LOQ4055 - Quimica Inorgânica

Inorganic Chemistry

Créditos-aula: 2Créditos-trabalho: 0Carga horária: 30 h

• Departamento: Engenharia Química

Objetivos

1) Capacitar o aluno a escrever equações balanceadas mostrando os produtos esperados para as reações mais comuns dos elementos da tabela periódica e seus compostos. 2) Capacitar o aluno para relacionar as propriedades químicas e físicas dos elementos e seus compostos com suas posições na tabela periódica.

Docente(s) Responsável(eis)

• 5840705 - Maria Lúcia Caetano Pinto da Silva

Programa resumido

1) Propriedades gerais dos elementos (2h aula) 2) Hidrogênio (2h aula) 3) Elementos do bloco s (6h aula) 4) Elementos do bloco p (4h aula) 5) Elementos do bloco d (6h aula) 6) Elementos do bloco f (4h aula) 7) Compostos de coordenação e sais duplos (6h aula).

Programa

1) Propriedades gerais dos elementos (2h aula) 2) Hidrogênio (2h aula) 3) Elementos do bloco s (6h aula) 4) Elementos do bloco p (4h aula) 5) Elementos do bloco d (6h aula) 6) Elementos do bloco f (4h aula) 7) Compostos de coordenação e sais duplos (6h aula).

Avaliação

- **Método:** P1 normal e P2 peso 2
- Critério: A média aritmética da prova P1 e P2 gera a nota final (NF)
- **Norma de recuperação:** Será fornecida uma aula na primeira semana seguida de uma prova escrita, na segunda semana a nota final recuperada será a média aritmética da NF com a da prova escrita.

Bibliografia

1) Quagliano, J.V. e Vallarino,L M 3 edição, Química- editora Guanabara Koogenn S.A. 1973. 2) -Lee, J. D., tradução Química Inorgânica não tão concisa da 5ª edição inglesa. Editora Edgard Blucher Ltda. SP-2001. 3), Shriver, D. e Atkins, P. Química Inorgânica tradução da 4ª edição. Editora Bookman,Porto Alegre-RS, 2008.

Requisitos

• LOQ4073: Química Geral II (Requisito fraco)

Ver no Jupiter Salvar em pdf Salvar em docx

© 2020 . Contact: luizeleno@usp.br. Powered by Jekyll and Github pages. Original theme under Creative Commons Attribution