

**DIRETORIA DE ENSINO/ DEPARTAMENTO DE ENSINO
COORDENAÇÃO DO CURSO: ENGENHARIA DE PRODUÇÃO CIVIL
PROGRAMA DE UNIDADE DIDÁTICA – PUD**

DISCIPLINA: QUÍMICA TECNOLÓGICA			
Código:	QT		
Carga Horária Total:	80	CH Teórica: 60 h	CH Prática: 20 h
Número de Créditos:	4		
Pré-requisitos:	-		
Semestre:	1		
Nível:	Bacharelado		
EMENTA			
Estequiometria. Natureza da luz. Estrutura do átomo. Ligações químicas. Estados da matéria. Termoquímica. Eletroquímica. Ácidos e Bases.			
OBJETIVO			
<ul style="list-style-type: none"> - Conhecer a natureza da matéria. - Compreender as relações entre matéria, luz e energia. 			
PROGRAMA			
<p>UNIDADE I – Estrutura do Átomo</p> <ul style="list-style-type: none"> - Teorias atômicas. - Estruturas do átomo <p>UNIDADE II – Natureza da Luz</p> <ul style="list-style-type: none"> - Conceitos de matéria e onda. - Propriedades da luz. <p>UNIDADE III – Ligações Químicas</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tipos de ligações. <p>UNIDADE IV – Estequiometria</p> <ul style="list-style-type: none"> - Reações químicas. - Cálculo de reações químicas. <p>UNIDADE V – Estados da Matéria</p> <ul style="list-style-type: none"> - Propriedades. - Mudanças de estado. <p>UNIDADE VI – Termoquímica</p> <ul style="list-style-type: none"> - Introdução a sistemas termodinâmicos. - Primeira lei da termodinâmica. - Segunda lei da termodinâmica. 			

<p>UNIDADE VII – Eletroquímica - Processos eletroquímicos.</p> <p>UNIDADE VIII – Ácidos e Bases - Conceitos de ácido e base. - Equilíbrio ácido-base. - Indicadores. - Hidrólise.</p>	
<p>METODOLOGIA DE ENSINO</p> <p>- Aulas expositivo-dialógicas. - Lista de exercícios. - Resolução de exercícios em sala de aula. - Projeto integrador. - Recursos: Quadro branco e pincel. Data-show.</p>	
<p>AVALIAÇÃO</p> <p>- As avaliações são realizadas de forma processual e cumulativa durante o processo de ensino-aprendizagem. - Os instrumentos de avaliação são: participação em sala, provas, trabalhos em sala, trabalhos práticos e projeto integrador.</p>	
<p>BIBLIOGRAFIA BÁSICA</p> <p>ROZENBERG, I. M.; et. al. Química geral. São Paulo: Blucher, 2002.</p> <p>RUSSEL, J. B.; et. al. Química geral 1. São Paulo: Pearson Makron Books, 2 ed, 1994.</p> <p>RUSSEL, J. B.; et. al. Química geral 2. São Paulo: Pearson Makron Books, 2 ed, 1994.</p>	
<p>BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR</p> <p>TRINDADE, D. F.; et al.. Química básica experimental. São Paulo: Ícone, 3ª ed., 2006.</p> <p>KOTZ, J. C. Química geral e reações químicas 1. São Paulo: Cengage Learning, 6 ed, 2010.</p> <p>KOTZ, J. C. Química geral e reações químicas 2. São Paulo: Cengage Learning, 2009.</p>	
<p>Coordenador do Curso</p> <p>_____</p>	<p>Setor Pedagógico</p> <p>_____</p>