



UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA
PRÓ-REITORIA DE ENSINO

DEPARTAMENTO/INSTITUTO DE QUÍMICA

SELEÇÃO DE MONITOR NÍVEL I

EDITAL N.º 04/2026

A Universidade Federal de Viçosa e o Departamento de..., 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 **UM monitor, nível I, para atuar nas disciplinas QUI 121 – Química Fundamental, QUI 104 – Laboratório de Química Fundamental, QUI 100 – Química Geral e QUI 107 – Laboratório de Química Geral, nitor(es), nível I**, pelo período de um semestre letivo, em conformidade com a Resolução N° 03/2019 do CEPE.

2. Poderão inscrever-se estudantes do curso de graduação que já tenham cursado com aprovação um mínimo de **320 horas** da matriz curricular do seu curso, no ato da assinatura do Termo de Compromisso, e obtido **nota maior ou igual a 70** na(s) disciplina(s) do concurso.

3. No ato da inscrição, os candidatos deverão encaminhar para o e-mail deq@ufv.br o Histórico Escolar e o requerimento de inscrição preenchido.

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

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.

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. **A ÚNICA bolsa** que é permitido ao monitor **nível I** acumular com a de monitoria é a de vulnerabilidade econômica (bolsas pagas pela Pró-Reitoria de Assuntos Comunitários), as demais são vedadas. Ao monitor **nível II** é permitido acumular bolsas, a depender da orientação que a **agência fomentadora** possui para o acúmulo de bolsas.

12. No ato da inscrição, serão entregues aos candidatos o conteúdo programático 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.

Viçosa, 24 de Agosto de 2026.

Chefe do Departamento/Diretor
Assinatura e carimbo

Link do formulário para inscrição:

[https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdaacjMYvztaiYdtfgP3qsDTWBMs9oEy8Nw2XD
DWgbc9gmIVg/viewform?usp=publish-editor](https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSdaacjMYvztaiYdtfgP3qsDTWBMs9oEy8Nw2XD
DWgbc9gmIVg/viewform?usp=publish-editor)



CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1. Estrutura e Propriedades Gerais da Matéria. Modelos Atômicos de Dalton, Thompson, Rutherford, Bohr e Átomo Moderno.
2. Elementos Químicos e suas Propriedades. Número Atômico, Número de Massa, Isótopos, Mol e Íons.
3. A Tabela Periódica, Configuração Eletrônica, Raio Atômico, Energia de Ionização e Afinidade Eletrônica.
4. Introdução às Ligações Químicas. Modelos Iônico e Covalente.
5. Interações Intermoleculares.
6. Noções de Termoquímica: Apresentação dos conceitos de Entalpia, Entropia e Energia de Gibbs.
7. Reações Químicas e Cálculos Estequiométricos.
8. Sistemas Químicos com mais de um Componente: Soluções e suas Propriedades.
9. Princípios de Cinética Química.
10. Princípios de Equilíbrio Químico. Solubilidade, Ácidos e Bases.
11. Processos espontâneos e noções de eletroquímica.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

1. BROWN, T. L.; LEMEY Jr, H. E.; BURTEN, B.E.; BURDGE, J.R. Química: a ciência central. 13a ed. São Paulo: Pearson, 2017.
2. ALMEIDA, P. G. V. Química Geral – Práticas Fundamentais. Cadernos Didáticos. No 21. Viçosa: Editora UFV, 2012.
3. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3a ed. Porto alegre: Brookman, 2006.
4. RUSSEL, J. B. Química Geral. Volumes 1 e 2. Rio de Janeiro: Makron Books Editora Ltda. 2a edição, 1994.