

1.	<p>CÓDIGO</p> <p>UAEQ/CCT/UFCG</p>	<p><b>PRÉ-REQUISITO:</b> Química Geral.  <b>CARGA HORÁRIA:</b> 60 horas.  <b>CRÉDITOS:</b> 04</p>
	<p><i>Química Inorgânica</i></p>	<p><b>EMENTA:</b> Configuração eletrônica; Tabela periódica. Estudo do hidrogênio. Estudo dos elementos, seus grupos e compostos.</p> <p><b>Objetivo:</b> <i>FINALIZADO O COMPONENTE CURRICULAR, O ESTUDANTE DEVE SER CAPAZ DE:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Apresentar ao aluno a Tabela Periódica dos elementos químicos e a configuração eletrônica dos átomos mais comuns da química enfatizando o átomo de hidrogênio.</li> </ul> <p><b>BIBLIOGRAFIA SUGERIDA:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. LEE, J. D. <b>Química inorgânica - um novo texto conciso</b>. São Paulo: Edgar Blücher, 1980.</li> <li>2. OHLWEILER, O. A. <b>Química inorgânica</b>. Vol. 1 e 2. São Paulo: Edgard Blucher Ltda, 1973.</li> <li>3. LEE, J D, <b>Quimica Inorganica nao tão Concisa</b>, Edgard Blucher Ltda_São Paulo, 2000</li> </ol> <p><b>BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. COHON, F.A.; Wilkinson, G. <b>Advanced inorganic chemistry</b>. New York: Interscience Publishers, 1972.</li> <li>2. MAHAN, Bruce H. Química. <b>Um curso universitário</b>. São Paulo: Ed. Universidade de São Paulo, 1972.</li> <li>3. BELL, C.F.; LOTT, K.A.K. <b>Modern approach to inorganic chemistry</b>. Londres: Buhler Worth &amp; Co. Publisher Ltda, 1972.</li> <li>4. SHRIVER, D. F., : ATKINS, P. W., <b>Quimica Inorganica</b>, Bookman Companhia Ed Porto Alegre, 2008</li> <li>5. FARIAS, R. F., <b>Praticas de Química Inorgânica</b>, Átomo, Campinas, 2012</li> </ol>