



UNIVERSIDADE FEDERAL RURAL DE PERNAMBUCO  
UNIDADE ACADÊMICA DE SERRA TALHADA

**PROGRAMA DE MONITORIA**  
**EDITAL DE SELEÇÃO DE MONITORIA 01/2023**

Serra Talhada, 30 de JANEIRO de 2023

Estão abertas as inscrições para seleção de monitoria voluntária da área de QUÍMICA, componentes curriculares: FUNDAMENTOS DA QUÍMICA ANALÍTICA (curso de Agronomia) e INTRODUÇÃO À ANÁLISE QUÍMICA (curso de Ciências Biológicas).

As inscrições serão realizadas através de formulário eletrônico no período de 01 a 05 de fevereiro de 2023, [clikando aqui](#), onde o(a) interessado(a) deverá preencher o formulário próprio ([clique aqui](#)) e anexar os documentos requeridos.

O número de vagas disponíveis está disposto no quadro a seguir, bem como a modalidade da monitoria.

Componente Curricular	Modalidade da monitoria	TURNO	Nº de vagas
Fundamentos da Química Analítica	Voluntária	Tarde	01 (uma vaga)
Introdução à Química Analítica	Voluntária	Tarde	01 (uma vaga)

A) REQUISITOS PARA INSCRIÇÃO (em conformidade com o [Regulamento Geral da Graduação da UFRPE](#)):

I) Candidatos do Curso de **Licenciatura em Química da UAST**. Somente poderão inscrever-se nos exames de seleção os candidatos que:

1. Estiverem regularmente matriculados no 3º período ou superior do curso de Licenciatura em Química da UAST;
2. Comprovarem, por meio do seu Histórico Escolar, já haver cursado as disciplinas equivalentes para esta seleção ([Química Geral A](#) e [Química Experimental](#));
3. Apresentar média de conclusão (MC) igual ou superior a 7,0 (sete);
4. Apresentar nota nas disciplinas equivalentes ao objeto da seleção igual ao superior a 7,0 (sete);
5. Disponibilidade de 12 (doze) horas semanais para desenvolver as atividades de monitoria; e
6. Não ter sido desligado(a) do programa de monitoria em edições anteriores.

B) DOCUMENTOS NECESSÁRIOS PARA INSCRIÇÃO (faça a sua inscrição [clikando aqui](#))

1. Requerimento de inscrição devidamente preenchido (FAC 09) ([clique aqui](#));
2. Número e Cópia do CPF;
3. Número e Cópia do RG;
4. Cópia do Histórico Escolar atualizado emitido pelo SIGAA.

### C) AVALIAÇÃO DOS CANDIDATOS

A seleção dos monitores voluntários se dará apenas através de uma Prova Teórica com questões discursivas da matéria (cujo conteúdo programático está disponibilizado no **ANEXO I**, deste edital).

As avaliações serão online e o link para elas será disponibilizado de acordo com o Calendário de realização da seleção (Item D, deste Edital).

A nota final (**NE**) da seleção será dada pela média aritmética das três notas a seguir:

- I - nota atribuída pela banca examinadora na ocasião da seleção através da aplicação de prova teórica;
- II - média de conclusão (MC) do(a) discente; e
- III – média das notas do(a) estudante (NE) das disciplinas equivalentes ao objeto da seleção.

Serão considerados aprovados os candidatos que obtiverem **NE** igual ou superior a 7,0 (sete).

Os alunos aprovados serão classificados de acordo com a ordem decrescente da nota final, preenchendo deste modo as vagas existentes para a monitoria voluntária.

Em caso de empate, a prioridade será dada para o(a) discente com maior MC.

A carga horária das atividades dos monitores será de 12 horas semanais no turno da tarde.

O prazo de validade do Edital de seleção se encerrará ao completar 2 (dois) anos.

### D) CALENDÁRIO DE REALIZAÇÃO DA SELEÇÃO

<b>Etapa</b>	<b>Data</b>	<b>Horário</b>
Divulgação do Edital (página da UAST)	30/01/2023	14:00 h
Período de inscrições online: <a href="#">CLIQUE AQUI</a>	01/02 a 05/02/2023	Até 23:59 h do dia 05/02/2023
Resultado das Inscrições Homologadas (via e-mail e publicação na página da UAST)	06/02/2023	14:00 h
Avaliação – Prova Escrita (link disponibilizado via e-mail das inscrições homologadas)	07/02/2023	14:00 às 17:00 h
Resultado (via e-mail e publicação na página da UAST)	08/02/2023	18:00 h

## ANEXO I

### CONTEÚDO da AVALIAÇÃO e Referências Bibliográficas

#### a) AVALIAÇÃO TEÓRICA (prova com questões discursivas)

1. Principais equipamentos e vidrarias do laboratório de química;
2. Técnicas apropriadas para aferição de volume em líquidos e medida de massa em amostras e reagentes;
3. Algarismos significativos e tipos de erros em análise química;
4. Precisão e exatidão dos resultados experimentais;
5. Teoria atômica, tendências periódicas e noções de balanceamento e estequiometria;
6. Água como solvente, propriedades das soluções, preparo de soluções e unidades de concentração;
7. Equilíbrio químico, constante de equilíbrio, quociente de reação, teorias ácido-base.
8. Reações ácido-base, escala de pH e pOH, solução tampão;
9. Reações de precipitação (equilíbrio de solubilidade, efeito do íon comum);
10. Noções de reações de óxido-redução (balanceamento, potenciais de redução, equação de Nernst).

#### b) REFERÊNCIA BIBLIOGRÁFICA

- Atkins, Peter; Jones, Loretta. Princípios de química - questionando a vida moderna e o meio ambiente, 5ª ed., Bookman, 2011.
- Chang, Raymond. Química geral - conceitos essenciais, 4ª ed., Bookman, 2007.
- Harris D. C., Análise Química Quantitativa, 7ª ed., LTC, 2011.
- Karl E. Bessler; Amarílis V. F. Neder. Química em tubos de ensaio, uma abordagem para principiantes, 2ª ed., Blucher, 2011.
- Skoog, Douglas A.; Holler, F. James, West, Donald M., Fundamentos de Química Analítica, 9ª ed., Cengage Learning, 2014.