

Fecha	Lunes	Martes	Miércoles	Jueves	Viernes
Semana 01/02	<p>Conceptos básicos de química, Estequiometría</p> <p>Estructura Atómica: Modelo atómico actual-Números Cuánticos- Configuración electrónica</p>	Nomenclatura: Fórmulas químicas y nomenclatura clásica y IUPAC	<p>Regla de Hund-Principio de exclusión de Pauli. Tabla Periódica: Propiedades, ejercicios.</p> <p>Práctico: Estructura Atómica</p>	<p>Enlace: Características, Estructuras de Lewis Enlace Iónico, Bonn-Haber. Enlace Covalente: clasificación, hibridación, polaridad. Diferencia entre estructura electrónica y molecular. Enlace metálico. Fuerzas intermoleculares</p>	
Semana 08/02	Enlace: Características, Estructuras de Lewis Enlace Iónico, Bonn-Haber. Enlace Covalente: clasificación, hibridación, polaridad. Diferencia entre estructura electrónica y molecular	<p>Líquidos: propiedades. Sólidos: clasificación, propiedades y su relación con el tipo de enlace y fuerzas intermoleculares</p> <p>Práctico enlace</p>	<p>Práctico enlace</p> <p>Repaso 1° Parcial</p>	1° Parcial	<p>Sólidos:ejercicios</p> <p>Práctico Gases</p>
Semana 15/02	Feriado	Feriado	<p>Soluciones</p> <p>Soluciones</p>	<p>Termodinámica</p> <p>Termodinámica</p>	
Semana 22/02	<p>Equilibrio Químico</p> <p>Equilibrio Químico</p>	<p>Equilibrio Acido-Base</p> <p>Equilibrio Acido-Base</p>	<p>Electroquímica: reacción redox, celdas galvánicas, electrólíticas, tabla de potenciales redox.</p>	Método ión electrón, celdas	<p>Corrosion, electrólisis</p> <p>Repaso 2° parcial</p>
Semana 01/03	2° Parcial	Repaso recuperatorios	Recuperatorios	Coloquio	