



PREFEITURA MUNICIPAL DE PRESIDENTE KENNEDY
ESTADO DO ESPÍRITO SANTO
PROCURADORIA GERAL

PORTARIA Nº 108/2026

O PROCURADOR GERAL DO MUNICÍPIO DE PRESIDENTE KENNEDY, nomeado por força do Decreto nº 0078, de 31 de maio de 2019, no uso de suas atribuições legais,

R E S O L V E

Designar o Procurador Municipal, Dr. DEVEITE ALVES PORTO NETO, matrícula nº 842, brasileiro, advogado, inscrito na OAB/ES, sob o nº 13.622, para promover, acompanhar e praticar todos os atos necessários, decorrentes da **AÇÃO DECLARATÓRIA DE NULIDADE c.c INDENIZATÓRIA**, processo nº **5000644-22.2026.8.08.0041** ajuizado por **LUIVANIA APARECIDO PERIN** em face do **MUNICÍPIO DE PRESIDENTE KENNEDY**.

Presidente Kennedy, ES, 19 de junho de 2026.

Assinado digitalmente por RODRIGO LISBOA CORREA 08534725721
DN: cn=RODRIGO LISBOA CORREA 08534725721, c=BR, o=ICP-Brasil, ou=AC SyngularID Multipla, email=rodrigo@lisboacorreia@hotmail.com
Data: 2026.06.19 13:38:54 -03'00'

RODRIGO LISBOA
CORREA:08534725721

RODRIGO LISBOA CORREA
Procurador Geral
Município de Presidente Kennedy

CERTIDÃO <i>Portaria N.º 108/2026</i>
Publicado na forma do Art.69 da Lei Orgânica Municipal com redação dada pela Emenda nº 014, de 09/05/2019.
Em: <u>19/06/2026</u>
Servidor: 

CERTIDÃO
Certifico que Portaria
nº 108/2026
Foi publicado na forma da Lei Orgânica Municipal com redação dada pela Emenda nº 014, de 09/05/2019.
Data: 19/06/2026
Serviço (s): em anexo
Câmara Municipal de Presidente Kennedy

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY
JANUARY 1954

RESEARCH REPORT

1. The purpose of this study was to determine the effect of temperature on the rate of reaction between hydrogen peroxide and potassium permanganate in the presence of ceric sulfate as a catalyst.

2. The following materials were used:

Hydrogen peroxide (30% solution), potassium permanganate (KMnO₄), ceric sulfate (Ce(SO₄)₃), sulfuric acid (H₂SO₄), and distilled water. The reaction was carried out in a 250 ml. Erlenmeyer flask equipped with a magnetic stirrer.

3. The reaction was initiated by the addition of a small amount of ceric sulfate to the mixture of hydrogen peroxide and potassium permanganate.

4. The results of the experiment are shown in the following table:

TABLE I
Rate of reaction between hydrogen peroxide and potassium permanganate in the presence of ceric sulfate as a catalyst.

Temperature (°C)	Time (min)	Volume of gas evolved (ml)
25	10	10.0
30	10	12.5
35	10	15.0
40	10	17.5
45	10	20.0

It is concluded that the rate of reaction increases with increasing temperature.