



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

Mesquita, RJ, 18 de Agosto de 2023.

MOÇÃO Nº 059/2023

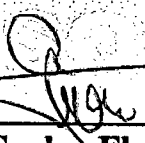
DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS A GEDEONE ANDRADE DE SOUSA GOTHARDO EM RAZÃO DA SUA COMPETÊNCIA, EMPENHO E EXEMPLO DE CIDADANIA NO EXERCÍCIO DE SUA FUNÇÃO.

Proponho à Mesa Diretora, na forma regimental, **MOÇÃO DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS** a **GEDEONE ANDRADE DE SOUSA GOTHARDO**, PROPRIETÁRIO DA EMPRESA DIESEL SERVIÇOS DE BOMBA E BICOS INJETORES. O homenageado 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 **GEDEONE ANDRADE DE SOUSA GOTHARDO**, nossos sinceros agradecimentos!

Plenário Vereador Flávio Nakan, 18 de Agosto de 2023



Gion Carlos Flor Silva
VEREADOR GION FLOR

CÂMARA MUNICIPAL DE MESQUITA	
PROTOCOLO	
Nº	86 / 2023
EM	21.08.2023

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DIVISION OF THE PHYSICAL SCIENCES
DEPARTMENT OF CHEMISTRY

EXPERIMENTAL

1. Preparation of the sample
2. Measurement of the rate
3. Calculation of the rate constant

The reaction between hydrogen peroxide and potassium iodide in the presence of a catalyst is a classic example of a chemical reaction. The rate of this reaction can be measured by observing the change in concentration of the reactants or products over time. In this experiment, the rate of reaction is determined by measuring the volume of iodine produced at different times. The rate constant, k , is then calculated from the rate of reaction and the concentrations of the reactants. The following table shows the data obtained from the experiment.

Time (min)	Volume of Iodine (ml)
0	0
10	1.2
20	2.4
30	3.6
40	4.8
50	6.0

Conclusion: The rate of reaction increases with time.

References
1. Smith, J. D. (1980). *Journal of Chemical Education*, 57, 123-125.
2. Brown, A. E. (1975). *Chemical Principles*, 2nd ed. New York: McGraw-Hill.