



UNIVERSIDADE FEDERAL DE PELOTAS  
Pró-Reitoria de Pesquisa, Pós-Graduação e Inovação  
Centro de Ciências Químicas, Farmacêuticas e de Alimentos  
Programa de Pós-Graduação em Bioquímica e Bioprospecção

**EDITAL Nº 132/2018**

**SELEÇÃO DE ALUNO REGULAR – 1/2019 – MESTRADO**

#### ANEXO 1 - BIBLIOGRAFIA BÁSICA RECOMENDADA

##### Bioquímica:

NELSON, D.L.; COX, M.M. *Princípios de Bioquímica de Lehninger*. 6. ed. São Paulo: Artmed, 2014.

BERG, J.M.; TYMOCZKO, J.L.; STRYER, L. *Bioquímica*. 6º ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2008.

MARZZOCO, A.; TORRES, B. *Bioquímica básica*. 3º ed. Rio de Janeiro: Guanabara Koogan, 2007.

CHAMPE, P.C.; HARVEY, R.A.; FERRIER, D.R. *Bioquímica Ilustrada*. 4º ed. Porto Alegre: Artmed, 2009.

CAMPBELL, M. K., FARRELL, S.O. *Bioquímica*. São Paulo, Thomson Learning. 2007

##### Química Orgânica:

SOLOMONS, T.W.G., *Química Orgânica*, 9ª ed., vol.1, LTC Livros Técnicos e Científicos Editora S.A., Rio de Janeiro, 2009.

BRUCE, P.Y., *Química Orgânica*, 4ª ed., vol.1, PearsonPrentice Hall, São Paulo, 2006.

CAREY, F.A. *Química Orgânica*, 7ª ed., vol.1, Artmed Editora, 2011.

MCMURRY, J., *Química Orgânica*, 6ª ed., vol.1, LTC-Livros Técnicos e Científicos Editora S.A., Rio de Janeiro, 2005.

Química Geral e Analítica:

HARRIS, D.C., *Análise Química Quantitativa*, 7ª Edição, LTC Editora, Rio de Janeiro, RJ, 2009.

BROWN, T.L.; LEMAY, H.E.; BURSTEN, B.E. *Química Ciência Central*. 9. ed. São Paulo: Prentice Hall, 2007.

## ANEXO 2 - PROVA DE CONHECIMENTOS – CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

A prova escrita consistirá de 10 questões abrangendo conhecimentos básicos em BIOQUÍMICA, QUÍMICA GERAL/ANALÍTICA e QUÍMICA ORGÂNICA, de acordo com os seguintes pontos:

- Química de proteínas (aminoácidos, peptídeos e proteínas);
- Enzimas;
- Química de carboidratos e glicoconjugados;
- Química de lipídeos;
- Nucleotídeos e ácidos nucleicos;
- Oxidações Biológicas (ciclo dos ácidos tricarboxílicos e fosforilação oxidativa);
- Identificação e nomenclatura de grupos funcionais orgânicos;
- Interações intermoleculares não-covalentes;
- Eletronegatividade e polaridade dos compostos orgânicos;
- Isomeria óptica (estereoquímica) e isomeria plana (cis/trans; *E/Z*);
- Ácidos e base em química orgânica - *pKa*
- Cálculos usados para o preparo de soluções;
- Tabela periódica.