

Programa Analítico de Disciplina

QAM 151 - Físico-Química I

Campus UFV - Rio Paranaíba -

Catálogo: 2019

Número de créditos: 3

Carga horária semestral: 45h

Carga horária semanal teórica: 3h

Carga horária semanal prática: 0h

Semestres: I e II

Objetivos

Introduzir aos alunos a evolução dos diversos modelos que levam à compreensão dos fenômenos atômico-moleculares relacionados às fases gás e condensada. Os primórdios precedentes ao nascimento da disciplina físico-química são evidenciados, mostrando os avanços na construção e validação de modelos que levam ao conhecimento das propriedades intrínsecas aos fenômenos físico-químicos, nas transformações e transferências de quantidades relevantes. Espera-se que o decorrer do curso privilegie ao aluno diversas situações para seu aprimoramento intelectual. Ao final do curso espera-se que o público alvo demonstre desenvoltura na aplicação dos conceitos abordados.

Ementa

Introdução. Gases ideais e reais. Teoria cinética. Propriedades das fases condensadas. Primeira Lei da Termodinâmica (TD). Segunda Lei da Termodinâmica. Terceira Lei da Termodinâmica. Energia livre, espontaneidade e equilíbrio. Equilíbrio entre fases de sistemas simples.

Pré e co-requisitos

(CRP 199 ou CRP 191) e (QAM 101 ou QAM 102)

Oferecimentos obrigatórios

Curso	Período
Ciência e Tecnologia de Alimentos	3
Engenharia de Produção	3
Química - Bacharelado	4

Oferecimentos optativos

Não definidos

QAM 151 - Físico-Química I

Conteúdo					
Unidade	T	P	ED	Pj	To
1. Introdução 1. Definições e desdobramentos multidisciplinares da Físico-Química (FQ) 2. Principais unidades do Sistema Internacional (SI) envolvidas na (FQ) 3. Relação entre unidades. Recomendações sobre unidades 4. Resumo dirigido de cálculo diferencial e integral para problemas de FQ	4h	0h	0h	0h	4h
2. Gases ideais e reais 1. Equação de estado do gás ideal, relação entre as variáveis, determinação de massas molares. Lei de Dalton das pressões parciais. Lei de distribuição barométrica 2. Definição do fator de compressibilidade. Equação de estado de Van der Waals, o ponto crítico de Van der Waals 3. Equações viriais de estado. As propriedades reduzidas e o princípio dos estados correspondentes. Gráficos $Z=Z(P_r, T_r)$	6h	0h	0h	0h	6h
3. Teoria cinética 1. O modelo da teoria cinética, cálculos de pressão e velocidades 2. Princípio de equipartição de energia 3. Função de distribuição de Maxwell, discussão gráfica e cálculos de velocidades e energias médias	3h	0h	0h	0h	3h
4. Propriedades das fases condensadas 1. Definição dos coeficientes de dilatação, compressibilidade e outras propriedades físicas das fases condensadas 2. Pressão de vapor	2h	0h	0h	0h	2h
5. Primeira Lei da Termodinâmica (TD) 1. Trabalho e calor 2. Definição de energia interna e entalpia, correlação de variáveis do sistema através da Primeira Lei. Experiências de Joule e Joule-Thomson 3. Termoquímica: calores de formação, combustão, ligação, diferencial e integral, Lei de Hess, calorimetria	10h	0h	0h	0h	10h
6. Segunda Lei da Termodinâmica 1. O ciclo de Carnot e as máquinas térmicas 2. Definição de entropia, processos reversíveis e irreversíveis 3. Desigualdade de Clausius 4. Temperatura termodinâmica	5h	0h	0h	0h	5h
7. Terceira Lei da Termodinâmica 1. Propriedades da entropia e relações com outras variáveis 2. Entropia do gás e o estado padrão do gás 3. Enunciado da terceira lei e as exceções 4. Entropia em reações químicas 5. Entropia e probabilidade	3h	0h	0h	0h	3h

A autenticidade deste documento pode ser conferida no site <https://siadoc.ufv.br/validar-documento> com o código: XY3C.EV19.HJ9T

8. Energia livre, espontaneidade e equilíbrio 1. Definição das variáveis, energias de Helmholtz e de Gibbs, as equações fundamentais da TD 2. Equação de estado TD, as propriedades da energia livre (G), o potencial químico 3. Potencial químico de um gás ideal puro, energia livre e entropia de processos de mistura de gases ideais 4. Energia livre padrão de formação, grau de avanço de reação, grau de dissociação, constantes de equilíbrio químico. Princípio de Le Chatelier 5. Equação de Gibbs-Helmholtz e Clausius-Clayperon 6. Quantidades molares parciais. Equação de Gibbs-Duhem	7h	0h	0h	0h	7h
9. Equilíbrio entre fases de sistemas simples 1. Estabilidade das fases de uma substância pura 2. Equilíbrio entre fases. Integração da Equação de Clayperon 3. A regra das fases e diagrama de fases	5h	0h	0h	0h	5h
Total	45h	0h	0h	0h	45h

(T)Teórica; (P)Prática; (ED)Estudo Dirigido; (Pj)Projeto; Total(To)

Planejamento pedagógico	
Carga horária	Itens
Teórica	Apresentação de conteúdo oral e escrito com o apoio de equipamento (projektor, quadro-digital, TV, outros); Apresentação de conteúdo oral e escrito em quadro convencional; Apresentação de conteúdo pelos estudantes, mediado pelo professor; Apresentação de conteúdo utilizando aprendizado ativo; Debate mediado pelo professor; e Seminários
Prática	<i>Não definidos</i>
Estudo Dirigido	Debate, Estudo dirigido, Leitura conduzida, Projeto e Resolução de problemas
Projeto	<i>Não definidos</i>
Recursos auxiliares	<i>Não definidos</i>

QAM 151 - Físico-Química I

Bibliografias básicas

Descrição	Exemplares
ATKINS, P. Físico-Química: fundamentos. 3. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2003.	10
ATKINS, P.; PAULA, J. Físico-Química. 9. ed. Vol. 1. Rio de Janeiro: LTC, 2012.	0
ATKINS, P.; PAULA, J. Físico-Química. 9. ed. Vol. 2. Rio de Janeiro: LTC, 2012.	0

Bibliografias complementares

Descrição	Exemplares
CASTELLAN, G.; Fundamentos de Físico-Química. 1. ed. Editora LTC, 1986.	0
CHANG, R.. Físico-Química para ciências químicas e biológicas. Vol. 1. 3. ed. Mcgraw Hill Brasil, 2009.	3
LEVINE, I. N. Físico-Química. 6. ed. Vol. 1. Editora LTC, 2012.	0
LEVINE, I. N. Físico-Química. 6. ed. Vol. 2. Editora LTC, 2012.	0
RANGEL, R.N.. Práticas de Físico-Química. 3. ed. Editora Edgard Blucher, 2006.	6