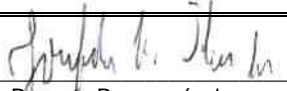
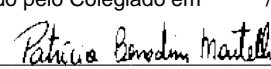




Universidade Federal
de São João del-Rei

COORDENADORIA DO CURSO DE QUÍMICA

PLANO DE ENSINO

Unidade Curricular: FÍSICO-QUÍMICA II			Período: 5º	Currículo: 2019	
Docente: Josefredo Rodriguez Pliego Junior			Unidade Acadêmica: DCNAT		
Pré-requisito: FÍSICO-QUÍMICA I			Co-requisito: -		
C.H. Total: 66 h-72ha	C.H. Prática: -	C. H. Teórica: 66 h-72ha	Grau: licenci.	Ano: 2020	Semestre: 1 emerg
EMENTA					
Termodinâmica de misturas, soluções, diagramas de fases binário e ternário, equilíbrio químico, cinética química, fenômenos de superfície, eletroquímica.					
OBJETIVOS					
Utilizar as leis fundamentais da termodinâmica como ferramentas no estudo quantitativo de fenômenos físico-químicos, compreender a termodinâmica dos sistemas de composição variável e os princípios fundamentais envolvidos no estudo da velocidade e do mecanismo de reações químicas.					
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO					
1 - Sistemas de composição variável: potencial químico e quantidades parciais molares, equilíbrio químico 2 - Solução ideal: Lei de Raoult, lei de Henry, propriedades coligativas 3 - Soluções reais: atividade 4 - Equilíbrio entre fases condensadas: diagramas de fase 5 - Cinética Química: Leis de velocidade, mecanismos, teoria do estado de transição					
METODOLOGIA DE ENSINO E RECURSOS AUXILIARES					
A disciplina será oferecida de forma remota, com atividades síncronas e assíncronas. As aulas remotas (síncronas, 4 horas-aula, 2 aulas geminadas por semana) serão via google meet e o restante da carga horária será de trabalhos propostos para os alunos, que valerão nota. Nas avaliações, será utilizado o google form, e as questões serão respondidas on line.					
FORMA E CRONOGRAMA DE AVALIAÇÃO					
A avaliação será feita por duas provas, valendo 60% da nota (30% cada uma) das unidades 1 e 5 acima. O restante da nota (40%) será via trabalhos relativos as unidades 2 a 4. A avaliação será por meio do google form, após o término das unidades 1 e 5. Nas demais unidades, um trabalho será proposto ao final destas, sendo utilizado na avaliação. Não será cobrada presença, mas nas duas provas terá hora de início e término da resolução de problemas. Haverá uma prova substitutiva.					
BIBLIOGRAFIA BÁSICA					
Atkins, P. W.; Paula, J. <i>Físico-Química</i> , 9ª ed., vol. 1-2, LTC: Rio de Janeiro, 2012. Castellan, G. <i>Fundamentos de Físico-Química</i> , LTC: Rio de Janeiro, 1988. Levine, I. N. <i>Físico-Química</i> , 6ª ed., vol. 1-2, LTC: Rio de Janeiro, 2012.					
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR					
Ball, D. W. <i>Físico-Química</i> , vol. 1-2, Pioneira Thomson Learning: São Paulo, 2006. Chagas, A. P. <i>Termodinâmica Química</i> , Editora da UNICAMP: Campinas, 1999. Moore, W. J.; <i>Físico-Química</i> , Vol. I, tradução da 4ª ed. americana, Edgard Blücher: São Paulo, 1976. McQuairre, D. A.; Simon, J. D. <i>Physical Chemistry – A Molecular Approach</i> , University Science Books: Sausalito, 1997. Netz, P. A.; Ortega, G. G.; <i>Fundamentos de Físico-Química</i> , Artmed, 2002.					
 _____ Docente Responsável			Aprovado pelo Colegiado em / / .  _____ Coordenador do Curso		