



ESTADO DO RIO DE JANEIRO
CÂMARA MUNICIPAL DE MESQUITA
GABINETE DO VEREADOR GION FLOR

Mesquita, RJ, 09 de Outubro de 2023.

MOÇÃO Nº 060/2023

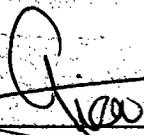
DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS A NILDA RODRIGUES LIMA EM RAZÃO DA SUA COMPETÊNCIA, EMPENHO E EXEMPLO DE CIDADANIA NO EXERCÍCIO DE SUA FUNÇÃO.

Proponho à Mesa Diretora, na forma regimental, **MOÇÃO DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS** a **NILDA RODRIGUES LIMA**, EMPREENDEDORA DO MUNICÍPIO DE MESQUITA, PROPRIETÁRIA DA “NILDA MAKES”. A homenageada é em sua trajetória de vida um exemplo de competência, dedicação, dignidade, honestidade e acima de tudo de espírito de solidariedade às questões humanas e sociais.

Reconhecendo sua importância pelo trabalho de relevância que realiza no dia-a-dia, registramos nossos aplausos, na esperança de que esse exemplo se multiplique, e com orgulho conclamo a Câmara Municipal a consignar esta Moção, que ficará para sempre registrada nos Anais desta Casa de Leis.

A NILDA RODRIGUES LIMA, nossos sinceros agradecimentos!

Plenário Vereador Flávio Nakan, 09 de Outubro de 2023


Gion Carlos Flor Silva
VEREADOR GION FLOR

CÂMARA MUNICIPAL DE MESQUITA
PROTOCOLO
Nº <u>1036/2023</u>
EM <u>30/10/2023</u>

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY
RESEARCH REPORT

1. INTRODUCTION
2. EXPERIMENTAL
3. RESULTS
4. DISCUSSION
5. CONCLUSIONS

The present study was undertaken to investigate the effect of temperature on the rate of reaction between hydrogen peroxide and potassium iodide in the presence of various metal ions. The reaction is known to be catalyzed by many transition metal ions, and it is of interest to determine the relative rates of these catalysts under different conditions. The reaction is given by the following equation:

$$2H_2O_2 + 2KI \rightarrow 2H_2O + 2KOH + I_2$$

The rate of reaction was measured by the appearance of iodine, which was determined by the formation of a blue color with starch. The reaction was carried out at various temperatures, and the rate constants were determined from the linear plots of $\ln(a-x)$ versus time. The results are shown in Table I.

TABLE I
Rate constants for the reaction of hydrogen peroxide with potassium iodide

Temperature (°C)	Rate constant (min ⁻¹)
25	0.0012
30	0.0018
35	0.0025
40	0.0035
45	0.0050