UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA
CAMPUS UFV FLORESTAL

INSTITUTO DE CIÊNCIAS EXATAS TECNOLÓGICAS - IEF-CAF

SELEÇÃO DE MONITOR NÍVEL II

EDITAL N.º17/2026

A Universidade Federal de Viçosa e o Instituto de Ciências Exatas, através do presente edital, informam que se encontram abertas, pelo prazo de 05 (cinco) dias úteis, a contar da publicação deste, as inscrições para seleção de 01 **monitor, nível II**, **bolsista** para atuar em **disciplinas da área de Química do Ensino Médio e Técnico** da UFV-Campus Florestal, pelo período de um semestre letivo, em conformidade com a Resolução Nº 03/2019 do CEPE.

2. Poderão candidatar-se à monitoria os estudantes regularmente matriculados nos cursos de pós-graduação ou que realizem estágio pós-doutoral na UFV, que não tenham ultrapassado no ato da assinatura do Termo de Compromisso o limite de 18 meses, no caso de mestrado, e 42 meses, no caso de doutorado, e obtido **nota maior ou igual a 75** em disciplinas do concurso ou em disciplinas equivalentes da área de Química.

3. No ato da inscrição, os candidatos deverão incluir o Histórico Escolar e preencher o reque-rimento de inscrição no endereço https://forms.gle/4QoKwvJajKnH6ggV8

4. A seleção dos candidatos será realizada por uma comissão examinadora, constituída por três professores, indicados pelo Departamento/Instituto.

5. O exame dos candidatos constará de prova escrita e oral e da análise do histórico escolar*:*

5.1. cada examinador atribuirá nota, de zero a 100, à prova escrita, à prova oral e ao histórico escolar*;*

5.2. A nota final da avaliação da prova escrita, da prova oral e da análise do histórico escolar será a média aritmética das notas atribuídas pelos examinadores. A nota final do candidato no processo seletivo será a média aritmética das notas finais de cada prova e do histórico escolar.

6. A nota mínima para aprovação no concurso será de 75 pontos para cada uma das três avaliações.

7. A admissão obedecerá à ordem de classificação dos candidatos. Em caso de

notas finais iguais, terá preferência o candidato que apresentar maior carga horária cumprida no seu curso; persistindo o empate, aquele que apresentar maior coeficiente de rendimento acadêmico.

8. A divulgação dos resultados far-se-á pelo Departamento ou Instituto em cada etapa do processo seletivo e após a realização da última avaliação, dando-se conhecimento das notas por examinador e da nota final, com a respectiva classificação.

9. O processo seletivo terá validade de um ano, para efeito de contratação.

10. Ao candidato admitido será concedida bolsa de monitoria, conforme definição do Conselho Universitário (CONSU), em resolução específica.

11. No anexo 1 e 2 estão contidos os conteúdos programáticos e a bibliografia indicada da(s) disciplina(s) do processo seletivo, com informação das datas, dos horários e dos locais de realização das provas, dentre outros esclarecimentos julgados necessários.

Florestal, 08 de setembro de 2026.

gov.br
Documento assinado digitalmente
FABIO TAKAHASHI
Data: 08/09/2026 09:20:42-0300
Verifique em https://validar.iti.gov.br

Chefe do Instituto

ATENÇÃO - Datas e horários de provas e entrevistas: a combinar

Anexo 1

Conteúdo Programático

Estrutura Atômica

Modelos atômicos;
Distribuição eletrônica em níveis e subníveis de átomos e íons; Números quânticos;
Identificação dos átomos (símbolo químico, número atômico e número de massa).

Classificação Periódica dos Elementos Químicos

Classificação da Tabela Periódica – Períodos e Famílias; Propriedades periódicas e aperiódicas dos elementos químicos.

Ligações e Interações Químicas

Ligação iônica; Ligação covalente; Ligação metálica; Forças (Interações) Intermoleculares.

Funções Inorgânicas

Ácidos; Bases ou hidróxidos; Sais; Óxidos.

Reações Químicas

Classificação; Tipos de reações; Balanceamento de equação química pelo método de tentativa; Balanceamento de equação química por oxirredução.

Anexo 2

Bibliografia Sugerida

1- RUSSEL, J. B. Química Geral. Volume 1. 2a Edição. Makron Books. 2006.
2- RUSSEL, J. B. Química Geral. Volume 2. 2a Edição. Makron Books. 2006.
3- RUSSEL, J. B. Química Geral. Volume 3. 2a Edição. Makron Books. 2006.
4- BRADY, J.E. & HUMISTON, G.E. Química Geral. Volume 1. 2ª Ed. São Paulo. LTC - Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. 2002.
5- BRADY, J.E. & HUMISTON, G.E. Química Geral. Volume 2. 2ª Ed. São Paulo. LTC - Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. 2002.
6- Brown, T.L., Lemay Jr., H.E., Bursten, B.E. & Burdge, J.R. Química, a ciência central São Paulo: Pearson Prentice Hall. 2005.
7- Kotz, J.C., & Treichel, P.M. Jr., Química Geral 1 e Reações Químicas. Tradução da 5 a edição norte-americana. São Paulo: Pioneira Thomson Learning. 2005.
8- MAHAM, B. M., & Myers, Rollie J. Química, um curso universitário. São Paulo: Edgard Blucher, 4a Edição 2002.