



NORMAS COMPLEMENTARES AO EDITAL SEI 011/2018

PROCESSO SELETIVO SIMPLIFICADO PARA CONTRATAÇÃO DE PROFESSOR SUBSTITUTO DA UFU/ INSTITUTO DE QUÍMICA

ÁREA(S) QUÍMICA GERAL

A presente norma complementar deve estar de acordo com o previsto no Edital Específico SEI 011/2018 e Edital de Condições Gerais nº 002/2017 da Universidade Federal de Uberlândia, **de leitura obrigatória**.

Em caso de conflito entre estas normas complementares e o disposto no Edital Específico SEI 011/2018 e Edital de Condições Gerais nº 002/2017 da Universidade Federal de Uberlândia devem prevalecer as disposições dos referidos editais.

Estas normas complementares incorporar-se-ão ao Edital Específico SEI 011/2018, naquilo que com ele forem compatíveis.

1. DAS PROVAS E TÍTULOS

1.1. Prova Escrita: A prova escrita acontecerá **na data, local e horário definidos no edital específico**.

1.2. Prova Didática

1.2.1. - A prova didática será aplicada **na data, local e horário a serem divulgados em até 05 (cinco) dias úteis após o encerramento do prazo para o pagamento das inscrições**, no endereço www.ingresso.ufu.br.

1.2.2. A ordem para a apresentação oral dos candidatos deve ser fixada por sorteio.

1.2.3. Prova Didática Pedagógica: O candidato deverá entregar, a cada membro da Comissão Julgadora, o plano de aula que será apresentado na prova didática, constando referenciais bibliográficos e/ou materiais que serão indicados aos estudantes de graduação.

1.2.4. Serão disponibilizados para o candidato data-show, quadro branco e pincéis, quadro negro e giz.

1.2.5. Caso o candidato necessite utilizar outros materiais/equipamentos, será de sua responsabilidade providenciá-los.

1.3. Análise de Títulos

1.3.1. A entrega dos títulos será feita **na data, local e horário a serem divulgados em até 05 (cinco) dias úteis após o encerramento do prazo para o pagamento das inscrições**, no endereço www.portal.prograd.ufu.br.

2. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1) Ligações Químicas – metálicas, iônicas e covalentes, estrutura de Lewis, hibridação; polaridade das ligações; Teoria da Ligação de Valência.



- 2) Reações: ácido base (definições de acidez e basicidade, óxidos, pH, força dos ácidos e bases), precipitação (produto de solubilidade, solubilidade molar)
- 3) Estequiometria e balanceamento – equações químicas, cálculos, reagente limitante / excesso, rendimento.
- 4) Equilíbrio Químico – conceitos, constante de equilíbrio, cálculos relacionados e deslocamento.
- 5) Estrutura Atômica e tabela Periódica.
- 6) Os estados da Matéria e Forças Químicas Intermoleculares.

3. REFERENCIAL BIBLIOGRÁFICO SUGERIDO

1. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 5.ed. Porto Alegre: Editora Bookman, 2011.
2. BRADY, James E.; HUMISTON, Gerard E. Química Geral. Vol 1, 2ª Ed. Livros Técnicos e Científicos Editora. 1986.
3. BROWN, T.L. Química: A ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005.
4. KOTZ, J.C.; TREICHEL, P.M. Química Geral e Reações Químicas, v. 1 e 2, 5ª edição. São Paulo: Cengage Learning, 2009.

5. CRITÉRIOS DE DESEMPATE

- 4.1.** Caso haja empate na nota final, serão utilizados os seguintes critérios para desempate:
- I – o candidato que for enquadrado como idoso, nos termos dos arts. 1º e 27, parágrafo único da Lei nº 10.741/2003 (Estatuto do Idoso);



**SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL
MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DE UBERLÂNDIA
INSTITUTO DE QUÍMICA**



Uberlândia, 05 de fevereiro de 2018