

QUI 12551 – Físico-Química I – 2019-2

Horário: 3ª 18-20 h e 5ª 18-20 h, sala 109B-CCT

Professor responsável: Alexandre Moura Stumbo (P5 - Sala 109; stumbo@uenf.br)

Ementa

Propriedades dos gases: gases perfeitos e gases reais. Primeira e Segunda Leis da Termodinâmica. Termoquímica. Entalpia, entropia e energia livre. Critérios de equilíbrio e espontaneidade. Potencial químico. Atividade e fugacidade. Equilíbrio de fase. Misturas simples. Propriedades das soluções. Diagramas de fase. Sistemas a dois componentes.

Bibliografia

- P. Atkins e J. de Paula, *Físico-Química*, Vol. 1, 9ª Edição, Livros Técnicos e Científicos Editora, Rio de Janeiro, 2003 (livro texto recomendado)
- W.J. Moore, *Físico-Química*, Vol. 1, 4ª Edição (ou mais recente), Ed. Edgar Blücher, São Paulo, 1976
- G.W. Castellan, *Físico-Química*, Vol. 1, 2ª Edição (ou mais recente), Livros Técnicos e Científicos Editora, Rio de Janeiro, 1972
- G.M. Barrow, *Físico-Química*, 4ª Edição, Ed. Reverté, Rio de Janeiro, 1983

Data das provas

1ª Prova (P1):	01/10
2ª Prova (P2):	12/11
3ª Prova (P3):	10/12
Prova final (PF):	17/12

Sistema de avaliação

Ao final do período, calcula-se a média das provas (MP):

$$MP = \frac{P1 + P2 + P3}{3}$$

Se $MP \geq 6,0$, o estudante estará aprovado, sendo a média final (MF) igual a MP.

Se $4,0 \leq MP < 6,0$, o estudante poderá fazer uma prova final (PF) e MF será igual a:

$$MF = \frac{MP + PF}{2}$$

Neste caso, o aluno será considerado aprovado se $MF \geq 5,0$.

O estudante que não realizar a PF estará reprovado e $MF = MP/2$.

Se $MP < 4,0$, o aluno será reprovado, sem direito à realização da prova final, e $MF = MP$.