

DIRETORIA DE ENSINO
DEPARTAMENTO DA ÁREA DE QUÍMICA E MEIO AMBIENTE
COORDENAÇÃO DO CURSO TÉCNICO INTEGRADO EM QUÍMICA
PROGRAMA DE UNIDADE DIDÁTICA – PUD

DISCIPLINA: QUÍMICA INORGÂNICA I	
Código: CPQU035	
Carga Horária: 40h	
Número de Créditos: 2.0	
Código pré-requisito:	
Semestre: 2	
Nível: TÉCNICO	
EMENTA	
Funções Inorgânicas. Reações Inorgânicas.	
OBJETIVO (S)	
Realizar funções inorgânicas. Entender as reações inorgân.	
CONTEÚDOS	
<p>♦ Funções Inorgânicas: Teoria da dissociação eletrolítica: eletrólitos e não eletrólitos. Estudo dos ácidos: conceito de Arrhenius, classificação, nomenclatura e propriedades. Estudo das bases: conceito de Arrhenius, classificação, nomenclatura e propriedades. Conceitos sobre ácidos e bases: Brønsted e Lewis. Estudo dos sais: reações de neutralização, classificação, nomenclatura e propriedades. Estudo dos óxidos: classificação, nomenclatura e propriedades. Estudo dos hidretos e carbetos: nomenclatura e propriedades.</p> <p>♦ Reações Inorgânicas: Classificação das reações químicas. Reações de deslocamento. Reações de metais com água, ácidos e bases. Reações de dupla troca. Reações de decomposição térmica. Reações de osculação.</p>	
METODOLOGIA DE ENSINO	
Aulas expositivas e praticas de laboratório.	
AVALIAÇÃO	
Provas escritas e práticas.	
BIBLIOGRAFIA BÁSICA	
COTTON, F.A.; WILKINSON, G. Química Inorgânica . Rio de Janeiro: LTC, 1978. LEE, J. D. Química inorgânica : um novo texto conciso. São Paulo: Edgard Blücher, 1980. LEE, J. D. Química inorgânica : não tão concisa. São Paulo: Edgard Blücher, 1997. LOPES, José Leite. Estrutura Quântica da Matéria . 1 ed. sl: Editora EDC-Didática & Cia, 2001. ROZEMBERG. Química Geral . 1 ed. sl: Editora Edgar Blucher, 2002.	
Coordenador do Curso _____	Coordenadoria Técnico- Pedagógica _____