

**TEMARIO DEL CURSO PROPEDEUTICO DE QUIMICA GENERAL - POSGRADO EN
CIENCIAS INTERDISCIPLINARIAS:**

<p>SESION I: Ecuaciones químicas</p> <ul style="list-style-type: none"> • Ecuaciones químicas • Reacciones químicas • Pesos atómico y molecular 	<p>SESION II: Estequiometria</p> <ul style="list-style-type: none"> • Mol • Balanceo de ecuaciones • Molaridad y estequiometria
<p>SESION III: Conceptos básicos de las interacciones químicas</p> <ul style="list-style-type: none"> • Regla del octeto • Enlace iónico y tamaño de los iones • Enlace covalente • Formas de resonancia • Polaridad del enlace • Fuerzas intermoleculares 	<p>SESION IV: Equilibrio químico</p> <ul style="list-style-type: none"> • Constante de equilibrio • Equilibrios heterogéneos • Factores que afectan el equilibrio • Relación entre equilibrio y cinética química
<p>SESION V: Equilibrios acuosos I</p> <ul style="list-style-type: none"> • Agua y diluciones • Teoría de Bronsted-Lowry • Escala pH • Ácidos y bases fuertes 	<p>SESION VI: Equilibrios acuosos II</p> <ul style="list-style-type: none"> • Ácidos y bases débiles (pKa y pKb) • Teoría de Lewis • Ion común • Buffers
<p>SESION VII: Termodinámica Química I</p> <ul style="list-style-type: none"> • Procesos espontáneos • Entalpia y entropía 	<p>SESION VIII: Termodinámica Química II</p> <ul style="list-style-type: none"> • Energía libre • Propiedades coligativas

Libro de texto:

Brown, TL; LeMay, HE. Química, La Ciencia Central. Prentice Hall