

FUNDAMENTOS DE QUÍMICA

Ementa

Introdução às propriedades gerais da matéria. Evolução histórica das teorias atômicas. Fundamentos da teoria atômica moderna. Tabela periódica e propriedades dos átomos. Ligações químicas. Acidez e basicidade de compostos químicos. Principais funções inorgânicas e orgânicas.

Plano de Aula

1. Propriedades gerais da matéria
2. Evolução dos modelos atômicos
3. Tabela periódica
4. Ligações químicas
5. Funções inorgânicas
6. Funções orgânicas

Bibliografia

AMERICAN CHEMICAL SOCIETY et al. Química para um futuro sustentável. 8. ed. Porto Alegre: AMGH, 2016. ATKINS, P.; JONES, L.; LAVERMAN, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 7. ed. Porto Alegre: Bookman, 2018. BAIRD, C.; CANN, M. Química Ambiental. 4. ed. Porto Alegre: Bookmann, 2011. BROWN, T. L.; LEMAY, H. E.; BURSTEN, B. E.; BURDGE, J. R. Química: A ciência central. 13. ed. São Paulo: Pearson, 2016. CHANG, R.; GOLDSBY, K. A. Química. 11. ed. Porto Alegre: Bookmann, 2013. DIAS, S. L. P. et al. Química analítica: teoria e prática essenciais. Porto Alegre: Bookman, 2016. GARCIA, C. F.; LUCAS, E. M. F.; BINATTI, I. Química orgânica: estrutura e propriedades. Porto Alegre: Bookman, 2015. MANAHAN, S. E. Química Ambiental. 9. ed. Porto Alegre: Bookmann, 2013. MIESSLER, G. L.; FISCHER, P. J.; TARR, D. A. Química inorgânica. 5. ed. São Paulo: Pearson, 2014. SILVA, E. F. da; SILVA, C. da; BRUM, L. F. da S. Fundamentos de Química medicinal. Porto Alegre: Sagah, 2018. VOLLHARDT, K. P. C.; SCHORE, N. E. Química Orgânica: estrutura e função. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2013.