



TEMARIOS DE EXAMEN, II TRIMESTRE I PARCIAL 2019

<i>Asignatura: Química</i>		<i>Fecha:</i>	<i>Nivel: 11°</i>
<i>Competencias</i>	<i>Contenidos</i>	<i>Recursos didácticos</i>	
<ul style="list-style-type: none">- Describe las propiedades físicas de las disoluciones.- Comprende que la solubilidad es un proceso afectado por varios factores.- Analiza la preparación de una disolución para determinar su clasificación- Calcula la concentración de una disolución a través de las fórmulas determinadas para ello.- Analiza las propiedades coligativas de las disoluciones a través de la concentración molal de las mismas.	<ul style="list-style-type: none">- Propiedades de las disoluciones y los coloides.- Solubilidad. Factores que afectan la solubilidad y la velocidad de disolución- Tipos de disolución: saturada, insaturada, sobresaturada. Disoluciones sólidas, líquidas y gaseosas.- Concentración de disoluciones: %m/m, %m/v, %v/v, molaridad, molalidad, fracción molar, ppm. Problemas de dilución.- Aumento del punto de ebullición- Descenso del punto de congelación.	<ul style="list-style-type: none">- Cuaderno- Libro de texto. Fundamentos de Química. Capítulo 14.	