



UNIVERSIDADE DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO  
FORMULÁRIO DE IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA

<b>UNIDADE:</b> FACULDADE DE TECNOLOGIA				
<b>DEPARTAMENTO:</b> DEPARTAMENTO DE QUÍMICA E AMBIENTAL				
<b>DISCIPLINA:</b> QUÍMICA GERAL I				
<b>CH TOTAL</b>	<b>ALUNO</b>	<b>PROFESSOR</b>	<b>CRÉDITOS:</b> 6	<b>CÓDIGO:</b> FAT04-13178
	90	90		
<b>MODALIDADE DE ENSINO:</b> PRESENCIAL			<b>TIPO DE APROVAÇÃO:</b> NOTA E FREQUÊNCIA	

STATUS	CURSO(S) / HABILITAÇÃO(ÕES) / ÊNFASE(S)
OBRIGATÓRIA	FAT - Engenharia Química (versão 1)

TIPO DE AULA	CRÉDITO	CH SEMANAL	CH TOTAL
TEÓRICA	6	6	90
<b>TOTAL</b>	6	6	90

**OBJETIVO(S):**  
AO FINAL DO CURSO O ALUNO DEVERÁ CONHECER OS CONCEITOS BÁSICOS DE QUÍMICA GERAL, QUE O CAPACITEM AO ESTUDO DE TÓPICOS DE MAIOR APLICAÇÃO NA QUÍMICA E NA ENGENHARIA QUÍMICA.

**EMENTA:**  
1. MATÉRIA E ENERGIA, 2. DEFINIÇÃO E CLASSIFICAÇÃO DE SISTEMAS QUÍMICOS; 3. GÁS IDEAL; 4. ATOMÍSTICA; 5. LIGAÇÃO QUÍMICA E GEOMETRIA MOLECULAR; 6. ESTEQUIOMETRIA; 7. SOLUÇÕES, MISTURAS E DISPERSÕES COLOIDAIS; 8. PROPRIEDADES COLIGATIVAS; 9. REAÇÕES ÁCIDO-BASE; 10. TERMOQUÍMICA; 11. EQUILÍBRIO QUÍMICO; 12. EQUILÍBRIO IÔNICO; 13. ELETROQUÍMICA; 14. CINÉTICA QUÍMICA.

**CÓ-REQUISITO 1:**  
FAT04-13177 Química Experimental I

**BIBLIOGRAFIA:**  
(\*KOTZ, J.C., QUÍMICA E REAÇÕES QUÍMICA, RIO DE JANEIRO: LTC, 6ª EDIÇÃO, 2010.  
BROWN, L.S. E HOLME, T.A., QUÍMICA GERAL APLICADA À ENGENHARIA, CENGAGE LEARNING, 1ª EDIÇÃO, SÃO PAULO, 2009.  
ATKINS, P., JONES, L., PRINCÍPIOS DE QUÍMICA - QUESTIONANDO A VIDA MODERNA E O MEIO AMBIENTE, ED. BOOKMAN CIA, 5ª EDIÇÃO, 2011.  
(\* LIVRO TEXTO