



PAU DOS FERROS PREFEITURA

COMISSÃO PERMANENTE DE LICITAÇÃO



A CIDADE E O POVO EM PRIMEIRO LUGAR

ATA DE JULGAMENTO DA PROPOSTA DE PREÇOS DA TOMADA DE PREÇOS Nº 20010/2019.

As 11h30min do dia 14 de Outubro de 2019, reuniu-se a Comissão Permanente de Licitação do Município de Pau dos Ferros - RN, estando Presentes os membros: Nildemarcio Bezerra - Presidente, Reilane Maria de Oliveira – Secretária, Leidmara Bezerra dos Santos – Membro, Ana Lucia Carlos - Membro, Clecida Natalina Fernandes – Membro, para proceder a abertura da sessão pública referente ao resultado da julgamento de Propostas de Preços do Processo Licitatório na Modalidade **Tomada de Preço Nº. 20010/2019**, que tem como objeto **Escolha de empresa especializada em Construção Civil, para execução de Conclusão da Construção de Polo da Academia da Saúde na Praça José Lopes Chaves, conforme especificações e quantitativos constantes do Projeto Básico.**

Em sessão ocorrida as 09h30min do dia 24 de setembro de 2019, foi realizada a sessão pública para abertura dos envelopes de propostas das empresas Habilitadas em 16/09/2019, sendo ela **VINICIUS LOURENÇO MONTEIRO LIMA ME C.N.P.J. nº 32.079.408/0001-97**. Depois de aberto e analisado o conteúdo das propostas verificou-se a proposição dos seguintes valores por empresa: Primeiro Colocado a empresa: **VINICIUS LOURENÇO MONTEIRO LIMA ME** perfez o valor de R\$ 50.084,56 (Cinquenta Mil Oitenta e Quatro reais Cinquenta e Seis Centavos). Em virtude de possibilidade de falhas e erros que só possam ser identificados por setor técnico especializado encaminho a proposta de preços de menor valor ofertado para que seja realizada análise pelo Setor de Engenharia desta Administração, caso sejam encontradas falhas insanáveis, serão remetidas as propostas subsequentes, somente após o relatório de análise a Comissão Permanente de Licitação ira declarar o vencedor deste certame.

Em relatório emitido pelo setor de Engenharia do Município de Pau dos Ferros verificou que continham falhas e erros sanáveis na proposta, o Presidente informou a empresa das falhas apresentadas e solicitou que a mesma procedesse as correções. No dia 11.10.2019 a empresa realizou a entrega da Proposta com as falhas corrigidas, e em 14.10.2019 a Comissão se reuniu para conferencia da Proposta e declarou **vencedora** a empresa **VINICIUS LOURENÇO MONTEIRO LIMA ME** perfez o valor de R\$ 50.080,99 (Cinquenta Mil Oitenta Reais Noventa e Nove Centavos). O Presidente da Comissão Permanente de Licitação declara aberto o prazo recursal em conformidade com o Art. 109 alínea “b”. **Nada mais** havendo a ser tratado, o Presidente da Comissão de Licitação agradeceu aos presentes e suspendeu os trabalhos para lavratura da ATA, que lida e estando todos de acordo, pede o Presidente que todos assinem.

COMISSÃO PERMANENTE DE LICITAÇÃO

THE UNIVERSITY OF CHICAGO

DEPARTMENT OF CHEMISTRY

PH.D. THESIS

Submitted by [Name] to the Department of Chemistry in partial fulfillment of the requirements for the Ph.D. degree.

Title: [Thesis Title]

Advisor: [Advisor Name]

Committee Members: [Committee Members]

Date: [Date]

The following is a summary of the thesis work:

[Detailed summary of the thesis work, including the research objectives, methods used, and key findings. This section is intentionally blurred in the image.]

The results of the research are presented in the following chapters:

[Detailed summary of the thesis chapters and their content. This section is intentionally blurred in the image.]

Approved by the Department of Chemistry:



PAU DOS FERROS
PREFEITURA
COMISSÃO PERMANENTE DE LICITAÇÃO



A CIDADE E O POVO EM PRIMEIRO LUGAR

ATA DE JULGAMENTO DA PROPOSTA DE PREÇOS
DA TOMADA DE PREÇOS Nº 20010/2019.

Presidente	Nildemarcio Bezerra
Secretária	Reilane Maria de Oliveira
Membro	Leidmara Bezerra dos Santos
Membro	Ana Lucia Carlos
Membro	Clecida Natalina Fernandes

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY
PHYSICAL CHEMISTRY LABORATORY

1. The first part of the experiment is devoted to the study of the temperature dependence of the rate constant for the reaction of hydrogen peroxide with iodide ions in the presence of ceric ions as a catalyst. The reaction is carried out in a series of solutions of known concentrations of the reactants and the products are measured at various temperatures. The rate constants are determined from the initial rates of the reaction and the Arrhenius plot is constructed from the logarithm of the rate constants versus the reciprocal of the absolute temperature.

2. The second part of the experiment is devoted to the study of the effect of the concentration of the reactants on the rate of the reaction. The reaction is carried out in a series of solutions of known concentrations of the reactants and the products are measured at various concentrations. The rate constants are determined from the initial rates of the reaction and the effect of the concentration of the reactants on the rate of the reaction is studied.

3. The third part of the experiment is devoted to the study of the effect of the concentration of the catalyst on the rate of the reaction. The reaction is carried out in a series of solutions of known concentrations of the reactants and the products are measured at various concentrations of the catalyst. The rate constants are determined from the initial rates of the reaction and the effect of the concentration of the catalyst on the rate of the reaction is studied.

4. The fourth part of the experiment is devoted to the study of the effect of the concentration of the products on the rate of the reaction. The reaction is carried out in a series of solutions of known concentrations of the reactants and the products are measured at various concentrations of the products. The rate constants are determined from the initial rates of the reaction and the effect of the concentration of the products on the rate of the reaction is studied.

5. The fifth part of the experiment is devoted to the study of the effect of the concentration of the reactants on the rate of the reaction. The reaction is carried out in a series of solutions of known concentrations of the reactants and the products are measured at various concentrations of the reactants. The rate constants are determined from the initial rates of the reaction and the effect of the concentration of the reactants on the rate of the reaction is studied.