



Ficha 2 (variável)

Disciplina: Química Geral		Código: CQ108					
Natureza: (X) Obrigatória () Optativa	(X) Semestral () Anual () Modular						
Pré-requisito:	Co-requisito:	Modalidade: (X) Totalmente Presencial () Totalmente EaD () Parcialmente EaD ____*C.H.					
CH Total: 45h Prática como Componente Curricular (PCC): 00 CH semanal: 3h	Padrão (PD): 45h	Laboratório (LB): 00	Campo (CP): 00	Estágio (ES):	Orientada (OR): 00	Prática Específica (PE): 00	Estágio de Formação Pedagógica (EFP): 00
EMENTA (Unidade Didática)							
Introdução à química geral. Cálculos químicos. Soluções. Termodinâmica Química. Teoria ácido-base. Equilíbrio químico.							
PROGRAMA (itens de cada unidade didática)							
Elementos, compostos e tabela periódica. Mol e estequiometria. Reações em soluções aquosas. Energia e transformação química. O átomo segundo a mecânica quântica. Ligações químicas. Teoria da ligação estrutural. Atrações intermoleculares e as propriedades de líquidos e sólidos. Misturas em nível molecular: propriedades das soluções. Equilíbrio químico. Ácidos e bases. Equilíbrio ácido-base em soluções aquosas. Solubilidade e equilíbrios simultâneos. Termodinâmica química.							
OBJETIVO GERAL							
Dar ao estudante uma introdução geral dos conceitos mais importantes em química.							
OBJETIVO ESPECÍFICO							
Avaliar e aplicar em situações-problema, conceitos abrangentes da área da Química.							
PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS							
O curso será ministrado de forma totalmente presencial. A Plataforma <i>Microsoft Teams</i> ® será utilizada para disponibilizar materiais didáticos e também para comunicação com os discentes.							

Faucinney



FORMAS DE AVALIAÇÃO

Haverá duas avaliações escritas. A nota da disciplina será obtida pelo cálculo da média aritmética das notas obtidas nessas duas avaliações. O cronograma de atividades da disciplina será disponibilizado aos discentes no primeiro dia de aula.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. Jespersen, N.D., Hyslop, A. Química: A natureza molecular da matéria, vol. 1, 7º ed., Editora LTC, 2017.
2. Jespersen, N.D., Hyslop, A. Química: A natureza molecular da matéria, vol. 2, 7º ed., Editora LTC, 2017.
3. Tro, N.J. Química: Uma abordagem molecular, Vol. 1, 3ª ed., Editora LTC, 2017.
4. Tro, N.J. Química: Uma abordagem molecular, Vol. 1, 3ª ed., Editora LTC, 2017.
5. Kotz, J. C.; Treichel, P. M.; Townsend, J. R.; Treichel, D. A. Química Geral e Reações Químicas, Vol. 1, 9ª ed. Boston: Cengage, 2016.
6. Kotz, J. C.; Treichel, P. M.; Townsend, J. R.; Treichel, D. A. Química Geral e Reações Químicas, Vol. 2, 9ª ed. Boston: Cengage, 2016.
7. Bettelheim, F. A.; Brown, W. H.; Campbell, M. K.; Farrel, S. O. Introdução à Química Geral, Orgânica e Bioquímica. São Paulo: Cengage, 2016.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

8. Mahan, M. Química: Um curso universitário, 4º ed., Editora Edgard Blucher, 1995.
9. Russel, J.B. Química Geral, Vol. 1, 2ª ed., Editora Pearson Makron Books, 1994.
10. Russel, J.B. Química Geral, Vol. 2, 2ª ed., Editora Pearson Makron Books, 1994.
11. Maia, D.J. Química Geral: Fundamentos, 1ª ed., Editora Pearson Prentice Hall, 2007.

Professor da responsável pela disciplina:

Assinatura: _____

Claudiney Soares Cordeiro
Prof. Dr. Claudiney Soares Cordeiro

Chefe de Departamento ou Unidade equivalente: Prof. Dr. Marco Tadeu Grassi

Assinatura: _____