

1.	<p>CÓDIGO 1105110</p> <p>UAEQ/CCT/UFCG</p>	<p>PRÉ-REQUISITO: Não Possui.</p> <p>CARGA HORÁRIA: 60 horas.</p> <p>CRÉDITOS: 04</p>
	<p><i>Química Geral</i></p>	<p>EMENTA: Estrutura dos átomos. Natureza e teoria de ligações químicas. Nomenclatura dos compostos químicos. Estequiometria e cálculos para as transformações químicas em geral. Concentrações estequiométricas e propriedades coligativas das soluções. Termodinâmica química elementar. Velocidade das reações químicas. Equilíbrio químico e eletroquímico.</p> <p>OBJETIVOS: <i>FINALIZADO O COMPONENTE CURRICULAR, O ESTUDANTE DEVE SER CAPAZ DE:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> • Oferecer ao aluno conhecimento fundamental da química enfatizando átomos, reações químicas, soluções e termodinâmica química. <p>BIBLIOGRAFIA SUGERIDA:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. O'CONNOR, R. Introdução à química. São Paulo: Harper e Row do Brasil, 1983. 2. SIENKO, Michell I.; PLANE, Roberto A. Química. Vol 1. 4.ed. São Paulo: Companhia Editora Nacional, 1974. 3. BRADY, James E.; HUMISTON, Gerard E. Química geral. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1983. <p>BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. ROZENBERG, I.M. QUÍMICA GERAL, Edgard Blücher São Paulo 2003 2. BROWN, L. S, HOLME, T. A, Química Geral Aplicada a Engenharia, Cengage, São Paulo, 2009 3. ROSENBERG, J. L., EPSTEIN, L. M., KRIEGER, P. J., Química Geral, Bookman, Companhia Ed., Porto Alegre 2012 4. FARIAS, R. F., Química Geral no Contexto das Engenharias, <u>Átomo</u>, Campinas, 2011 5. BORTOTTI, L., LENZI, E., Química Geral Experimental, <u>Freitas Bastos</u>, Rio de Janeiro, 2012