



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ
PRÓ-REITORIA DE ENSINO

PROGRAMA DE DISCIPLINA

Curso:	Zootecnia	Campus:	Maringá
Departamento:	DQI		
Centro:	Centro de Ciências Exatas - CCE		
COMPONENTE CURRICULAR			
Nome: Química I			Código:
Carga Horária: 68 h	Periodicidade: semestral	Ano de Implantação: 2023	
1. EMENTA			
Conceitos de estrutura eletrônica e tabela periódica; conceitos de ligação química; equilíbrio químico em solução aquosa; funções inorgânicas.			
2. OBJETIVOS			
Proporcionar aos acadêmicos abordagem de aspectos básicos e representativos da química geral.			

3. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1. Estrutura eletrônica: modelo atômico segunda a mecânica quântica; números quânticos e orbitais; configuração eletrônica; propriedades periódicas dos elementos.
2. Ligação química: conceitos básicos de ligação química iônica e covalente; polaridade de ligação, eletronegatividade e forças das ligações.
3. Funções inorgânicas: óxidos, ácidos, bases e sais.
4. Aplicações de compostos em sistemas biológicos.
5. Equilíbrio químico: conceito de equilíbrio; princípio de Le Châtelier; cálculo das constantes de equilíbrio; equilíbrio químico em solução aquosa: ácido – base; escala de pH; solução tampão; solubilidade.

4. REFERÊNCIAS

4.1- Básicas (Disponibilizadas na Biblioteca ou aquisições recomendadas)

- BROWN, T.L.; LeMAY Jr, H.E. e BURSTEN, B.E., Química - A Ciência Central, Trad. Horácio Macedo, 13a Ed., São Paulo, Pearson Prentice Hall, 2016.
- KOTZ, J.C. e TREICHEL Jr., P.M., Química Geral 1 e Reações Químicas, trad. Flávio Maron Vichi, 5a Ed., São Paulo, Pioneira Thomson Learning, 2005.
- BRADY, J.E., HUMISTON, G.E., Química Geral, Trad. Cristina M.P. dos Santos e Roberto de Barros Faria, 2ª. Ed., Rio de Janeiro, Livros Técnicos e Científicos, 2002.
- RUSSEL, J.B., Química Geral, 2a Ed., São Paulo, Mc Graw Hill do Brasil, 1994..
- SHRIVER, D.F., ATKINS, P.W., Química Inorgânica, Trad. Maria Aparecida B. Gomes, 3a Ed., Porto Alegre, Editora Bookman, 2003.

4.2- Complementares

- MASTERTON, W.L., SLOWINSKI, E.T. e STANITSKI, C.L. Princípios de Química, 6^a. Ed., Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 1990.

- MAHAN, B.M. e MYERS, R.J. Química um Curso Universitário, Tradução da 4^a. Ed. americana, São Paulo: Editora Edgard Blucher Ltda, 1997.

APROVAÇÃO DO DEPARTAMENTO

APROVAÇÃO DO CONSELHO ACADÊMICO



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ
PRÓ-REITORIA DE ENSINO

CRITÉRIO DE AVALIAÇÃO DA APRENDIZAGEM

Curso:	Zootecnia	Campus:	Maringá
Departamento:	DQI		
Centro:	Centro de Ciências Exatas-CCE		
COMPONENTE CURRICULAR			
Nome: Química I			Código:
Turma(s): todas	Ano de Implantação: 2023	Periodicidade: semestral	

Verificação da Aprendizagem
<small>www.pen.uem.br > Legislação > Normas da Graduação > Pesquisar por Assunto:Avaliação</small>
Obs.: Apresentar abaixo quantas avaliações serão exigidas e detalhar o processo de verificação da aprendizagem (provas, avaliação contínua, seminários, trabalhos etc.), para obtenção das notas periódicas e Avaliação Final. Número mínimo de avaliações = 2 (duas)

Avaliação Periódica:	1^a	2^a
Peso:	1	1

1^a AVALIAÇÃO PERIÓDICA: Avaliação escrita, versando sobre o conteúdo teórico, valendo de 0 a 10 (dez).

2^a AVALIAÇÃO PERIÓDICA: Avaliação escrita, versando sobre o conteúdo teórico, valendo de 0 a 10 (dez).

AVALIAÇÃO FINAL: Avaliação escrita, versando sobre o conteúdo programático (teórico-prático), valendo de 0 a 10 (dez).

Aprovação do Departamento

Aprovação do Conselho Acadêmico