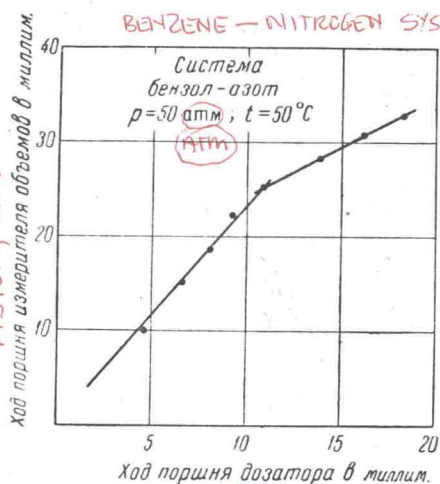


MOVEMENT OF PISTON MEASUREMENT

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.



MOVEMENT OF DOSIMETER PISTON, mm

При дальнейшей подаче жидкости происходит перелом кривой. Точка перелома означает насыщение газа жидкостью.

Наклон кривой после перелома при дальнейшей подаче жидкости дает значение парциального молярного объема жидкости в гетерогенной области.

Общий вид полученной кривой, например, для системы азот—бензол (при 50 атм и 50°C) показан на 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) ОНТИ, 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 найден закон, описывающий теплопроводность и дающий хорошую сходимость с экспериментальными данными по мере водорода, азота, воздуха. Рассмотрено изменение

и критерия Прандтля в зависимости от давления значения критерия растёт. Эти изменения особенно заметны на возникновение в этих условиях

Исследование физики жидкостей является сложным экспериментальным делом. Изучены такие свойства жидкостей, как теплопроводность и ряд других.

Исследование этих свойств зависит от температуры. Изучение в полной мере зависит от температуры.

Исследования теплопроводности под давлением являются важными, представляющими большое значение для отраслей химической промышленности в фазе под давлением.

Между тем, только динамика и квантовая механика позволяют объяснить явления. Вопрос же о влиянии газов совершенно не решён. Роль давления, т. е. роль математических трудностей между молекулами.

Возможность преодоления намечается лишь в последние годы.

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

Тем

Для газов существуют вязкостью, выражаемая