

**Fechas y Contenidos Pruebas de Síntesis III° Medio**  
**1° Semestre 2018**

<b>❖ LENGUAJE (Miércoles 27 junio)</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• <u>Literatura Clásica o de la Antigüedad</u><ul style="list-style-type: none"><li>- Duración en el tiempo, concepto de hombre y visión de mundo.</li><li>- Características generales: religiosidad politeísta, creencia en el hado, armonía en el arte, búsqueda de la sabiduría</li><li>- Literatura oral: aedos, rapsodas y bardos.</li><li>- Género narrativo: mitos, poemas épicos y fábulas.</li><li>- Género lírico: ditirambos.</li><li>- Género dramático: tragedia y comedia.</li><li>- Principales exponentes y obras en cada género literario.</li><li>- Epigramas.</li></ul></li><li>• <u>Literatura en la Edad Media</u><ul style="list-style-type: none"><li>- Duración en el tiempo, concepto de hombre y visión de mundo.</li><li>- Características generales: teocentrismo y jerarquización social.</li><li>- Característica de la literatura medieval: finalidad didáctica moralizante, exaltación de los valores espirituales, mezcla de lo culto y lo popular, unión de lo natural y lo sobrenatural.</li><li>- Literatura española medieval: características del mester de juglaría y el de clerecía, principales obras y exponentes de casa mester.</li><li>- Tipos Literarios en la Edad Media.</li></ul></li></ul>
<b>❖ MATEMÁTICA (Lunes 25 junio)</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Números Imaginarios</li><li>• Números Complejos</li><li>• Ecuaciones de 2<sup>do</sup> Grado</li><li>• Función Cuadrática o de 2<sup>do</sup> Grado</li></ul>
<b>❖ HISTORIA (Jueves 21 junio)</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Historia de Chile desde 1900 hasta 1970<ul style="list-style-type: none"><li>- Parlamentarismo</li><li>- Presidencialismo</li><li>- Anarquía y Gran Depresión</li><li>- Los gobiernos Radicales</li><li>- Segundo Gobierno de Ibáñez</li><li>- Gobiernos de Jorge Alessandri y de Eduardo Frei M.</li></ul></li></ul>
<b>❖ INGLÉS (Martes 19 junio)</b>
<b>UNIT 1: "LOST AND FOUND"</b> VOCABULARY: Memories (page 8) / describing objects (page 12) LANGUAGE FOCUS: pastperfect (page 11) / past narrative tenses (simple, perfect and continuos) (page 13) <b>UNIT 2: "CHOICES"</b> VOCABULARY: making decisions (page 18) / personal development (page 22) LANGUAGE FOCUS: present perfect simple and continuos (page 21) / present perfect and past simple (page 23)
<b>❖ Física (Viernes 29 junio)</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Unidad 4: Tierra y Universo<ul style="list-style-type: none"><li>- Forma y estructura de la Tierra.</li><li>- Galaxias: definición, tipos y características.</li><li>- Sistema Solar: modelos y situación actual. Características de los planetas de nuestro sistema Solar.</li><li>- Leyes de Kepler (definiciones y aplicaciones a ejercicios)</li><li>- Ley de la Gravitación Universal (definición y aplicación a ejercicios)</li></ul></li><li>• Unidad 0: Energía y su conservación<ul style="list-style-type: none"><li>- Concepto de trabajo y potencia mecánica (aplicación a ejercicios).</li><li>- Concepto de energía y sus tipos (renovables y no renovables): cinética, potencial gravitatoria y mecánica. (Aplicación a ejercicios)</li><li>- Conservación de la Energía Mecánica: fundamentación teórica y aplicación a ejercicios.</li></ul></li></ul>
<b>❖ Biología (Miércoles 04 julio)</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>• Tipos de sistemas y clasificaciones de los seres vivos como sistemas abiertos</li><li>• Medio interno y homeostasis</li><li>• Control neuroendocrino de la homeostasis</li><li>• Control neuroendocrino de la homeostasis</li><li>• Importancia de la termorregulación</li><li>• Control nervioso y hormonal de la temperatura</li><li>• El estrés y sus causas</li><li>• Tipos de estrés</li><li>• Estructura de la neurona</li><li>• Tipos de neurona según estructura y función</li></ul> (PAGINAS 12 A 56 DEL TEXTO )

❖ **Química Electivo** (Martes 03 julio)

- Química orgánica
  - Reacciones en química orgánica
  - Moléculas en química orgánica
  - Moléculas tridimensionales
- Termodinámica
  - Conceptos termodinámicos
  - Conceptos de calor – Calculo de calor
  - 1° ley de la termodinámica: entalpia de formación, reacción. Energía de enlace. Ley de Hess
  - 2° ley de la termodinámica: entropía molar
  - Energía libre.