



PROCESSO DE SELEÇÃO PARA PROFESSOR SUBSTITUTO
EDITAL Nº 02/ 2022-CPCE/UFPI de 17 de novembro de 2022

ANEXO III – TEMAS E SUGESTÕES BIBLIOGRÁFICAS DA PROVA DIDÁTICA

ÁREA	TEMAS	BIBLIOGRAFIA SUGERIDA
Química Geral e Analítica	<ol style="list-style-type: none">1. Estrutura atômica;2. Tabela periódica;3. Ligações químicas;4. Teorias ácido-base;5. Cinética química;6. Soluções;7. Equilíbrio químico;8. Equilíbrio iônico em solução aquosa;9. Análise volumétrica;10. Espectroscopia.	<p>ALLINGER, N. L. et al. Química Orgânica. 2 ed. Rio de Janeiro: Editora Guanabara Dois, 1976.</p> <p>ATKINS, P. W.; JONES, L. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012.</p> <p>BACCAN, Nivaldo (Et.al.). Química analítica quantitativa elementar. 2ª. ed. Revisada e ampliada. São Paulo: Edgard Blücher, 1985, 259 p.</p> <p>BRADY, J.; HUMISTON, G. E. (colab.). Química geral. 2. ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986.</p> <p>BROWN, T. L., LEMAY, H. E., Jr., BURSTEN, B. E., BURDGE, J. R. Química: a Ciência Central. 9 ed. São Paulo: Prentice Hall, 2005.</p> <p>HARRIS, Daniel C. Análise química quantitativa. 6ª. Ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2005. XVI, 876p.</p> <p>KOTZ, John C; TREICHEL JR, Paul M (Colab.). Química geral e reações químicas. Vol. 1 e 2. São Paulo: Pioneira, 2005. 8. MAHAN, B.M., MYERS, R.J. Química: um curso universitário. São Paulo: Ed. Blucher, 2007.</p> <p>MENDHAM, J. DENNEY, R.C., BARNES, J.D. THOMAS, M.J.K. Vogel: análise química quantitativa: livros técnicos e científicos, 6. Ed., Rio de Janeiro: LTC editora, 2002.</p> <p>RUSSEL, J. B. Química Geral. vol I. 2 ed. São Paulo: Makron Books, 1994.</p> <p>SKOOG, D.A., HOLLER, F.J., WEST. M D., Crouch, S.R. Fundamentos da Química Analítica.</p>