



**Ministério da Educação
Fundação Universidade Federal de Rondônia
Pró-Reitoria de Graduação
Campus Professor Francisco Gonçalves Quiles**

ANEXO III – REABERTURA PARA A ÁREA DE QUÍMICA

**EDITAL Nº 001/2015/DIR/CAC DE 24 DE JULHO DE 2015 - PROCESSO SELETIVO SIMPLIFICADO
PARA PROFESSOR SUBSTITUTO – CAMPUS PROFESSOR FRANCISCO GONÇALVES QUILES**

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO PARA O PROCESSO SIMPLIFICADO NA ÁREA DE QUÍMICA PARA O CAMPUS DE CACOAL

DEPARTAMENTO DO CURSO DE ENGENHARIA DE PRODUÇÃO

1. Elementos químicos e as propriedades periódicas;
2. Ligações Químicas;
3. Soluções Aquosas: concentrações e reações;
4. Fundamentos da Química e a sua utilização na Engenharia de Produção;
5. Processos mais relevantes da Indústria Química: Águas Industriais;
6. Alimentos e Bebidas;
7. Fundamentos de Termoquímica e Eletroquímica;
8. Tipos de Corrosão e Método de Ensaio;
9. Noções de Tratamento de água e efluentes;
10. Química Geral e Experimental.

BIBLIOGRAFIA

1. ATKINS, P.W.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Volume Único, 3 Edição. Porto Alegre: Bookman, 2006. 965 p.
2. BITTENCOURT, C.; PAULA, M. A. S. Tratamento de água e efluentes: fundamentos de saneamento ambiental e gestão de recursos hídricos, Volume Único, 1ª EDIÇÃO, Editora Érica, 184p. 2014
3. BRADY, J. E.; RUSSELL, J. W.; HOLUM, J. R.; Química: A Matéria e Suas Transformações; Volume 01; 5ª Edição; Livros Técnicos e Científicos; 2009;
4. BRADY, J. E.; RUSSELL, J. W.; HOLUM, J. R.; Química: A Matéria e Suas Transformações; Volume 02; 5ª Edição; Livros Técnicos e Científicos; 2009
5. BROWN, L. S.; HOLME, T. A. Química Geral Aplicada à Engenharia. Volume Único, São Paulo: Cengage Learning, 2009.
6. Favero, Luzia Otilia Bortotti; Tanaka, Aloísio Sueo; Lenzi, Ervim; Química Geral Experimental. Volume Único, 2ª Edição; Editora: Freitas Bastos; 2012.

7. GEMELLI, E. Corrosão de materiais metálicos e sua caracterização. Volume Único. 1ª Edição. São Paulo: LCT (Grupo Gen), 200 p. 2001.
8. MAIA, D. Práticas de Química para Engenharias. Volume Único, Campinas: Editora Átomo, 2008.
9. SHAPIRO, H. N.; MORAN, M. J. Princípios de termodinâmica para engenharia, Volume Único, 7ª Edição, São Paulo: LTC (Grupo GEN), 864 p. 2013.
10. SILVA, R. R.; BOCCHI, N.; ROCHA-FILHO, R. C.; MACHADO, P. F. L. Introdução a Química Experimental, Volume Único, 2ª Edição, São Paulo: EdUfscar, 409 p. 2014.
11. MAIA, D. J & BIANCHI, J. C. A. **Química Geral – Fundamentos**. São Paulo: Pearson, 2007. 2ª Reimpressão – agosto 2010.
12. BROWN, T. L.; LEMAY, H. E.; BURSTEN, B. E. **Química, a Ciência Central**. São Paulo: Pearson, 2005. 6ª Reimpressão – fevereiro 2011.
13. BRADY, J. E. & HUMISTON, G. E. **Química Geral**. Rio de Janeiro: LTC, 1983.
14. RUSSEL, John Blair. **Química Geral**. São Paulo: McGraw-Hill, 1982.
15. SLABAUGH, Wendell H. & PARSONS, Theran D. **Química Geral**. 2 ed. Rio de Janeiro: LTC, 1982.
16. BESSLER, Karl. E.; NEDER, Amarílis de V. Finageiv. **Química em Tubo de Ensaio – Uma Abordagem para Principiantes**. São Paulo: Edgard Blücher, 2004. 1ª. reimpr. 2006.
17. TRINDADE, Diamantino Fernandes; OLIVEIRA, Fausto Pinto de; BANUTH, Gilda Siqueira Lopes; BISPO, Jurandy Gutierrez. **Química Básica Experimental**. 3 ed. São Paulo: Ícone Editora, 2006.
18. FERREIRA, Luiz Henrique; HARTWIG, Dácio Rodney; GIBIN, Gustavo Bizarria; OLIVEIRA, Ricardo Castro de. **Contém Química – Pensar, Fazer e Aprender com Experimentos**. São Carlos: Pedro & João Editores, 2011.
19. CHRISPINO, Álvaro; FARIA, Pedro. **Manual de Química Experimental**. Campinas: Editora Átomo, 2010.
20. MATEUS, Alfredo Luis. **Química na Cabeça**. Belo Horizonte: Editora UFMG, 2001. 4ª. reimpr. 2008