



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA
INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO SERTÃO PERNAMBUCANO
CAMPUS FLORESTA

PROGRAMA DE DISCIPLINA

CURSO	Licenciatura em Química		
PROFESSOR	SUBSTITUTO	ANO/SEMESTRE	2017.1

Código	Turma	Disciplina	Carga Horária	
			Semanal ¹	Total ²
	2016.2	Química Geral I	4	60

¹Número de aulas semanais; ² Total de horas (relógio) da Disciplina.

Ementa

Introdução à estrutura atômica. Estrutura eletrônica dos átomos. Comportamento ondulatório da matéria e noções de mecânica quântica. Classificação Periódica dos elementos e propriedades.

Objetivos

Compreender a estrutura atômica dos elementos e correlacionar com a localização dos mesmos na tabela periódica e suas propriedades químicas.

Compreender os conhecimentos básicos em química geral.

Apresentar aos alunos a importância, a presença e a relação dos compostos químicos com a vida animal e vegetal;

Conteúdo Programático

1. Introdução à estrutura atômica.
2. Estrutura eletrônica dos átomos.
3. Comportamento ondulatório da matéria e noções de mecânica quântica.
4. Classificação Periódica dos elementos e propriedades.

Metodologia

As aulas serão ministradas de forma dialogada, como também através de aulas práticas, de campo e bibliográfica, utilizando as diversas tecnologias.

Avaliação

Avaliações escritas, relatórios de pesquisas, trabalhos em equipe. Como critério avaliativo será observado a participação do aluno nas aulas, coerência nos relatórios de pesquisa, respostas coerentes nas avaliações escritas.



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO PROFISSIONAL E TECNOLÓGICA
INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DO SERTÃO PERNAMBUCANO
CAMPUS FLORESTA

Bibliografia Básica

1. BRADY, JAMES E.; RUSSEL, JOEL W.; HOLUM, JOHN R. Química: A matéria e suas transformações. 3a ed. Volume 1, Rio de Janeiro: LTC, 2002.
2. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2001.
3. BROWN, THEODORE L.; LEMAY, H. EUGENE JR.; BURSTEN, BRUCE E. Química – Ciência Central. 7a ed. Rio de Janeiro: LTC, 1999.

Bibliografia Complementar

1. KOTZ, JOHN C.; TREICHEL, PAUL JR. Química e Reações Químicas. 3a ed. Volume 1. Rio de Janeiro: LTC, 1998.
2. BRADY, JAMES E.; HUMINSTON, G. E. Química Geral. 2a ed. Volume 1, Rio de Janeiro: LTC, 1994
3. RUSSELL, JOHN B. Química Geral. 2a ed. Volume 1, São Paulo: Makron Books, 1994.
4. QUAGLIANO, J. V.; VALLARINO, L. M. Química. 3a ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 1973
5. GARRITZ, A.; CHAMIZO, JOSÉ A. Química. São Paulo: Prentice Hall, 2002.
6. TRINDADE, DIAMANTINO F.; PUGLIESI, MARCIO. Química Básica Teórica. São Paulo: Ícone , 1992
7. MCCLELLAN, A. L. Guia do professor para Química: uma ciência experimental. Lisboa: Fundação Calouste Gulbenkian.
8. SLABAUGH, WENDELL H.; PARSONS, THERAN D. Química Geral. 2 a ed. Rio de Janeiro: LTC, 1982
9. MASTERTON, W. L.; SLOWINSKI, E. J.; STANITSKI, C. L. Princípios de química. 6a ed. Rio de Janeiro: LTC, 1990.
10. MAHAN, BRUCE M.; MYERS, ROLLIE J. Química: um curso universitário. 4a ed. São Paulo: Ed. Edgard Blücher, 1995