

MOVEMENT OF PISTON, mm

На графике, где ход поршня дозатора (объем подаваемой жидкости) откладывается против хода поршня волюмометра (изменение объема системы при растворении в ней жидкости), мы получим кривую. Наклон этой кривой к оси абсцисс дает значение парциального молярного объема жидкости в сжатом газе в гомогенной области.

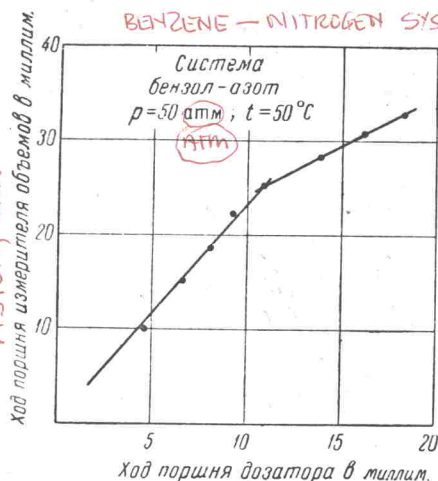


Рис. 6

Автор считает своим приятным долгом выразить признательность И. Р. Кричевскому за помощь и руководство в освоении описанной установки.

Выводы

1. Создана установка для измерения парциальных молярных объемов жидкостей, растворенных в сжатых газах.
 2. Установка дает возможность получать данные по парциальным молярным объемам как в гомогенной, так и в гетерогенной областях.
 3. Наряду с изучением объемных соотношений установка позволяет получать данные по фазовым равновесиям.
- Установка рассчитана на работу при давлениях от 1 до 5000 атм.

Институт
азотной промышленности
Москва

Поступила
4. IV. 1949

ЛИТЕРАТУРА

1. Джон Дальтон, Сборник работ по атомистике (1801—1810) (перевод с английского), ГИТИ, Л., 1940.
2. Д. И. Менделеев, Сочинения, 4, стр. 283, 1937.
3. Д. Г. Гильдебранд, Растворимость неэлектролитов (перевод со 2-го английского издания), ГОНТИ, М. 1938.
4. Д. И. Менделеев, Основы химии, изд. 13, т. 1, стр. 68, 1947.
5. Льюис и Рендалл, Химическая термодинамика (перевод с английского) ГОНТИ, Л., 1936.
6. И. Р. Кричевский и Я. С. Казарновский, Журн. физ. хим., 6, 1930, 1935.
7. И. Р. Кричевский и А. А. Ильинская, Журн. физ. хим., 19, 621, 1945.
8. И. Р. Кричевский, Фазовые равновесия в растворах при высоких давлениях, ГХИ, 1946.

0.88
 0.96
 0.65
 0.60
 0.55
 0.82
 0.67
 5.13
 .187
 5.32
 44
 2128
 2128
 23408

ЯВЛЕНИЯ

II. ЭМПИРИЧЕСКОЕ УРАВНЕНИЕ СЖАТЫХ ГАЗОВ

На основании изучения водистых сжатых газов най описывает теплопроводность и дает хорошую сходимость мере водорода, азота, вод. Рассмотрено изменение

и критерия Прандтля в зависимости от давления значение растет. Эти изменения особенно на возникновение в этих у

Исследование физик является сложным экспериментальным трудностями. Поэтому изучены такие свойства теплопроводность и ряд

Исследование этих зависимости от температуры и давления в полной мере

Исследования теплот под давлением важны представляют большое значение для отраслей химической промышленности в фазе под давлением.

Между тем, только динамики и квантовой теории. Вопрос же о сжатых газах совершенно не решен. Роль давления, т. е. роль математических трудностей между молекулами

Возможность преодолеть намечается лишь в последние годы.

Настоящая статья посвящена в особенности на осветить вопрос о влиянии эмпирическую формулу и температуры.

Теп

Для газов существуют вязкостью, выражаемая