

TERMODINÂMICA QUÍMICA APLICADA 2

PLANO DE AULAS 1º SEMESTRE 2025

mês	nºsem	dia	Programa	Ementa
M A R Ç O		5	4ª-FEIRA DE CINZAS	1- Termodinâmica de soluções
	1	12	Apresentação da disciplina/ Cap. 1 - TD de soluções	1.1- Relações fundamentais entre propriedades
	2	19	Cap. 1 - Termodinâmica de soluções e Lista 1 correção	1.2- O potencial químico
	3	26	Capítulo 2 - Equilíbrio Líquido-Vapor (ELV) e Lista 2	1.3- Fugacidade e coeficiente de fugacidade
A B R I L	4	2	Cap. 2 - Exercícios	1.4- A solução Ideal
	5	9	Capítulo 2 - ELV em Recipientes Abertos	1.5- Modelos para a energia de Gibbs
		16	SEMANA SANTA - NÃO TEM AULA	1.6- Propriedades de mistura
	6	23	Capítulo 2 - ELV em Recipientes Abertos - Lista 3	1.7- Efeitos térmicos em processos de mistura
	7	30	Capítulo 2 - ELV - Atividade em sala	2- Equilíbrio líquido - vapor
M A I O	8	7	Resolução das Listas 1, 2 e 3	2.1- A natureza em equilíbrio
	9	14	P1	2.2- A regra das fases. Teorema de Duhem
	10	21	Cap. 3 - Equilíbrio de Fases - Parte 1 e Vista P1	2.3- Calculo dos pontos de orvalho e de bolha
	11	28	Cap. 3 - Equilíbrio de Fases - Parte 2	2.4- Calculo de Flash
J U N H O	12	4	Cap. 4 - Equilíbrio em reações químicas - Parte 1 (EQ1)	3- Equilíbrio de fases
	13	11	Cap. 4 - Equilíbrio em reações químicas - Parte 2 (EQ2)	3.1- Equilíbrio e estabilidade
	14	18	P2	3.2- Equilíbrio líquido-líquido
	15	25	2ª chamada de P1 e P2 - casos com atestado médico	3.3- Equilíbrio líquido-líquido-vapor
JULHO		2	Vistas de P2 a partir das 11h	3.4- Equilíbrio sólido-líquido
		9	RECUPERAÇÃO (de 8 a 19 de julho)	3.5- Equilíbrio sólido-vapor
				3.6- Equilíbrio na adsorção de gases em sólidos
				4- Equilíbrio em reações químicas - Equilíbrio químico
				4.1- A variação de energia de Gibbs padrão e a constante de equilíbrio
				4.2- Efeito da temperatura sobre a constante de equilíbrio
				4.3- Avaliação das constantes de equilíbrio
				4.4- Relação entre as constantes de equilíbrio e a composição
				4.5- Conversões de equilíbrio em reações isoladas

Avaliação:

As listas entregues (cada lista 0,2) serão somadas as notas da P1 e P2, assim como os exercícios avaliativos feitos em sala (0,5 ponto cada)

$$\text{Média} = (P1 + P2 + \sum \text{listas} + \text{ex. avaliativos})/2$$

Recuperação Nota Final = (Média + Nota Recuperação)/2

