UNIDAD TECNICO PEDAGOGICA
2016

CALENDARIO EVALUACIONES DE SINTESIS 2016

7º A 3º MEDIO

ASIGNATURAS	7º A	8º A
LENGUAJE	Lunes 21 Noviembre	Miércoles 23 Noviembre
INGLES	Miércoles 30 Noviembre	Viernes 25 Noviembre
MATEMATICA	Lunes 28 Noviembre	Jueves 01 Diciembre
C. NATURALES	Jueves 01 Diciembre	Martes 29 Noviembre
HISTORIA	Viernes 25 Noviembre	Viernes 02 Diciembre

ASIGNATURAS	1º MEDIO	2º MEDIO	3º MEDIO
INGLES	Lunes 21 Noviembre	Lunes 21 Noviembre	Lunes 21 Noviembre
BIOLOGÍA	Miércoles 23 Noviembre	Miércoles 23 Noviembre	Miércoles 23 Noviembre
FÍSICA	Viernes 25 Noviembre	Viernes 25 Noviembre	Viernes 25 Noviembre
HISTORIA	Lunes 28 Noviembre	Lunes 28 Noviembre	Lunes 28 Noviembre
QUIMICA	Miércoles 30 Noviembre	Miércoles 30 Noviembre	Miércoles 30 Noviembre
LENGUAJE	Viernes 02 Diciembre	Viernes 02 Diciembre	Viernes 02 Diciembre
MATEMATICA	Lunes 05 Diciembre	Lunes 05 Diciembre	Lunes 05 Diciembre

CONTENIDOS PRUEBA DE SINTESIS

CURSO 71		
ASIGNATURA	**PROFESOR**	**CONTENIDO**
LENGUAJE	Angelica Cifelli	• Género Dramático • Entrevista • Prefijos y Sufijos • Hechos y Opiniones
INGLES	Lesly Vallejos	• **Reading comprehension**: related with sport and free time activities • **Listening comprehension:** related with Green Issues • **Vocabulary words:** related with sports, people related to sport, places related to sport, free time activities. • **Grammar:** zero conditional, past simple and past continuous.
MATEMATICAS	Christian Retamal	• Ecuaciones de primer grado • Construcción de figuras geométricas • Potencia • Raíces • Teorema de Pitágoras • Perímetro de figuras planas • Volumen y área del cubo, paralelepípedo, cono, cilindro • Gráficos líneas, barras y circulares • Experimento aleatorio • Frecuencia absoluta y relativa
C. NATURALES	Evelyn Henríquez	• **Unidad: Gases y sus leyes** ✓ Relacionar mediante la teoría cinética molecular, las propiedades y el comportamiento de los gases. ✓ Aplicar leyes de los gases en situaciones experimentales para resolución de problemas • **Unidad: Dinamismo del planeta tierra.** ✓ Describir de manera general el proceso cíclico de formación de rocas, fósiles y minerales. ✓ Identificar las transformaciones que ha experimentado la tierra a través del tiempo geológico. ✓ Comprender características de fenómenos naturales y sus consecuencias sobre la vida • **Unidad: Fuerza y Movimiento** ✓ Distinguir las fuerzas que actúan simultáneamente sobre un objeto en movimiento o en reposo y las direcciones en que se ejercen, en casos concretos. ✓ Describir los efectos que generan las fuerzas gravitacionales sobre cuerpos que se encuentran cerca de la superficie de la Tierra y sobre los movimientos orbitales de satélites y planetas. ✓ Formular hipótesis y predicciones relacionadas con la acción de las fuerzas en estudio.
HISTORIA	Juan Sagredo	• Civilizaciones clásicas • Edad Media • Pueblos Prehispánicos

CURSO 81		
ASIGNATURA	**PROFESOR**	**CONTENIDO**
LENGUAJE	Enzio Giampaoli	• Género Lirico • Género Dramático • Texto argumentativo • Comprensión Lectora
INGLES	Lesly Vallejos	• **Reading comprehension:** related with Going places • **Listening comprehension:** related with Future matters • **Vocabulary words:** related with visiting places, different places • **Grammar:** instructive texts, first conditional, future.
MATEMATICAS	Erwin Guzmán	• **Algebra:** ✓ Términos Semejantes ✓ Productos Algebraicos ✓ Factorización ✓ Ecuaciones Lineales ✓ Ecuaciones con Enunciado ✓ Ecuaciones Literales • **Inecuaciones** • **Función Lineal y Afín** • **Volumen de Cuerpos**
C. NATURALES	Evelyn Henríquez	• **Unidad: ¿Cómo se relaciona la célula con su ambiente?** ✓ Identifican a la célula como unidad estructural fundamental de los seres vivos. ✓ Reconocen las estructuras de las células y sus funciones, explican la relación entre ellas. ✓ Describen mecanismos de intercambio de partículas entre célula y su ambiente. ✓ Reconocen niveles de organización celular, reconocen funciones de diferentes tejidos en plantas y humanos.
HISTORIA	Juan Sagredo	• Descubrimiento y Conquista de América • Chile Colonial • Revolución Francesa

CURSO 101		
ASIGNATURA	**PROFESOR**	**CONTENIDO**
LENGUAJE	Vivian Bravo	• Género Lírico • Genero Dramático • Comprensión Lectora
INGLES	Lesly Vallejos	• **Reading comprehension:** related with teen life in other countries • **Listening comprehension:** related with exploring other countries • **Vocabulary words:** related with the way to live in other countries • **Grammar:** may, might, comparatives and superlatives, present continuous to refer future plans, relative pronouns
MATEMATICAS	Christian Retamal	• Ecuaciones lineales y literales • Función afín y lineal • Transformación isométrica (traslación, rotación y simetría) • Congruencia de triángulos • Medidas de tendencia central (moda, mediana y promedio)
HISTORIA	Carmen Suárez	• Fin de la Guerra Fría • Descolonización • Nueva Configuración Mundial • Población Mundial
BIOLOGIA	Carla Neira	• Fotosíntesis • Transferencia de Materia y Energía
FÍSICA	Robinson Toro	• **Unidad II Luz:** Espejos y Lentes • **Unidad III Fuerza y movimiento:** Sistema de coordenadas y movimiento relativo
QUIMICA	Evelyn Henríquez	• **Unidad: Tabla periódica** 1. Relacionar la estructura electrónica de los átomos con su ordenamiento en la tabla periódica y sus propiedades físicas y químicas. ✓ **Contenido:** configuración electrónica, electrones de valencia, grupo, período, clasificación física y química. (Elementos principales, transición y transición interna, metales, no metales, semimetales, gases nobles) • **Unidad: Propiedades periódicas** 2. Reconocer y relacionar las propiedades periódicas de los elementos y su variación en la tabla periódica. ✓ **Contenido:** Potencial de ionización, radio atómico, electroafinidad y electronegatividad, Zef, efecto pantalla. • **Unidad: Enlace Químico** 3. Relacionar la configuración electrónica y estructura de Lewis con el tipo de enlace que los átomos forman en diferentes compuestos. 4. Identificar a partir de valores de electronegatividad el tipo de enlace que se forma en una molécula y relacionarlo con sus características. ✓ **Contenido:** Estabilidad, regla del octeto, regla del dueto, ΔE.N., estructura de Lewis.

CURSO 102

ASIGNATURA	PROFESOR	CONTENIDO
LENGUAJE	Mª José Romero	• Género Lírico • Género Dramático • Comprensión Lectora
INGLES	Lesly Vallejos	• **Reading comprehension:** related with teen life in other countries • **Listening comprehension:** related with exploring other countries • **Vocabulary words:** related with the way to live in other countries • **Grammar:** may, might, comparatives and superlatives, present continuous to refer future plans, relative pronouns
MATEMATICAS	Christian Retamal	• Ecuaciones lineales y literales • Función afín y lineal • Transformación isométrica (traslación, rotación y simetría) • Congruencia de triángulos • Medidas de tendencia central (moda, mediana y promedio)
HISTORIA	Juan Sagredo	• Guerra Fría • Hábitat Urbano • Globalización
BIOLOGIA	Carla Neira	• Fotosíntesis • Transferencia de Materia y Energía
FÍSICA	Robinson Toro	• **Unidad II Luz:** Espejos y Lentes • **Unidad III Fuerza y movimiento:** Sistema de coordenadas y movimiento relativo
QUIMICA	Evelyn Henríquez	• **Unidad: Tabla periódica** 1. Relacionar la estructura electrónica de los átomos con su ordenamiento en la tabla periódica y sus propiedades físicas y químicas. ✓ **Contenido:** configuración electrónica, electrones de valencia, grupo, período, clasificación física y química. (Elementos principales, transición y transición interna, metales, no metales, semimetales, gases nobles) • **Unidad: Propiedades periódicas** 2. Reconocer y relacionar las propiedades periódicas de los elementos y su variación en la tabla periódica. ✓ **Contenido:** Potencial de ionización, radio atómico, electroafinidad y electronegatividad, Zef, efecto pantalla. • **Unidad: Enlace Químico** 3. Relacionar la configuración electrónica y estructura de Lewis con el tipo de enlace que los átomos forman en diferentes compuestos. 4. Identificar a partir de valores de electronegatividad el tipo de enlace que se forma en una molécula y relacionarlo con sus características. ✓ **Contenido:** Estabilidad, regla del octeto, regla del dueto, ΔE.N., estructura de Lewis.

CURSO 2º MEDIO

ASIGNATURA	PROFESOR	CONTENIDO
LENGUAJE	Mª José Romero	• Análisis Lírico • Análisis Narrativo • Comprensión Lectora
INGLES	Lesly Vallejos	• **Reading comprehension:** related with personal relationship and social networks • **Listening comprehension**: related with ways to communicate • **Vocabulary words:** related with personal relationships and social networks • **Grammar:** modal verbs, linking words, reported speech, part of a story.
MATEMATICAS	Christian Retamal	• Sistema de ecuaciones lineales • Graficas exponencial, raíz cuadrada • Medidas de tendencia central • Medidas de posición • Medidas de dispersión • Variable aleatoria • Probabilidades
HISTORIA	Juan Sagredo	• Republica Liberal • Ideal Portaliano y Constitución de 1833 • Conformación y Ocupación del Territorio Nacional
BIOLOGIA	Carla Neira	• Sexualidad y Reproducción • Sistema Endocrino
FÍSICA	Robinson Toro	• **Fuerza y movimiento:** ✓ Caída Libre ✓ Unidades y magnitudes escalares y vectoriales ✓ Diagramas de cuerpo libre ✓ Leyes de Newton
QUIMICA	Evelyn Henríquez	• **Unidad: Estequiometria** 1. Describir las leyes ponderales que rigen el estudio y la comprensión de la información que entrega una ecuación química. 2. Relacionar el concepto de mol, con el número de Avogadro y como una cantidad de materia y una unidad de medida. 3. Determinar la masa molar de un elemento y la masa molecular de un compuesto a partir de la masa atómica y la fórmula química respectivamente. ✓ **Contenidos:** Ley de Lavoisier, ley de Dalton y ley de Proust, balance de ecuaciones, concepto mol, determinación de numero de moles, cantidad de partículas y masa en gramos. • **Unidad: Disoluciones Química y Unidades de Concentración** 4. Comprender el concepto de solución y su formación distinguiendo solutos y solventes. ✓ **Contenidos:** Mezcla, clasificación de las mezclas, componentes de una mezcla, disolución y sus componentes, clasificación. 5. Aplicar relaciones cualitativas de los componentes de una disolución expresada mediante unidades de concentración. ✓ **Contenidos:** %m/m, % m/v, % v/v, Molaridad, molalidad, fracción molar. ✓ Conversión de unidades kg <--> g / L<--> mL / g<-->mol/ g<-->mL

CURSO 3º MEDIO

ASIGNATURA	PROFESOR	CONTENIDO
LENGUAJE	Vivian Bravo	• Tópicos Literarios • Tema del Amor y del Viaje • Personajes Tipo • Épocas Literarias • Comprensión Lectora
INGLES	Lesly Vallejos	• **Reading comprehension:** related with health and modern life • **Listening comprehension:** related with volunteer job and the venture • **Vocabulary words:** related with health and modern life • **Grammar:** linking words, present perfect, and present perfect continuous
MATEMATICAS	Ricardo Soto	• Distancia entre dos puntos • Pendiente y Punto Medio • **Ecuación:** ✓ Punto Pendiente ✓ Principal y General de la recta • Paralelismo y Perpendicularidad entre dos rectas • Sistemas de Ecuaciones de 1er grado y 2x2 • Grafica de una recta a partir de la intersección con los ejes • **Estadística:** ✓ Promedio Ponderado ✓ Datos no agrupados y agrupados ✓ Medidas de Tendencia Central y Dispersión • **Homotecia:** ✓ Determinación de figuras homotéticas y sus elementos ✓ Razón y centro de homotecia
HISTORIA	Juan Sagredo	• Periodo de Transformaciones Estructurales • La Dictadura Militar
BIOLOGIA	Carla Neira	• Evolución • Ojo (Visión)
FÍSICA	Robinson Toro	• **Energía:** ✓ Potencial gravitatoria, ✓ Potencial elástica ✓ Cinética • **Teoremas:** ✓ Trabajo - energía cinética ✓ Trabajo - energía potencial ✓ Trabajo - energía mecánica • Conservación de la energía mecánica
QUIMICA	Evelyn Henríquez	• **Unidad: Química Orgánica** 1. Aplicar reglas de nomenclatura IUPAC en la determinación de asignación de nombres a diferentes compuestos. 2. Caracterizar los compuestos orgánicos de acuerdo a los grupos funcionales presentes en ellos. • **Unidad: Termoquímica** 1. Comprender conceptos básicos de termodinámica, reconociendo a la energía como principio fundamental en las transformaciones de la materia. ✓ **Contenido**: Entalpía ⟶ Calculo e interpretación (ΔH formación, ΔH de reacción, Ley de Hess)