



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARANÁ
SETOR 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: () Presencial () Totalmente EAD () CH em EAD:				
CH Total: 30	CH Semanal: 02	Padrão (PD): -	Laboratório (LB): 30	Campo (CP): -	Estágio (ES):-	Orientada (OR): -	Prática Específica (PE): -	Estágio de Formação Pedagógica (EFP):-

EMENTA

Introdução ao laboratório de química. Normas de segurança. Medidas e tratamento de dados. Propriedades físicas da matéria. Teoria atômica (teste de chama). Propriedades periódicas dos elementos. Preparo de soluções e solubilidade. Ácidos e bases. Princípio de Le-Chatelier e equilíbrio químico. Medidas de pH.

PROGRAMA

1. Introdução a química geral experimental.
2. Medidas de uma grandeza.
3. Propriedades físicas da matéria.
4. Separação de misturas.
5. Estrutura eletrônica dos átomos.
6. Propriedades periódicas dos elementos.
7. Preparação de soluções.
8. Propriedades dos líquidos.
9. Equilíbrio químico.
10. Ácidos e bases.

OBJETIVO GERAL

O aluno deverá ser capaz de compreender a natureza estrutural e eletrônica da matéria, propriedades dos elementos químicos e aprender a trabalhar em um laboratório com segurança.

OBJETIVO ESPECÍFICO

Compreender as propriedades básicas de química geral experimental. Compreender as normas de segurança de um laboratório. Aprender a desenvolver trabalhos experimentais em equipe e trabalho experimental. Compreender propriedades físicas da matéria e propriedades periódicas dos elementos.

PROCEDIMENTOS DIDÁTICOS

A disciplina será desenvolvida mediante aulas práticas/experimentais-dialogadas.

FORMAS DE AVALIAÇÃO

A disciplina será avaliada mediante a elaboração de relatórios referentes as práticas desenvolvidas, assim como, pré-testes e/ou pós-testes durante as aulas desenvolvidas. Também será realizadas avaliações individuais (teórica) no decorrer do semestre. 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)

1. ATKINS, P., JONES, L. **Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 7ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2018.
2. BROWN, T. L., LEMAY, H. E., BURSTEN, B.E. **Química a Ciência Central**. 13ª ed. São Paulo: Pearson, 2016.
3. CHANG, R., GOLDSBY, K. A. **Química**. 11ª ed. São Paulo: Bookmann, 2013.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR (mínimo 05 títulos)

1. KOTZ, J. C., TREICHEL, P. M., WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. Vols. 1. 9ª ed. São Paulo: Cengage, 2016.
2. KOTZ, J. C., TREICHEL, P. M., WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. Vols. 2. 9ª ed. São Paulo: Cengage, 2016.
3. MAHAN, B. M., MYERS, R. J. **Química: um curso universitário**. 4ª ed. São Paulo: Edgard Blücher, 2003.
4. MASTERTON, W. L., HARLEY. **Química: Princípios e Reações**. 6ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2010.
5. RUSSELL, J. B. **Química geral**. Vols. 1 e 2. 2ª ed. São Paulo: Makron Books, 2000.

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



Documento assinado eletronicamente por **ROSANA BALZER, PROFESSOR DO MAGISTERIO SUPERIOR**, em 30/11/2021, às 12:44, conforme art. 1º, III, "b", da Lei 11.419/2006.



A autenticidade do documento pode ser conferida [aqui](#) informando o código verificador **4076912** e o código CRC **0F26B9F0**.