



ESTADO DO MARANHÃO
PREFEITURA MUNICIPAL DE ICATU – MA

ERRATA 02
EDITAL DE CONCURSO PÚBLICO Nº. 001/ 2015

ABERTURA DE INSCRIÇÕES

A Prefeitura Municipal de Icatu - MA, no uso de suas atribuições legais, torna público a RETIFICAÇÃO do Conteúdo Programático Específico para o Cargo de Químico.

Onde se lê:

QUÍMICO

Sistema Único de Saúde, Leis Orgânicas de Saúde (lei 8080/90 e 8142/90); Atribuições Profissionais e Noções de Ética Profissional; Higiene e Boas Práticas no Laboratório: Biossegurança; Riscos gerais; Descarte de substâncias químicas e biológicas. Princípios de lavagem e esterilização de material. Vidrarias e equipamentos utilizados no laboratório: pesagem; volumetria; conversões de unidades; abreviaturas e símbolos. Aplicação dos princípios básicos e fundamentos de: enzimoimunoensaio; fluorometria; fotometria; turbidimetria; nefelometria; eletroforese; quimioluminescência; radioimunoensaio e microscopia. Procedimentos pré-analíticos: obtenção; conservação; transporte e manuseio de amostras biológicas destinadas à análise. Procedimentos analíticos aplicados às principais dosagens laboratoriais: Exames bioquímicos; Dosagens Bioquímicas do Sangue; Uroanálise; Métodos parasitológicos e identificação microscópica; Isolamento e identificação de bactérias (meios de cultura, identificação e antibiograma); Imunoglobulinas; Sistema Complemento; Reações sorológicas (aglutinação, precipitação, imunofluorescência), e Rotina hematológica (Hemostasia, Coagulação, Anemias e Hemopatias malignas). Observações Gerais para Todas as Dosagens, Curvas de Calibração; Colorações especiais e Interpretação de Resultados. Leis, portarias e resoluções relacionadas à atuação do Bioquímico.

Lê-se:

QUÍMICO

Classificação periódica dos elementos. Ligações químicas. Funções químicas. Reações químicas. Estequiometria. Soluções e propriedades coligativas. Preparo de soluções. Reação ácido base, soluções tampão. pH. Cinética e equilíbrio químico. Energia química. Potencial eletroquímico. Pilhas eletroquímicas. Lei de Faraday. Cálculo de força eletromotriz. Eletrodo de hidrogênio. Concentração de íons hidrogênio. Estudo de gases. Funções Orgânicas. Reações orgânicas. Petróleo. Processo de refino de petróleo. Indústrias petroquímicas. Parâmetros analíticos de medições: reprodutibilidade; média linearidade; precisão; exatidão; recuperação; limite de detecção; limite de quantificação; desvio padrão. Média. Preparo de soluções. Métodos de separação. Gravimetria e Volumetria. Técnicas Cromatográficas. Espectrofotometria na região do ultravioleta-visível. Técnicas de tratamento de água potável: Conceitos básicos. Água para consumo humano e laboratórios de pesquisa – parâmetros. Tratamento convencional da água. Equipamentos. Vidrarias (acessórios) e reagentes. Operações básicas (medidas de volume, pipetar, titular, pesar, precipitar, decantar, filtrar, desinfetar). Princípio de Operações unitárias. Bombas e sistemas de bombeamento. Fenômenos de transporte. Balanços de massa e energia na indústria química.