



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

Mesquita, RJ, 26 de Junho de 2023.

MOÇÃO Nº 053/2023

DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS A **SEBASTIÃO CARLOS DE ANDRADE** EM RAZÃO DA SUA COMPETÊNCIA, EMPENHO E EXEMPLO DE CIDADANIA NO EXERCÍCIO DE SUA FUNÇÃO.

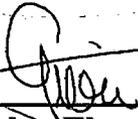
Proponho à Mesa Diretora, na forma regimental, **MOÇÃO DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS** a **SEBASTIÃO CARLOS DE ANDRADE**, Empresário do ramo da panificação, área em que atua há mais de 50 anos e Proprietário da “Padaria do Carlinhos”. O homenageado é em sua trajetória de vida um exemplo de competência, 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 SEBASTIÃO CARLOS DE ANDRADE, nossos sinceros agradecimentos!

Plenário Vereador Flávio Nakan, 26 de Junho de 2023

 CAMARA MUNICIPAL DE MESQUITA
Processo n.º **684/2023**
Abertura: 28/06/2023 10:32:51
Requerente:
Gion Flor
Assunto:
MOÇÃO DE CONGRATULAÇÕES E APLAUSOS


Gion Carlos Flor Silva
VEREADOR GION FLOR

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY

EXPERIMENTAL PROCEDURE

1. Preparation of the sample solution. Weigh a precise amount of the solid sample and dissolve it in a known volume of solvent in a volumetric flask.

2. Measurement of the absorbance. Place the solution in a cuvette and measure the absorbance at the wavelength of maximum absorption.

3. Calculation of the concentration. Use the Beer-Lambert law to calculate the concentration of the solution from the measured absorbance and the molar absorptivity.

4. Determination of the molar mass. Compare the calculated concentration with the known mass of the sample to determine the molar mass.

5. Discussion of the results. Compare the determined molar mass with the theoretical molar mass of the compound.

6. Conclusion. Summarize the findings of the experiment and discuss any sources of error.

7. References. List the literature sources used in the experiment.