



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ
SETOR DE PALOTINA

Departamento de Engenharias e Exatas

Ficha 2 (variável)

Disciplina: Química Geral						Código: DEE287	
Natureza: (x) Obrigatória () Optativa			(x) Semestral () Anual () Modular				
Pré-requisito:		Co-requisito:		Modalidade: (x) Presencial () Totalmente EAD () CH em EAD:			
CH Total: 30 CH Semanal: 02	Padrão (PD): 02	Laboratório (LB):	Campo (CP):	Estágio (ES):	Orientada (OR):	Prática Específica (PE):	Estágio de Formação Pedagógica (EFP):
EMENTA							
Estudo da base da Química, como a estrutura do átomo, tabela periódica, ligações química e geometria molecular. Compreensão geral da matéria atômica e molecular e sua forma.							
PROGRAMA							
Da alquimia à Química. Conhecimento Científico e senso comum. Impacto social da Química: Química, tecnologia e sociedade. Constituintes da Matéria. Modelos e Teorias. Elementos e átomos: evolução dos modelos atômicos, a estrutura eletrônica dos átomos e o Modelo quântico para o átomo. Transformações químicas e as propriedades das substâncias. Propriedades periódicas dos elementos. Ligações Químicas. Geometria Molecular. Interações intermolecular, intramolecular e as propriedades da matéria. Equilíbrio Químico. Solubilidade. Solução e Diluição.							
OBJETIVO GERAL							
O aluno será capaz de compreender a natureza estrutural e eletrônica da matéria e propriedades dos elementos químicos e ligações químicas.							
OBJETIVO ESPECÍFICO							
Compreender a história da Química e sua relação com a sociedade moderna. Compreender a classificação dos elementos e suas propriedades bem como a formação das ligações químicas e as forças que regem as mesmas.							
PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS							
A disciplina será desenvolvida mediante aulas expositivo-dialogadas quando serão apresentados os conteúdos curriculares teóricos. Serão utilizados os seguintes recursos: quadro de giz, notebook e projetor multimídia, além da plataforma da UFPR virtual.							
FORMAS DE AVALIAÇÃO							
A avaliação consistirá de três atividades avaliativas (AA) valor relativo de 100 pontos cada.							

Nota final = [(Nota 1ª AA valendo 100) + (Nota 2ª AA valendo 100) + (Nota 3ª AA valendo 100) / 3].

O aluno será considerado aprovado se apresentar nota final igual 70 na fase regular da disciplina ou maior que 50 ao final do exame.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA (mínimo 03 títulos)

ATKINS, P. W. (Peter William). Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012.

BROWN, Theodore L et al. Química: a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005.

SKOOG, Douglas A. Fundamentos de química analítica. São Paulo: Thomson, 2006.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR (mínimo 05 títulos)

LENZI, Ervim. Introdução à química da água: ciência, vida e sobrevivência. [Rio de Janeiro, RJ]: Gen/LTC, [2009].

LEITE, Flávio. Práticas de química analítica. 4. ed., rev. e ampl. Campinas, SP: Atomo, 2010.

HOLLER, F. James. Princípios de análise instrumental. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009.

ROCHA, Julio Cesar. Introdução à química ambiental. 2. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009.

HARRIS, Daniel C. Análise química quantitativa. 7. ed. Rio de Janeiro (RJ): LTC, 2008.

**OBS: ao assinalar a opção CH em EAD, indicar a carga horária que será à distância.*



Documento assinado eletronicamente por **LEIDI CECILIA FRIEDRICH, PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR**, em 01/04/2022, às 18:22, conforme art. 1º, III, "b", da Lei 11.419/2006.



A autenticidade do documento pode ser conferida [aqui](#) informando o código verificador **4384351** e o código CRC **26A9E5D1**.