

Programa do Concurso (Edital 263) para realização da Prova Didática
Área de Conhecimento: Química Inorgânica e Geral

1. Estrutura Atômica (Modelos atômicos, Configuração eletrônica e Propriedades periódicas)
2. Ácidos e Bases (Classificação de Arrhenius, Bronsted-Lowry, Lewis e Pearson)
3. Ligação Química (Iônica, Covalente e Metálica)
4. Ligação Química em Complexos (TCC, TLV e TOM)

Bibliografia Recomendada

- ATKINS, P. W; JONES, L. **Princípios de Química**: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5 ed. Porto Alegre: Bookman, 2012. 1026 p.
- BARROS, H. L. C. **Química Inorgânica**: uma introdução. Belo Horizonte: [s.n.], 1995. 509 p.
- RUSSELL, J. B. **Química Geral**. 2. ed. São Paulo: Pearson, 2011. 2 v.
- ATKINS, P. W.; SHRIVER, D. F.; OVERTON, T. L.; ROURKE, J. P.; WELLER, M. T.; ARMSTRONG, F. A. **Química Inorgânica**. 4. ed. Porto Alegre: Bookman, 2008. 847 p.
- HUHEEY, J. E; KEITER, E. A.; KEITER, R. L. **Inorganic Chemistry: principles of structure and reactivity**. 4th ed. New York: 1993. 964p.
- MAHAN, B. H.; MYERS, R. J. **Química**: um curso universitário. São Paulo: E. Blucher, 1995. 582p.
- DOUGLAS, B. E.; MCDANIEL, D. H.; ALEXANDER, J. J. **Concepts and models of inorganic chemistry**. 3.ed. New York: J. Wiley, 1994. 928p.