microscópicas con el desarrollo de enfermedades como el cáncer. Instrumento: Laboratorio de histología.
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: Acido - 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.
28/07	Filosofía	Control de contenidos unidad sobre ética
29/07	Ciencias para la Ciudadanía	Objetivo: Modelar los efectos del cambio climático en diversos ecosistemas y sus componentes biológicos, físicos y químicos, y evaluar posibles soluciones para su mitigación. Instrumento: Entrega infografía climas de Chile.
31/07	PDF Probabilidad y estadística	Teoría de conjunto Regla de laplace Regla y principio sumativo y multiplicativo Probabilidad condicionada Cálculo de la probabilidad