



**UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO  
PROGRAMA DE DISCIPLINA**

NOME				COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
Fundamentos de Química I				CCINAT		2018.1
CARGA HORÁRIA	TEÓR: 45	PRÁT: 15	HORÁRIOS: Qua 19:40 – 22:20; Qui 21:30 – 22:20			
CURSOS ATENDIDOS					SUB-TURMAS	
Ciências da Natureza						
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)					TITULAÇÃO	
Gustavo Frensch					Doutor	
EMENTA						
Estados Físicos da Matéria; Transformações da Matéria; Histórico dos Modelos Atômicos; Estrutura Atômica; Configuração Eletrônica, Blindagem e Carga Nuclear Efetiva; Ligações Iônicas, Covalentes e Metálicas; Fórmulas Químicas; Equações Químicas, Balanceamento e Estequiometria; Estrutura de Moléculas; Molaridade e Massa Molar. Segurança no laboratório; Vidrarias; Técnicas Básicas de trabalho no laboratório de Química; O uso de experimentos como facilitadores no processo de ensino e aprendizagem.						
OBJETIVOS						
Fornecer aos alunos conhecimentos fundamentais sobre Química.						
METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)						
Aulas expositivas utilizando quadro e multimídia, com aplicação de listas de exercícios monitoradas ou não. As aulas práticas serão desenvolvidas em laboratório utilizando-se de equipamentos e material de consumo presentes no mesmo.						
Recursos utilizados: Projetor multimídia, textos didáticos, quadro branco e piloto, para as aulas teóricas; vidrarias, equipamentos, reagentes e solventes do laboratório para as aulas práticas.						
FORMAS DE AVALIAÇÃO						
A avaliação da disciplina será realizada através de avaliações escritas, tanto da parte teórica quanto da prática, assim como a apresentação de seminários e entrega de listas de exercícios e relatórios sobre os experimentos das aulas práticas.						

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO			
Numero	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA		
1	Estados Físicos da Matéria. Transformações da Matéria		
2	Histórico dos Modelos Atômicos.		
3	Estrutura Atômica		
4	Configuração Eletrônica, Blindagem e Carga Nuclear Efetiva.		
5	Ligações Iônicas, Covalentes e Metálicas		
6	Fórmulas Químicas		
7	Equações Químicas, Balanceamento e Estequiometria		
8	Estrutura de Moléculas		
9	Molaridade e Massa Molar		
REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS			
<b>Bibliografia Básica:</b> ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3. ed. São Paulo: Bookman, 2007. KOTZ, J.C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. Química geral e reações químicas. 6ª ed. São Paulo: Cengage Learning, 2012. LEE, J. D. Química Inorgânica Não Tão Concisa. 5ª ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1999.			
<b>Bibliografia Complementar:</b> GUIMARÃES, C. C. Experimentação no Ensino de Química: Caminhos e Descaminhos Rumo à Aprendizagem Significativa. Química Nova na Escola, v. 31, n° 3, p. 198-202, 2009. MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química: um curso universitário. 4ª ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1995.			
____/____/____ DATA	_____ ASSINATURA DO PROFESSOR	____/____/____ HOMOLOGADONO COLEGIADO	_____ COORD. DO COLEGIADO