



**Temarios de Pruebas de Unidad**  
**2º Semestre**

Química	
1º	<p>Características de la tabla periódica</p> <ul style="list-style-type: none"><li>Metales</li><li>No metales</li><li>Metaloides</li><li>Gases nobles</li></ul> <p>Ubicar los elementos químicos a base de la configuración electrónica</p> <p>Propiedades periódicas</p> <ul style="list-style-type: none"><li>Carga nuclear efectiva</li><li>Radio atómico</li><li>Radio iónico</li><li>Energía de Ionización</li><li>Electroafinidad</li><li>Electronegatividad</li></ul> <p>Enlace químico (Características del enlace metálico y covalente polar, apolar y dativo)</p>
2º	<p>Características generales de las mezclas</p> <p>Cálculo de concentraciones físicas (%p/p, %v/v, %p/v)</p> <p>Cálculo de concentraciones químicas (Fracción molar, molaridad, molalidad y partes por millón)</p>
3º	<p>Enlace químico:</p> <ul style="list-style-type: none"><li>Enlace metálico</li><li>Enlace covalente<ul style="list-style-type: none"><li>Polar</li><li>Apolar</li><li>Dativo</li></ul></li></ul> <p>Geometría molecular</p> <p>Fuerzas intermoleculares</p> <p style="text-align: center;"><b>Tercero medio electivo:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>Cálculo de fem y de nernst</li><li>Termodinámica</li><li>Cinética química</li></ul>
4º	<p><b>Cuarto medio:</b></p> <p>Química orgánica (Identificación de grupos funcionales y nomenclatura orgánica)</p> <p>Modelos atómicos y modelo mecano cuántico (Estudiar guía pasada en clase)</p> <p><b>Cuarto medio electivo:</b></p> <ul style="list-style-type: none"><li>Reactividad orgánica</li><li>Polímeros naturales y sintéticos</li><li>Radiactividad nuclear (Propiedades y estabilidad del núcleo atómico, radiactividad y</li></ul>

	velocidad de desintegración)
--	------------------------------

- a) Emisiones Alfa, Beta y Gamma.
- b) Modelo mecano cuántico
- c) Configuración electrónica
- d) Enlace químico (Covalente polar, apolar y dativo)
- e) Geometría molecular