

ANEXO II
TABELA DE PONTUAÇÃO DE TÍTULOS

1.- GRAUS ACADÊMICOS (máximo 3,0 pontos)

Tipo de documento	Pontos	Pontuação máxima
1.1. Diploma de graduação a partir do segundo em área afim	0,20 pcurso	0,20
1.2. Certificado de curso de aperfeiçoamento (mínimo de 180 horas) em área afim	0,05 pcurso	0,15
1.3. Certificado de curso de especialização em área afim	0,20 pcurso	0,40
1.4. Diploma de mestrado na área do Concurso	0,75 pcurso	0,75
1.5. Diploma de doutorado na área do Concurso	1,50 pcurso	1,50

2.- EXPERIÊNCIA DOCENTE (máximo 3,0 pontos)

Tipo de documento	Pontos	Pontuação máxima
2.1. Docência em nível superior	0,30 por semestre	1,20
2.2. Docência em nível médio	0,075 por semestre	0,30
2.3. Orientação de monitoria e/ou iniciação científica	0,05 por trabalho	0,15
2.4. Orientação de trabalho de conclusão de curso concluído	0,05 por trabalho	0,15
2.5. Orientação de dissertação de mestrado concluída	0,10 por dissertação	0,30
2.6. Orientação de tese de doutorado concluída	0,20 por tese	0,60
2.7. Co-orientação de dissertação de mestrado concluída	0,05 por dissertação	0,10
2.8. Co-orientação de tese de doutorado concluída	0,10 por tese	0,20

3.- ATIVIDADES TÉCNICO-CIENTÍFICAS E EXTENSIONISTAS (máximo 2,0 pontos)

Tipo de documento	Pontos	Pontuação máxima
3.1. Apresentação de trabalhos em congressos e similares em área afim com resumo publicado nos anais	0,01 por publicação	0,10
3.2. Apresentação de trabalhos em congressos e similares em área afim com artigo completo publicado nos anais	0,02 por publicação	0,20
3.3. Artigos publicados ou aceitos (com DOI) para publicação em periódicos com Fator de Impacto (FI) conforme o publicado pelo "Journal Citation Reports - JCR do Institute for Scientific Information – ISI".	FI \geq 1,00	0,20 p/artigo
	$0,50 \leq$ FI \leq 0,999	0,15 p/artigo
	$0,01 \leq$ FI \leq 0,499	0,10 p/artigo
	Sem Fator de Impacto ou indexados em outra base de dados	0,05 p/artigo
3.4. Livros publicados em área afim	0,15 por livro	0,30
3.5. Capítulo de livro em área afim	0,10 por capítulo	0,10
3.6. Patente registrada	0,20 por patente	0,20
3.7. Atividades de extensão relacionadas na área do concurso	0,05 por atividade	0,10

4.- EXPERIÊNCIA PROFISSIONAL NÃO-DOCENTE (máximo 2,0 pontos)

Tipo de documento	Pontos	Pontuação máxima
4.1. Experiência técnica com vínculo empregatício na área do concurso	0,25 por atividade/por ano	0,50
4.2. Experiência administrativa em educação	0,125 por atividade/por ano	0,25
4.3. Estágios não-curriculares na área de concurso (mínimo de 30 dias)	0,10 por estágio	0,20
4.4. Participação em bancas de pós-graduação	0,05 por banca	0,15
4.5. Aprovação em concursos públicos em área afim	0,05 por concurso	0,15
4.6. Estágio de Pós-Doutorado e/ou de Recém-Doutor	0,25 por semestre	0,75



SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL

MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO

UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE

ESCOLA DE QUÍMICA E ALIMENTOS

**CONCURSO PÚBLICO PARA INGRESSO NA CARREIRA DO
MAGISTÉRIO SUPERIOR
EDITAL 003/2010
*PARÂMETROS PARA ELABORAÇÃO DO PLANO DE TRABALHO***

- 1) O plano de trabalho deverá ser elaborado em papel A4, com margens de 1,5 cm, letra “Times New Roman” tamanho 12, espaço 1,5 e números de página situados no canto inferior esquerdo. O plano de trabalho deverá conter necessariamente os itens abaixo e não deverá ultrapassar 10 páginas.
- 2) O plano de trabalho deve estar centralizado na área de **Química Orgânica ou Química Analítica ou Físico-química ou Química Inorgânica** e mostrar exequibilidade e inter-relação entre ensino, pesquisa e extensão, bem como prever claramente os objetivos, as atividades a serem desenvolvidas e a metodologia para tal. O plano de trabalho deve focalizar a região de abrangência da FURG e preferencialmente envolver as demais áreas da Escola de Química e Alimentos.
- 3) O plano de trabalho será avaliado pelos seguintes itens:
 - a) Adequação do tema do plano de trabalho com a matéria do concurso: até 2,0 pontos.
 - b) Caráter inovador da proposta: até 2,0 pontos
 - c) Adequação da Metodologia: até 2,0 pontos.
 - d) Viabilidade de execução: até 2,0 pontos.
 - e) Comprometimento do plano de trabalho com a pesquisa, extensão com as demais áreas da Escola de Química e Alimentos: até 2,0 pontos.

**UNIVERSIDADE FEDERAL DO RIO GRANDE
ESCOLA DE QUÍMICA E ALIMENTOS**

Concurso de Química Geral

Pontos para a prova:

01. Ligações Químicas e Geometria Molecular
02. Estequiometria
03. Compostos de Coordenação
04. Organometálicos
05. Cinética
06. Eletroquímica
07. Substituição Nucleofílica Alifática
08. Substituição Eletrofílica Aromática
09. Equilíbrio Químico
10. Análise Volumétrica

Referencias Bibliográficas:

1. MARCH, JERRY; SMITH, MICHAEL B.; March's Advanced Organic Chemistry: Reactions, Mechanisms and Structure; Editora John Wiley Professio; 6ª edição, 2007.
2. BRUICE, PAULA Y.; Química Orgânica, V.1, Editora Prentice Hall, 4ª ed, 2006.
3. BRUICE, PAULA Y.; Química Orgânica, V.2, Editora Prentice Hall, 1ª ed, 2006.
4. MORRISON, R; BOYD, R., Química Orgânica, Editora Calouste Gulbenkian, 13ª ED, 1996.
5. CAREY, FRANCIS; Organic Chemistry; Editora McGraw-Hill, 4ª ed, 2000.
6. BRADY, J. E.; RUSSELL, J. W.; HOLUM, J. R.; Química, a matéria e suas transformações, vol. 1 e 2, 3ª edição, LTC editora, 2002
7. RUSSEL. B.; Química Geral; vol. 1 e 2 Pearson - Makron Books Editora, 1996
8. KOTZ, J. C.; TREICHEL Jr., P.; Química e reações químicas, vol. 1 e 2, LTC editora, 2002
9. BROWN, T. L.; LEMAY JR., H. E.; BURSTEN, B. E.; BURDGE, J. R.; Química a ciência central; 9ª ed.; Ed. Pearson Prentice Hall.
10. SKOOG, DOUGLAS A., WEST, DONALD M., HOLLER, F. JAMES, CROUCH, STANLEY R.; Fundamentos de Química Analítica, Cengage Learning, Tradução da 8ª Ed. norte americana, 2008.
11. MENDHAM, J., DENNEY, R. C., BARNES, J. D., THOMAS, M. J. K., VOGEL: Análise Química Quantitativa, 6ª Ed, LTC, 2002.
12. HUHEEY, J. E., **Inorganic Chemistry**. 4ª Ed. New York: Harper & Row publ., 1994.
13. COTTON, F.A. e WILKINSON, G., Advanced Inorganic Chemistry. USA: John Wiley & Sons, 1988.
14. SHRIVER, D. F. et al. Química Inorgânica 4a Ed. Bookman, Porto Alegre, 2008.
15. LEE, J. D., Química Inorgânica não tão concisa, 5ª ed. Edgard Blücher, São Paulo, 1999.
16. BALL, DAVID W., Físico-Química V 1 e 2, Ed. Thomson, 2005.

