

MODELO DE PROVA – MODELO B

PROGRAMA:

- 1- Estrutura atômica e propriedades periódicas;
- 2- Ligações químicas e estrutura molecular;
- 3- Reações em solução aquosa;
- 4- Gases e suas propriedades;
- 5- Termodinâmica Química;
- 6- Cinética química e equilíbrio químico;
- 7- Teorias ácido-base;
- 8- Eletroquímica;
- 9- Isomeria na química orgânica: Plana, óptica e geométrica;
- 10- Polímeros naturais e sintéticos.

SUGESTÃO BIBLIOGRÁFICA:

ALLINGER, N. *et al.* **Química Orgânica**. Rio de Janeiro: LTC Editora, 1978.

ATKINS, P.; de PAULA, J. **Físico-Química**. 9ª edição. Rio de Janeiro: LTC, 2012. V.1 e V.2.

ATKINS, P. e JONES, L. **Princípios de Química: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente**. 5ª edição. Porto Alegre: Bookman, 2012.

BROWN, T.L.; LEMAY Jr, H.E.; BURDESKIN, B.E.; BURDGE, J.R. **Química: A Ciência Central**. 9ª edição. São Paulo: Prentice-Hall, 2005.

CASTELLAN, G. W. **Fundamentos de Físico Química**. 1ª edição. Rio de Janeiro: LTC Editora, 1986.

CHANG, R.; GOLDSBY, A. **Química**. 11ª edição. Porto Alegre: McGraw Hill, 2013. Único V.

KOTZ, J.C.; TREICHEL, P.M.; TOWNSEND, J.R.; TREICHEL, D.A. **Química Geral e Reações Químicas**. 9ª edição, São Paulo: CENGAGE Learning, 2015. V.1 e V.2.

MCMURRY, J. **Química Orgânica: Combo**. 7ª edição. São Paulo: CENGAGE Learning, 2011.

MIESSLER, G.L; FISCHER, P.J.; TARR, D.A. **Química Inorgânica**. 5ª edição. São Paulo: Pearson, 2015.

RUSSEL, J. B. **Química Geral**. 2ª edição. São Paulo: Pearson Makron Books, 2008. V.1 e V.2.

SHRIVER, D.F.; ATKINS, P.W.; OVERTON, T.L.; ROUKE, J.P.; WELLER, M.T.; ARMSTRONG, F.A. **Química Inorgânica**. 4ª edição. Porto Alegre: Bookman, 2008.

SOLOMONS, T.W.G.; FRYHLE, C. **Química Orgânica**. 10ª edição. Rio de Janeiro: LTC, 2012. V.1 e V.2.

VOLHARDT, K. P. C., SCHORE, N. E. **Química Orgânica – Estrutura e Função**. 4ª edição. 2004.

OBSERVAÇÃO: A BIBLIOGRAFIA SUGERIDA NÃO LIMITA NEM ESGOTA O PROGRAMA. SERVE APENAS COMO ORIENTAÇÃO PARA A BANCA E PARA OS CANDIDATOS.