



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ
SETOR DE PALOTINA

Departamento de Engenharias e Exatas

Ficha 2 (variável)

Disciplina: Química Geral Experimental						Código: DEE288		
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):	Laboratório (LB): 02	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								
Introdução à química geral experimental								
Medidas de uma grandeza								
Propriedades físicas da matéria								
Separação de misturas (I e II)								
Átomo de BOHR e a estrutura eletrônica dos átomos								
Propriedades periódicas dos elementos (macro)								
Preparo e diluição de soluções								
Forças intermoleculares e propriedades dos líquidos								
Equilíbrio químico e princípio de Le Châtelier								
Ácidos, bases e equilíbrio ácido base								
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

Os alunos desenvolverão experimentos laboratoriais em grupo, mediante disponibilização prévia de roteiro experimental e orientação do professor na execução dos ensaios.

FORMAS DE AVALIAÇÃO

A avaliação da parte experimental da disciplina será composta de Relatórios de Aulas Práticas requeridos após cada aula experimental (R1 à Rn, onde n será o número de relatórios avaliados), no valor de 100 pontos cada relatório.

Nota final = [(Nota R1 valendo 100) + (Nota R2 valendo 100) + (Nota Rn valendo 100) / n].

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 18:23, conforme art. 1º, III, "b", da Lei 11.419/2006.



Documento assinado eletronicamente por **Emanuelle Iaçana Berté Parisotto, Usuário Externo**, em 04/04/2022, às 13:40, conforme art. 1º, III, "b", da Lei 11.419/2006.



Documento assinado eletronicamente por **ADRIANA FERLA DE OLIVEIRA, PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR**, em 04/04/2022, às 16:00, conforme art. 1º, III, "b", da Lei 11.419/2006.



A autenticidade do documento pode ser conferida [aqui](#) informando o código verificador **4388157** e o código CRC **1E56FD19**.