

Cronograma para Concurso Público Professor Efetivo - Adjunto A - Edital 38/2017 – Publicado no DOU DE 05/05/2017.

ÁREA: Química (código CNPq 1.06.00.00-0) **SUBÁREA:** Química Inorgânica (Cód.CNPq 1.06.02.00-3)/Química Analítica (Cód. CNPq 1.06.04.00-6)

Banca:

Prof^a. Dr^a.Luciana Alves Parreira (CCENS-UFES), Prof^a. Dr^a. Vanessa Moreira Osório (CCENS -UFES), Prof. Dr. Luciano Menini (IFES *Campus* Alegre).

DIA	HORÁRIO	LOCAL	ATIVIDADE
17/07 (Segunda- feira)	8 horas	Auditório do Prédio Administrativo (1º andar)	Sorteio do ponto da prova escrita
			Prova escrita
			Leitura da prova escrita
18/07 (Terça-feira)	8 horas	Auditório do Prédio Administrativo (1º andar)	Início do sorteio do ponto da prova de aptidão didática
			Entrega dos comprovantes das atividades de ensino, pesquisa e extensão e da produção científica, artística e cultural.
19/07 (Quarta-feira)	8 horas	Prédio Administrativo (1º andar) Sala 02	Início do sorteio da ordem de apresentação da prova de aptidão didática
			Início das provas de aptidão didática
20/07 (Quinta-feira)	13 horas	Prédio Administrativo (1º andar) Sala 02	Sorteio da ordem de apresentação do Plano de Trabalho
			Início da apresentação do Plano de trabalho
21/07 (Sexta-feira)	8 horas	Auditório do Prédio Administrativo (1º andar)	Apresentação do Plano de trabalho

Obs.: O cronograma poderá ser alterado de acordo com o número de candidatos aprovados na Prova Escrita.

Endereço do local: UFES, Campus de Alegre, Alto Universitário, s/n - Guararema, Alegre - ES

Programa das Provas Escrita e de Aptidão Didática

- 1- Estrutura do átomo - Átomos de hidrogênóides e átomos multieletrônicos;
- 2- Modelos de ligação química e estrutura molecular em compostos de coordenação – Teoria da ligação de valência, Teoria do Campo Cristalino, Teoria dos orbitais moleculares;
- 3- Forças químicas - Tipos de forças químicas e seus efeitos;
- 4- Química dos compostos de coordenação
- 5- Mecanismos de Reações Inorgânicas;
- 6- Complexos organometálicos – Classificação, estrutura e reatividade.
- 7- Conceitos de Ácidos e Bases empregados em Química Inorgânica
- 8- Espectroscopia molecular (Introdução, Espectrometria de Absorção Molecular no UV/Vis, Aplicações);
- 9- Espectroscopia atômica (Introdução, Espectrometria de Absorção Atômica e Fluorescência Atômica, Espectrometria de Emissão Atômica);
- 10- Cromatografia líquida de alta eficiência e cromatografia gasosa.

Bibliografia sugerida concurso:

1. SHIRIVER e ATKINS, Química Inorgânica, 4ª Ed., Porto Alegre: Bookman, 2008.
2. HUHEEY, J.E., KEITER, E.A., KEITER, R.L. Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity. 4th ed. New York: Harper Collins, 1993.
1. LEE, J.D. Química Inorgânica não tão concisa. São Paulo: Editora Edgard Blücher, 1999.
4. SKOOG, WEST, HOLLER, CROUCH, Fundamentos de Química Analítica, Tradução da 8ª Edição norte-americana, São Paulo-SP: Editora Thomson, 2006.
5. SKOOG, HOLLER, NIEMAN, Princípios de Análise Instrumental, 5ª Edição, São Paulo-SP: Editora Bookman, 2002.