

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.

Temas

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

Referências bibliográficas

- 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.
- MESSLER, 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.