

ATO DE AUTORIZAÇÃO DE DISPENSA DE LICITAÇÃO
DISPENSA DE LICITAÇÃO Nº 033/2026
FUNDAMENTO LEGAL INCISO VIII DO ART. 75 DA LEI FEDERAL 14.133/2021

CONSIDERANDO os elementos contidos no presente processo de dispensa de licitação, que foi devidamente justificado, tanto pela razão da escolha do prestador de serviços, quanto pela justificativa dos preços, vez que a empresa apresentou o menor preço;

CONSIDERANDO que o processo foi instruído com os documentos e requisitos que comprovam que o contratado possui habilitação e qualificação mínima para celebrar o contrato, conforme preconizado no artigo 72 da Lei Federal 14.133/2021;

No uso das atribuições que me foram conferidas, em especial ao disposto no artigo 72, VIII da Lei Federal 14.133/2021, AUTORIZO A DISPENSA DE LICITAÇÃO Nº 033/2026, nos termos descritos abaixo:

Objeto a ser contratado: Esteiras para a escavadeira hidráulica

Contratado: LEONI MORAES DA COSTA & CIA LTDA

Prazo de Vigência: 12 meses a contar da assinatura do contrato

Valor Total: R\$ 89.969,60

Fundamento Legal: Artigo 75, inciso VIII da Lei Federal 14.133/2021.

Determino, ainda, que seja dada a devida publicidade legal ao presente ato e ao extrato do contrato, em atendimento ao preceito do artigo 72, parágrafo único da Lei nº 14.133/2021, para que fique à disposição do público em sítio eletrônico oficial.

Espumoso, 22/04/2026.



GERSON LOPES RODRIGUES MACHADO
PREFEITO MUNICIPAL

THE UNIVERSITY OF CHICAGO

DEPARTMENT OF CHEMISTRY

PHYSICAL CHEMISTRY LABORATORY

REPORT ON THE EXPERIMENTAL DETERMINATION OF THE RATE OF REACTION OF HYDROGEN PEROXIDE WITH FERROUS ION IN ACIDIC SOLUTION

The reaction between hydrogen peroxide and ferrous ion in acidic solution is a classic example of a redox reaction. The rate of this reaction is dependent on several factors, including the concentration of the reactants, the temperature, and the presence of a catalyst. In this experiment, the rate of reaction was determined by measuring the change in the concentration of ferrous ion over time. The reaction was carried out in a series of solutions with varying concentrations of hydrogen peroxide and ferrous ion. The rate of reaction was found to be first order with respect to the concentration of ferrous ion and second order with respect to the concentration of hydrogen peroxide. The activation energy of the reaction was determined to be approximately 50 kJ/mol.

EXPERIMENTAL PROCEDURE

The reaction was carried out in a series of solutions with varying concentrations of hydrogen peroxide and ferrous ion. The rate of reaction was determined by measuring the change in the concentration of ferrous ion over time.