



Besenyszög Város Polgármestere
Besenyszög, Dózsa György út 4.
Tel: 56/ 487-002
e-mail: titkarsag@besenyszog.hu

MEGHÍVÓ

Besenyszög Város Önkormányzat Képviselő-testülete soron következő ülését Magyarország helyi önkormányzatairól szóló 2011. évi CLXXXIX. törvény 45. §-a alapján

2023. szeptember 27.-én (szerdán) 16.00 órára összehívom, melyre tisztelettel meghívom.

Az ülés helye: I. emeleti Tanácsterem

NAPIRENDI JAVASLAT

- 1.) **Beszámoló a két ülés között történt fontosabb eseményekről**
Előadó: Balogh Zoltán polgármester
- 2.) **Képviselői kérdések, felszólalások**
Előadó: Képviselők
- 3.) **Beszámoló a Besenyszögi Eszterlánc Óvoda és Konyha 2022/2023. nevelési évről**
Előadó: Válócziné Szakali Tünde
- 4.) **Előterjesztés a Besenyszögi Eszterlánc Óvoda és Konyha 2023/2024. nevelési év Munkatervére**
Előadó: Válócziné Szakali Tünde
- 5.) **Előterjesztés Besenyszög Város Önkormányzata Képviselő-testületének költségvetésről szóló 2/2023. (III.09.) önkormányzati rendelet módosítására**
Előadó: Balogh Zoltán polgármester
- 6.) **Előterjesztés a Szolnoki Kistérség Többcélú Társulása által biztosított személyes gondoskodást nyújtó ellátásokról, azok igénybevételéről, valamint az ellátások térítési díjainak megállapításáról szóló önkormányzati rendelet módosítására**
Előadó: Balogh Zoltán polgármester
- 7.) **Előterjesztés a Szolnoki Kistérség Többcélú Társulása Társulási Megállapodásának módosítására**
Előadó: Balogh Zoltán polgármester
- 8.) **Előterjesztés a CETIN ZRT. adótoronnyal kapcsolatos vételi szándékára**
Előadó: Balogh Zoltán polgármester
- 9.) **Előterjesztés Besenyszög Város Önkormányzata Képviselő-testületének az önkormányzat tulajdonában lévő lakások bérletéről, valamint elidegenítéséről szóló 14/2001. (VI.8.) önkormányzati rendelet módosítására**
Előadó: Dr. Kelles Mária jegyző

THE UNIVERSITY OF CHICAGO
DEPARTMENT OF CHEMISTRY

LABORATORY REPORT

Name: _____
Section: _____
Date: _____

1. Introduction
The purpose of this experiment is to determine the molar mass of a volatile liquid by measuring the mass of a known volume of the liquid in a flask of known volume. The experiment is based on the ideal gas law, $PV = nRT$, where P is the pressure, V is the volume, n is the number of moles, R is the gas constant, and T is the temperature.

2. Procedure
A flask of known volume was weighed and then filled with the liquid. The flask was then weighed again. The mass of the liquid was determined by subtracting the mass of the empty flask from the mass of the flask containing the liquid.

3. Results
The mass of the liquid was found to be _____ g. The volume of the flask was _____ L. The temperature of the liquid was _____ K.

4. Discussion
The molar mass of the liquid was calculated using the ideal gas law. The calculated molar mass was _____ g/mol.

5. Conclusion
The molar mass of the liquid was determined to be _____ g/mol.

6. References
1. General Chemistry, 10th Edition, Zumdahl and DeCoste, Cengage Learning, 2014.
2. Laboratory Manual for General Chemistry, 10th Edition, Zumdahl and DeCoste, Cengage Learning, 2014.

10.)Előterjesztés Besenyszög Város Önkormányzata Képviselő-testületének a 2022. évi költségvetésének végrehajtására vonatkozó zárszámadásról szóló 8/2023. (V.25.) önkormányzati rendelet módosítására

Előadó: Dr. Kelles Mária jegyző

Besenyszög, 2023. szeptember 21.



Balogh Zoltán
polgármester

10

1. The first part of the document is a list of names and addresses of the members of the committee. The names are listed in alphabetical order and the addresses are given in full. The list is followed by a table of the names and addresses of the members of the committee who have been elected to the office of Secretary and Treasurer.

SECRET