



UNIVERSIDADE FEDERAL RURAL DE PERNAMBUCO

UAST – Unidade Acadêmica de Serra Talhada

PROGRAMA DE TUTORIA DISCENTE

Serra Talhada, 06 de novembro de 2024

Edital de Seleção de Tutoria Discente 02/2024

Estão abertas as inscrições para seleção de tutoria discente **PARA ÁREA DE QUÍMICA, DANDO VISTAS A QUÍMICA GERAL 2.**

As inscrições se realizarão no período de **07/11/ a 14/11 de 2024**, no horário das 08:00h às 22:00h de forma on-line, onde o(as) interessado(as) deverá preencher formulário próprio e anexar os documentos requeridos e enviar para o e-mail do professor responsável: ramon.almeida@ufrpe.br

O número de vagas disponíveis está disposto no quadro abaixo, bem como a modalidade da tutoria discente.

Modalidade da tutoria discente	Componente Curricular	Nº de vagas
Remunerada	Química Geral 2	01

A) REQUISITOS PARA INSCRIÇÃO:

A.1) Candidatos do(s) Curso(s) de LICENCIATURA EM QUÍMICA

Somente poderão inscrever-se na seleção os candidatos que:

1. Já tenham cursado a disciplina **Química Geral 2** e obtido **média igual ou superior a sete (7,0)** na mesma;
2. Estiverem regularmente matriculados a partir do 3º período do curso de Licenciatura em Química;
3. Apresentem disponibilidade de horário compatível com as necessidades das atividades de tutoria discente;
4. Não possuam bolsa, seja na UFRPE ou fora dela, exceto bolsas da assistência ou auxílios.

B) DOCUMENTOS NECESSÁRIOS PARA INSCRIÇÃO:

1. Requerimento (Ficha) de inscrição devidamente preenchido (FAC 09A) disponível em: https://uast.ufrpe.br/tutoria_discente.
2. Cópia do RG e CPF legíveis.

3. Cópia do histórico escolar atualizado (SIGAA).
4. Atestado de matrícula atualizado (SIGAA).

Enviar para o e-mail do professor ramon.almeida@ufrpe.br. Os documentos deverão estar no formato pdf em um único arquivo.

Na ausência de um dos documentos acima, a inscrição não será homologada e o candidato será desclassificado.

C) AVALIAÇÃO DOS CANDIDATOS:

A seleção do tutor se dará através de uma prova escrita com os candidatos sobre os conteúdos (em anexo) da componente curricular da tutoria.

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

- (a) nota atribuída pela banca examinadora responsável da prova escrita;
- (b) média de conclusão (MC) do discente;
- (c) nota do discente (NE) na componente curricular Química Geral 2.

Será aprovado e classificado o candidato que obtiver a maior nota final. Em caso de empate, a ordem de classificação priorizará o discente com maior (MC).

A prova escrita é eliminatória, sendo o candidato desclassificado com nota inferior a 7,0.

Os alunos aprovados serão classificados pela nota final.

A carga horária das atividades dos tutores discentes será de 20 horas semanais no turno a saber.

D) CALENDÁRIO DE SELEÇÃO:

Etapa	Data	Horário
Inscrições	07/11 a 14/11	08:00h às 22:00h
Resultado das Inscrições Homologadas	16/11	12:00h
Prova Escrita*	18/11	16:00h
Resultado da prova escrita	20/11	16:00h
Resultado Final	21/11	16:00h

* sala a definir.

Para informações que não constam neste edital, sugerimos aos interessados consultar a Resolução CEPE/UFRPE N 526, de 21 de outubro de 2022, disponível em:

<https://www.uast.ufrpe.br/coger/resolucoes>.

Prof. Ramon Kenned de Sousa Almeida
SIAPE 3155 863

ANEXOS

Conteúdo Programático

1. TERMODINÂMICA

- 1.1. Introdução às 1ª, 2ª e 3ª leis da termodinâmica;
- 1.2. Calor de reação a volume e pressão constantes;
- 1.3. Lei de Hess;
- 1.4. Desordem e transformações químicas;
- 1.5. Espontaneidade das reações químicas.

2. CINÉTICA QUÍMICA

- 2.1. O significado da velocidade da reação e os parâmetros cinéticos;
- 2.2. Dependência da velocidade da reação com a concentração, temperatura e pressão;
- 2.3. Teoria das colisões e energia de ativação;
- 2.4. Catalisadores.

3. EQUILÍBRIO QUÍMICO

- 3.1. Condições de equilíbrio;
- 3.2. Constante de equilíbrio;
- 3.3. Efeito externos sobre o equilíbrio;
- 3.2. Conceitos de ácidos e bases;
- 3.3. Força relativa de ácidos e bases (K_a e K_b);
- 3.4. Reação de auto-ionização da água;
- 3.5. Escala de pH e pOH;
- 3.6. Solução tampão;
- 3.7. Hidrólise salina;
- 3.8. Relação entre a solubilidade dos sais e a constante do produto de solubilidade (K_{ps}).

4. ELETROQUÍMICA

- 4.1. Estudo das reações de oxidação e redução;
- 4.2. O potencial eletroquímico;
- 4.3. Estudo das células galvânicas;
- 4.4. Estudo das células eletrolíticas e as leis de Faraday.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

ATKINS, P.W.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2006.

KOTZ, J.C; TREICHEL, P. Química geral e reações químicas. São Paulo: Cengage Learning, 2005.

BROWN, T.L. et al. Química: a ciência central. 9 ed. São Paulo: Prentice Hall, 2005.

Link da ficha de inscrição (FAC 09A):

https://uast.ufrpe.br/sites/uast.ufrpe.br/files/paginas/F.AC_09A%20Inscri%C3%A7%C3%A3o%20do%20candidato%20a%20tutoria%20discente_0.pdf