



**SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL
UNIVERSIDADE FEDERAL DO PARÁ**

ANEXO II -Edital n. 85, de 18.04.2012- UFPA

Instituto de Ciências da Saúde

Temas dos Concursos, Itens para as Provas Escrita, Didática e Prática.

Tema do Concurso	Itens(Pontos) das Provas Escrita e Didática
Estrutura Propriedade e Reatividade dos Fármacos I e II e Análise Farmacêutica.	1 - Análises gravimétricas e titulométricas, titulações de neutralização e de precipitação, e suas aplicações; 2 - Compleximetria: formação de íons complexos, titulação complexiométrica e suas aplicações; 3 - Equilíbrio químico e lei do equilíbrio em sistemas homogêneos e heterogêneos, e suas aplicações; 4 - Estrutura atômica e molecular e os efeitos da estrutura nas propriedades físicas dos compostos; 5 - Estrutura, reatividade e mecanismos de compostos hidroxilados e carbonilados; 6 - Estrutura, reatividade e mecanismos de compostos nitrogenados e de derivados do enxofre; 7 - Estrutura, reatividade e mecanismos de hidrocarbonetos e compostos halogenados; 8 - Objetivos e métodos de análise farmacêutica: princípios da eletronegatividade , balanço de massa, balanço protônico e suas aplicações. 9 - Princípios de oxi-redução e titulação redox e suas aplicações; 10 - Termodinâmica: primeira e segunda lei, critérios de equilíbrio e mudanças de estados físicos e suas aplicações;

Endereço de entrega da documentação conforme itens 3.10 e 7.1 (currículo da Plataforma Lattes): Instituto de Ciências da Saúde, Av. Generalíssimo Manuel Deodoro, Nº:01, Bairro:Umarizal, CEP: 66.055.240, Belém – Pará.

Os Critérios de Avaliação das Provas Escrita, Didática, Prática, Memória e de Títulos será de acordo com a RESOLUÇÃO Nº 03, de 10 de maio de 2011, do ICS.

Prova Prática- A prova prática seguirá a seguinte descrição: A prova prática consistirá em demonstração prática e elaboração de relatório de um dos temas constantes do programa elaborado para o concurso, sorteado imediatamente antes do início da prova e terá a duração máxima de quatro (04) horas. O relatório deverá conter no mínimo os itens: fundamento da técnica, metodologia e interpretação dos resultados. A prova pratica será baseada nos seguintes tópicos: Estrutura atômica e molecular e os efeitos da estrutura nas propriedades físicas dos compostos; Estrutura, reatividade e mecanismos de hidrocarbonetos e compostos halogenados; Estrutura, reatividade e mecanismos de compostos hidroxilados e carbonilados; Estrutura, reatividade e mecanismos de compostos nitrogenados e de derivados do enxofre; Termodinâmica: primeira e segunda lei, critérios de equilíbrio e mudanças de estados físicos e suas aplicações; Equilíbrio químico e lei do equilíbrio em sistemas homogêneos e heterogêneos, e suas aplicações; Compleximetria: formação de íons complexos, titulação complexiométrica e suas aplicações; Análises gravimétricas e titulométricas, titulações de

neutralização e de precipitação, e suas aplicações; Princípios de oxi-redução e titulação redox e suas aplicações; Objetivos e métodos de análise farmacêutica: princípios da eletronegatividade, balanço de massa, balanço protônico e suas aplicações.