

LOQ4095 - Química Geral Experimental

Experimental Chemistry

Créditos-aula: 2

Créditos-trabalho: 0

Carga horária: 30 h

Ativação: 01/01/2018

Departamento: Engenharia Química

Curso (semestre ideal): EF (2), EM (2), EA (2), EB (2), EP (1), EQD (2), EQN (2)

Objetivos

Desenvolver nos alunos a capacidade de realizarem práticas rotineiras de laboratório associadas ao desenvolvimento de seu pensamento científico, resolvendo problemas teóricos e práticos, utilizando corretamente os diversos materiais de laboratório e manipulando reagentes químicos com segurança. Dessa forma, os alunos adquirirão experiência nas várias áreas da química aplicando os conceitos pertinentes

Teach the students the correctly use the lab materials and manipulate the chemicals in safety. Provide the students the capacity of execute lab routines associated with the development of the scientific thought. Solve theoretical and practical questions. Prevent lab accidents. Perform experiments on many chemical fields using relevant concepts.

Docente(s) Responsável(eis)

5817330 - Larissa de Freitas

6310296 - Patrícia Caroline Molgero Da Rós

Programa resumido

1 - Introdução ao Laboratório Químico; 2 - Pesos e Medidas; 3 - Técnicas de Separação de Misturas; 4 - Fenômenos físicos; 5 – Miscibilidade; 6 – Reações Químicas; 7 – Soluções; 8– Titrimetria; 9 – Equilíbrio Químico.

1 - Introduction to the Chemistry Laboratory; 2 - Weights and measures; 3 - Methods for separating mixtures; 4 - Physical phenomena; 5 - Miscibility; 6 - Chemical Reactions; 7 - Solutions; 8- Titrimetry; 9 - Chemical Equilibrium.

Programa

1 - Introdução ao Laboratório: Noções Elementares de Segurança; Equipamentos Básicos de Laboratório; Equipamentos de Proteção Individual. 2 - Pesos e medidas (Tratamento de dados experimentais): Cuidados Gerais com Balanças; Técnicas de Determinação de massa; Exatidão e precisão; Unidades; Algarismos Significativos; Propagação de Erros. 3 - Técnicas de Separação de Misturas: Filtração simples; Filtração a vácuo e Decantação. 4 - Fenômenos físicos: Construção do Diagrama da mudança do estado físico da água. 5 - Miscibilidade e solubilidade: Influência das forças intermoleculares na miscibilidade de líquidos. 6 - Reações químicas: Aspectos qualitativos. 7 - Soluções: Preparo e padronização de soluções. 8 - Titrimetria: Realização de Titulações Ácido-Base; Retrotitulação. 9 - Equilíbrio Químico - Preparo de Solução Tampão.

1 - Introduction to the Chemistry Laboratory: Elementary notion of security, Laboratory basic equipment; Individual protection equipment. 2 - Weights and measures (experimental data treatment): General care with scales, Determination of mass techniques. Accuracy and precision, units, significant digits and error propagation. 3 - Methods for separating mixtures: Simple filtration; Vacuum filtration and Decantation. 4 - Physical phenomena: Water state changes. 5 - Miscibility and solubility: Intermolecular forces influence on the liquids miscibility. 6 - Chemical reactions: Qualitative aspects. 7 - Solutions: Preparation and standardization of solutions. 8 - Titrimetry: Acid-Base Titrations and return-titration. 9 - Chemical equilibrium: Buffer solution.

Avaliação

Método: Os instrumentos de avaliação utilizados serão duas provas (P1 e P2) e a média dos relatórios (MR). O professor poderá a seu critério utilizar de trabalhos e/ou testes para complementar o método avaliativo.

Critério: A nota final será calculada da seguinte forma: $NF = (3 \times MR + 7 \times MP) / 10$ onde NF é a nota final, MR é a média dos relatórios e MP é a média simples das provas.

Norma de recuperação: A recuperação será feita por meio de uma prova (PR) para alunos que tenham NF maior ou igual a 3,0 e menor do que 5,0 e pelo menos 70% de frequência. A nota de recuperação (NR) será a média simples entre a nota final (NF) e a prova de recuperação (PR). Será considerado aprovado o aluno com NR maior ou igual a 5,0

Bibliografia

ASSUMPÇÃO, R. M. V. ; MORITA, T. Manual de soluções reagentes e solventes: padronização, preparação, purificação. São Paulo: Editora Edgard Blucher, 1972. BACCAN, N.; ANDRADE, J. C. O. ; GODINHO, E. S.; BARONE, J. S. Química analítica quantitativa elementar. 2.ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1995. BRADY, J; HUMISTON, G. E. Química geral. Rio de Janeiro: Ed. Livros Técnicos Científicos, 1986. BROWN, T. E et al. Química a Ciência Central. 9 ed. São Paulo. Pearson Prentice Hall, 2005-2007. CONSTANTINO, M.G; SILVA, G. V. J. da; DONATE P. M. Fundamentos de química experimental, São Paulo : EDUSP, 2004. MAHAN, B. M.; MYERS, R. J. Química um curso universitário. São Paulo: Ed. Edgard Blucher Ltda, 1993. SILVA, R. R.; BOCCHI, N. ; ROCHA FILHO, R. C. Introdução a química experimental. São Paulo: McGraw-Hill, 1990.