

CURSO/SEMESTRE	Química Industrial/1º semestre
DISCIPLINA	QUÍMICA GERAL E EXPERIMENTAL
CARÁTER DA DISCIPLINA	Obrigatória
PRÉ-REQUISITO	-
CÓDIGO	0150068
DEPARTAMENTO	Química Analítica e Inorgânica
CARGA HORÁRIA TOTAL	102h
CRÉDITOS	6
NATUREZA	4-0-2
ANO/SEMESTRE	
PROFESSORES E CARGA HORÁRIA	PROF. DR. EDER JOÃO LENARDÃO
OBJETIVOS	<p>GERAL</p> <p>- Desenvolver nos alunos hábitos de observação e compreensão dos princípios básicos da Química Geral e formação para atuarem, como cidadãos, de forma positiva em prol de um ambiente mais saudável.</p> <p>ESPECÍFICOS</p> <p>Desenvolver nos alunos através das aulas práticas e teóricas:</p> <ul style="list-style-type: none"> - capacidade de percepção e curiosidade investigativa; - Visão geral e preliminar dos principais conteúdos a serem desenvolvidos no Curso de Química; - hábito de trabalhar em equipe através da solidariedade e colaboração com os docentes da disciplina e com os colegas dos trabalhos de classe; - conduta que leve em conta sua segurança em laboratório e de seus colegas; - postura que leve em conta a conservação da vidraria, reativos e equipamentos utilizados em laboratório bem como o uso racional de reagentes.
EMENTA	Estrutura da matéria. Modelos atômicos. Classificação periódica. Ligações químicas. Cálculos estequiométricos. Fundamentos de cinética química e equilíbrio químico. Noções de equilíbrio iônico. Soluções. Fundamentos de termoquímica e eletroquímica. Elaboração da metodologia para investigação científica.
BIBLIOGRAFIA BÁSICA	<ol style="list-style-type: none"> 1. RUSSEL, J. Química Geral. 2^a ed. vols. 1 e 2, São Paulo: Makron Books, 1994. 1068p. 2. BRADY, J.E., HUMISTON, G.E. Química Geral. vols. 1 e 2, 2^a ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1996. 656p. 3. MASTERTON, L.M., SOLWINSKI, E.J., STANITSKI, C.L., Princípios de química. 6^a ed. Rio de Janeiro: Livro Técnicos e Científicos, 1990. 681p. 4. MAHAN, B.H., Química um curso universitário, 2^a ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1972, 644p. 5. KOTZ, J.C., TREICHEL JR., P. Chemistry and Chemical Reactivity, 3^a ed. New York: Saunders College Publishing, 1996. 1121p.
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR	<ol style="list-style-type: none"> 6. BARTHELMESS, A. Química Geral. São Paulo: Cortez, 1991. 243p. 7. PAULING, L. Química Geral. Rio de Janeiro: Técnicos e Científicos, 1979. 760p. 8. SLABAUCH, W. H. Química Geral. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 1982. 267p. 9. MILAGRES, J.E. <i>et alii</i>. Química Geral: Práticas Fundamentais, Viçosa: Universidade Federal de Viçosa, 1992. 80p. 10. DA COSTA, C.L.A. Química Geral-Práticas Fundamentais. Niteroi: EDUFF, 1993, 120p.