



Temario Pruebas Coeficiente Dos – Segundo Semestre 2011

Subsector: Lenguaje Fecha de la Evaluación: Lunes 21 de noviembre

Curso: Iº Medio Semestre: Segundo Año: 2011

Nombre Profesor: Carolina Hidalgo.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad: La Publicidad.	-Publicidad y propaganda -Productores en la publicidad -Funciones del lenguaje publicitario -Denotación-Connotación -Mecanismos suasorios -Figuras retóricas en publicidad
Unidad: La Argumentación.	-Definición, estructura y componentes -Tipos de argumentos -Premisas -Falacias argumentativas -Modalizadores discursivos
Unidad: Ciencia Ficción.	-Definición y orígenes -Temas
Unidad: La Descripción.	-Definición y estructura -Tipos
Unidad: Gramática.	-Análisis Morfosintáctico -Tipología de conectores

Subsector: Ciencias Naturales Fecha de la Evaluación: Martes 22 de noviembre

Curso: Iº Medio Semestre: Segundo Año: 2011

Nombre Profesor: Natalia Quijada.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad: Estructura y función de la célula.	-Transporte pasivo: Osmosis. -Transporte activo: bomba sodio-potasio y transporte activo en masa.
Unidad: Flujos de Materia y Energía en el Ecosistema.	-Niveles de organización ecológico. -Fotosíntesis: Etapas y factores que influyen. -Flujo de energía: Cadenas y tramas tróficas. -Productividad. -Ciclos biogeoquímicos.

Subsector: Química

Fecha de la Evaluación: Jueves 24 de noviembre

Curso: 1º Medio

Semestre: Segundo

Año: 2011

Nombre Profesor: Karina Cornejo.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad: Enlace Químico	--Análisis de las Propiedades Periódicas de la Tabla Periódica. 1.Radio iónico 2.Radio atómico 3.Electronegatividad 4.Afinidad Electrónica 5. Energía de ionización. (Ejercicios de Aplicación)
Unidad:	-Enlace Iónico : Configuración electrónica. Electrones de valencia. Estructura de Lewis Regla del Octeto y dueto. Formulación de la fórmula química de los compuestos. (Ejercicios de Aplicación) -Enlace Covalente: Tipos de enlace: Simple, doble, triple. Enlace polar y apolar. -Clasificación de enlaces en iónicos y covalentes (polar y apolar) , de acuerdo a la electronegatividad. -Polaridad de enlace. -Fuerzas intermoleculares : Van der Waals: dipolo-dipolo (interacción puente de hidrógeno), dipolo-dipolo inducido , fuerzas de dispersión de London. Ión – dipolo. Puntos de ebullición sustancias polares y apolares. Solubilidad: Solute polar en solvente polar, soluto apolar en solvente polar , soluto apolar en solvente apolar y soluto apolar en solvente polar. -Enlace metálico. (Ejercicios de Aplicación)

Subsector: Historia

Fecha de la Evaluación: Viernes 25 de noviembre

Curso: 1º Medio

Semestre: Segundo

Año: 2011

Nombre Profesor: Francisca Sanz.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad 3: La población mundial en la época de las grandes ciudades.	Geografía de la población mundial Demografía Estructura de la población Pirámides Dinámica de la población: Crecimiento natural, migraciones Volumen y distribución de la población mundial Problemas demográficos:

	-Explosión demográfica -Transición demográfica La diversidad cultural en el mundo (Regiones culturales) Características de los países del mundo según su desarrollo.
Unidad 4: Un mundo globalizado.	Liberalización del comercio y expansión comercial Internacionalización de los capitales y la producción Interdependencia económica La crisis de la Globalización Nuevos bloques económicos Organismos y foros económicos Grandes contrastes entre regiones Interpretación de fuentes Impacto de las TIC en la economía, en la política Homogeneización cultural <i>versus</i> identidades locales

Subsector: Matemática

Fecha de la Evaluación: Lunes 28 de noviembre

Curso: Iº Medio

Semestre: Segundo

Año: 2011

Nombre Profesor: Oriana García.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad: Algebra	- Factorización <ul style="list-style-type: none"> • Factor común monomio, polinomio- • Agrupación • Diferencia de cuadrados perfectos • Suma y diferencia de cubos • Trinomios
Unidad: Funciones	- Reconocer una función. - Conjuntos Dominio y Recorrido
Unidad: Transformaciones Isométricas	- Simetrías, traslación y rotación en un sistema de ejes coordenados
Unidad: Congruencia de triángulos	- Reconocer triángulos congruentes aplicando teoremas dados.
Unidad: Estadística	- Medidas de tendencia central

Subsector: Inglés

Fecha de la Evaluación: Miércoles 30 de noviembre

Curso: Iº Medio

Semestre: Segundo

Año: 2011

Nombre Profesor: Alfonso Miranda.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad: Past times.	- <u>Reading:</u> "A fire started after the earthquake" - Pasado simple en todas sus formas: Oraciones afirmativas interrogativas y negativas, respuestas cortas. - Vocabulario relacionado con edificios y lugares de una ciudad. - Verbos irregulares.

	<ul style="list-style-type: none"> - <u>Reading:</u> “<i>Did you have fun</i>” - Frases adverbiales de tiempo. - Lugares famosos. - Actividades diarias, adjetivos. - <u>Reading:</u> “<i>What was he doing?</i>” - Pasado progresivo. - Why – because. - Vocabulario relacionado con transporte. - <u>Reading:</u> “<i>Biography</i>” - Fechas, números, información personal, trabajos y ocupaciones
Unidad: Soaps.	<ul style="list-style-type: none"> - <u>Reading:</u> “<i>If people forget</i>” - Tiempo condicional con “if y when”. - Vocabulario relacionad con televisión, teleseries. - <u>Reading:</u> “<i>I’ll miss him</i>”. - Futuro en todas sus formas. - Vocabulario relacionado con amistades, relaciones sociales, textos de la lección.

Subsector: Física

Fecha de la Evaluación: Jueves 1 de diciembre.

Curso: Iº Medio

Semestre: Segundo

Año: 2011

Nombre Profesor: Eric Medel.

Nombre de la Unidad	Contenidos
Unidad: La luz.	Reflexión de la luz: Espejos - espejos planos - espejos esféricos Refracción de la luz: Lentes - lentes convergentes y divergentes.

Nota:

- Se recuerda que la inasistencia a una Prueba de Síntesis, debe ser justificada con certificado médico, a más tardar a las 8:00 de la mañana del día siguiente.
- La aplicación de la prueba será el día en que se incorpora la alumna.
- En el caso que la inasistencia no fuera justificada como se indica, la exigencia de aprobación será con un 70%.

Coordinación Académica