 **THE ENGLISH INSTITUTE**

**TEMARIO PRUEBAS SEMESTRALES**

**III° MEDIO 1er Semestre 2018**

***LENGUAJE***

**Unidad I Un mundo de diferencias**

* Acción y narración.
* Secuencias integradas.
* Formas de organizar la acción
* Narración y descripción en el relato.
* Visiones de mundo en la Literatura.
* La columna de opinión.
* Comprensión de lectura y léxico contextual.

**Unida II Mundo digital: juntos aportando al conocimiento**

* Argumentación: características y finalidad
* Convencer y persuadir
* Tesis, base, garantía y respaldo
* Artículo de opinión
* Comprensión de lectura y léxico contextual

**Unidad 3: “Las relaciones humanas en la literatura”**

* Comprensión de lectura de textos líricos.

***FILOSOFIA***

* Tema de la Prueba oral: Personalidad y emociones.

***INGLES***

Unit 2:

Comparisons of Adjectives & adverbs

Phrasal verbs & expressions

Adjectives \_ed & \_ing

**Unit 3:**

Narrative tenses (Past tenses & used to)

Prepositions & time phrases

Past perfect simple & continuous

Word formation (adjectives)

**Unit 4**

So & such

Too & enough

Vocabulary on food

Unit 5

Conditionals

Phrasal verbs

Word formation (nouns)

***MATEMÁTICA***

**Ecuación de la recta**

* Elementos básicos
* Pendiente y ecuación de una recta
* Ecuaciones de la recta
* Paralelismo y perpendicularidad
* Distancia entre dos puntos
* Problemas aplicados.

**Ecuación de segundo grado**

* Métodos de resolución
* Naturaleza de las soluciones
* Propiedades de las soluciones de la ecuación cuadrática
* Problemas que involucran ecuaciones de segundo grado

**Diferentes formas de Ecuación de segundo grado:**

* Ecuación bicuadrática,
* Ecuación exponencial,
* Ecuación Irracional,
* Ecuación racional
* Ecuación con incógnita en el denominador
* Ecuaciones con uso de variable auxiliar
* Ecuaciones literales
* https://ssl.gstatic.com/ui/v1/icons/mail/images/cleardot.gif

***CIENCIAS SOCIALES***

**III° A**

**Unidad 0:**

* Introducción a la Historia: Andamiajes de la Historia, reconstrucción de la memoria histórica y elementos del pensamiento histórico.
* Balmaceda: gobierno, guerra civil y consecuencias

**Unidad 1: Crisis del sistema Parlamentario en Chile:**

* El Sistema Parlamentario en Chile:
* Características generales
* Contexto histórico/ temporal
* La llamada Cuestión Social – Movimiento Obrero
* Economía del período
* El Centenario de la Independencia
* Chile a comienzos del siglo XX
* El sistema de partidos políticos
* La sociedad del Centenario
* Propuestas y reacciones a la Cuestión social: leyes sociales
* Crisis del parlamentarismo: irrupción de Arturo Alessandri
* Gobiernos radicales (alianzas políticas, modelo ISI, cambios sociales)

**IIIº medio**

**III° B, C y D**

**Unidad 1**

**Transformación del rol del Estado y modernización de la Sociedad**

* Parlamentarismo (características económicas, políticas y sociales
* Fin del parlamentarismo (Gobierno de Alessandri y la Constitución de 1925)
* Gobierno de Ibáñez y el impacto de la crisis de 1929
* Segundo gobierno de Alessandri (democratización de la sociedad, alianzas políticas)
* Gobiernos radicales (alianzas políticas, modelo ISI, cambios sociales)

***BIOLOGÍA***

**IIIº A**

**Organización y función del sistema nervioso**

* Neurona
* Potencial de reposo y de acción
* Sinapsis
* Drogas y drogadicción

**Stress**

* Concepto
* Relación con homeostasis

**IIIº B y C**

**Control Nervioso y comportamiento**

* Sistema nervioso: organización y función.

Estructura neuronal

Tipos neuronales

Arco Reflejo

* Impulso Nervioso: Naturaleza electroquímica

Potencial de reposo, potencial de acción

* Sinapsis y neurotransmisores

Sinapsis neuronal, sinapsis neuromuscular

* Vías aferentes y eferentes

Receptores: características

Ojo, estructuras, anomalías

***QUIMICA***

**IIIº A**

**Equilibrio químico**

Sistemas químicos (abierto, cerrado, aislado)

Estado de equilibrio (sistema dinámico)

Reacciones reversibles e irreversibles (directa e indirecta)

Expresión de equilibrio en reacciones homogéneas y heterogéneas.

Cálculo de la constante de equilibrio (interpretación)

Principio de Le Chatelier (análisis de factores que modifican el equilibrio)

**Ácido – Base**

Propiedades de ácidos y bases

Clasificación de ácidos y bases (orgánicos, inorgánicos, hidroxiladas)

Reactividad en agua de ácidos y bases (ecuaciones de disociación)

Disoluciones ácidas, básicas y neutras

**IIIº medio**

Escalas de pH y pOH (interpretación y cálculos)

Auto ionización del agua (Kw)

Reacciones de neutralización

Anfóteros

Factores que determinan la fuerza de un ácido o una base

Teorías ácido-base (Arrhenius, Bronsted y Lowry)

**IIIº B y C**

Nomenclatura inorgánica

Determinación de estados de oxidación

Compuestos binarios (hidridos, hidruros, óxidos básicos y ácidos, sales binarias)

Compuestos ternarios (hidróxidos, oxiácidos, sales ternarias)

Reacciones químicas de formación de los diferentes compuestos

Leyes de los gases y estequiometría de gases

Propiedades generales de los gases

Leyes de los gases (Boyle, Charles, Gay-Lussac, Avogadro, Combinada, General)

Condiciones normales de presión y temperatura

Reacciones químicas con formación de gases

Rendimiento

Reactivo limitante, reactivo en exceso

Cálculos de volúmenes estequiométricos

**IIIº D**

**Nomenclatura inorgánica**

Determinación de estados de oxidación

Compuestos binarios (hidridos, hidruros, óxidos básicos y ácidos, sales binarias)

Compuestos ternarios (hidróxidos, oxiácidos, sales ternarias)

**Cinética Química**

Teoría de las colisiones

Factores que afectan la velocidad de reacción.

Velocidad de aparición y desaparición de reactantes y productos.

Velocidad media (relación y cálculos estequiométricos)

Velocidad instantánea

Ley de velocidad (constante y órdenes de reacción)

Cálculos (constante, ordenes de reacción, concentraciones)

***FISICA***

**IIIº C**

**Movimiento circunferencial**

* Conceptos básicos de un movimiento circunferencial uniforme (M.C.U.)
* Correas de transmisión
* Aceleración centrípeta
* Movimiento circunferencial uniforme acelerado (M.C.U.A.)
* Dinámica Rotacional (Momento Inercial, Momento Angular, Energía Cinética, Torque)

**IIIº medio**