



## COORDENADORIA DO CURSO DE QUÍMICA

### PLANO DE ENSINO

Unidade Curricular: QUÍMICA EXPERIMENTAL II			Período: 2º	Currículo: 2019	
Docente: Patrícia Benedini Martelli			Unidade Acadêmica: DCNAT		
Pré-requisito: FA em QUÍMICA EXPERIMENTAL I		Co-requisito: -			
C.H. Total: 33 h-36ha	C.H. Prática: 33 h-36ha	C. H. Teórica: -	Grau: bacharelado	Ano: 2023	Semestre: 2º
EMENTA					
Preparo de soluções. Reações químicas. Cinética química. Equilíbrio químico. Termoquímica. Eletroquímica.					
OBJETIVOS					
Ampliar os conhecimentos adquiridos em Química Geral Experimental I, solidificando sua base para o curso de química. Desenvolver habilidades para o manuseio de aparelhos e instrumentos de laboratório. Realizar experimentos que permitam discutir: fatores que afetam a velocidade de uma reação química; deslocamento de equilíbrio; ácidos e bases; produto de solubilidade; reações de óxido- redução; calores de reação e eletroquímica.					
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO					
Preparo e diluição de soluções Preparo e padronização de soluções Estequiometria Cinética química Equilíbrio químico Ácidos e bases Equilíbrios em soluções de ácidos e bases Termoquímica Eletroquímica					
METODOLOGIA DE ENSINO E RECURSOS AUXILIARES					
A disciplina será desenvolvida através de aulas práticas realizadas no Laboratório de Ensino, utilização de quadro negro, retroprojektor e recursos multimídia (data show).					
FORMA E CRONOGRAMA DE AVALIAÇÃO					
O desempenho do aluno na disciplina será avaliado na forma de avaliações teórico-práticas e relatórios técnico-científicos. Serão realizadas duas avaliações teórico-práticas no valor de 10 pontos cada uma (peso 30). A média obtida nos relatórios científicos solicitados será considerada em 10 pontos (peso 40). A média ponderada será calculada da seguinte forma: (P1X30) + (P2X30) + (P3X40)/100, onde: P1: Avaliação teórico-prática I – 02/10 e 09/10 P2: Avaliação teórico-prática II – 04/12 e 11/12 P3: Média obtida nos relatórios técnico-científicos – 18/12 Será aplicada uma avaliação substitutiva com todo conteúdo programático (18/12) ao final da disciplina para os alunos que obtiverem média final inferior a 6 pontos, a qual irá substituir a menor nota referente às duas avaliações teórico-práticas aplicadas durante o curso.					
BIBLIOGRAFIA BÁSICA					
Silva, R. R.; Bocchi, N.; Rocha Filho, R. C. <i>Introdução à Química Experimental</i> , McGraw-Hill: São Paulo, 1990. Constantino, M. G.; da Silva, G. V. J.; Donato, P. M. <i>Fundamentos de Química Experimental</i> , EDUSP: São Paulo, 2003. Kotz, J. C.; Treichel Jr., P. <i>Química e Reações Químicas</i> , vol. 1 e 2, 4ª ed., Livros Técnicos e Científicos: Rio de Janeiro, 2002.					
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR					
Chrispino, A.; Faria, P. <i>Manual de Química Experimental</i> , Editora Átomo: Campinas, 2010. Trindade, D.F.; Oliveira, F.P.; Banuth, G. S. L.; Bispo, J.G; <i>Química Básica Experimental</i> , 3ª Ed., Ícone Editora: São Paulo, 2006. Lenzi, E.; Favero, L.O.B.; Tanaka, A.S.; Filho, E. A. V.; Da Silva, M. B.; Gimenes, M. J. G.; <i>Química Geral Experimental</i> , Freitas Bastos Editora: Rio de Janeiro, 2004. Atkins, P.; Jones, L. <i>Princípios de Química – Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente</i> , Bookman: Porto Alegre, 2001. Giesbrecht E. et al. <i>Experiências em Química - Técnicas e Conceitos Básicos</i> , Editora Moderna: São Paulo, 1979.					

<div>Docente Responsável</div>	<div>Aprovado pelo Colegiado em     /     /     .</div> <div>Coordenador do Curso</div>
--------------------------------	---