

МОСКОВСКИЙ ФИЗИКО-ТЕХНИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ (НАЦИОНАЛЬНЫЙ
ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ)

Факультет общей и прикладной физики

Отчет о выполнении работы 2.4.1. Определение теплоты испарения жидкости

Выполнил:
Студент гр. Б02-304
Головинов. Г.А.



Долгопрудный, 2024

Аннотация

Цель работы: 1) измерить давление насыщенного пара жидкости при разной температуре; 2) вычислить по полученным данным теплоты испарения с помощью уравнения Клапейрона—Клаузиуса.

В работе используются: термостат, герметичный сосуд, исследуемая жидкость, отсчетный микроскоп.

Основные теоретические сведения

Получим условие равновесия двух фаз:

Пусть N_1, N_2 — количество частиц в фазах 1 и 2, а V_1, V_2 — объемы, тогда

$$dN_1 = -dN_2, \quad dV_1 = -dV_2 \quad (1)$$

Запишем для обеих фаз изменение внутренней энергии:

$$\begin{aligned} dU_1 &= TdS_1 - pdV_1 + \mu_1 dN_1 \\ dU_2 &= TdS_2 - pdV_2 + \mu_2 dN_2 \end{aligned}$$

сложим предыдущие равенства и получим слева ноль в силу изолированности системы.

$$T(dS_1 + dS_2) - p(dV_1 + dV_2) + \mu_1 dN_1 + \mu_2 dN_2 = 0$$

в силу (1) получим

$$T(dS_1 + dS_2) = (\mu_1 - \mu_2)dV_2$$

в равновесии энтропия максимальна, значит $dS_1 + dS_2 = 0$, отсюда получим условие равновесия двух фаз:

$$\mu_1(p, T) = \mu_2(p, T) \quad (2)$$

Теперь можно расписать изменение химических потенциалов:

$$d\mu_1 = -s_1 dT + v_1 dp, \quad d\mu_2 = -s_2 dT + v_2 dp$$

Вследствие равенства самих потенциалов равны и их изменения:

$$(s_2 - s_1)dT = (v_2 - v_1)dp$$

Отсюда получается соотношение Клапейрона—Клаузиуса:

$$\frac{dp}{dT} = \frac{s_2 - s_1}{v_2 - v_1} \cdot \frac{T}{T} = \frac{q}{T(v_2 - v_1)} \quad (3)$$

где q — удельная теплота фазового перехода при переходе из состояния 1 в состояние 2 (при испарении положительна, при конденсации отрицательна), v_1, v_2 — удельные объемы в соответствующих состояниях.

Для нашей работы актуальна следующая версия этого соотношения:

$$\frac{dp}{dT} = \frac{L}{T(V_2 - V_1)} \quad (4)$$

где p — давление насыщенного пара при температуре T — абсолютная температура жидкости и пара, L — теплота испарения жидкости, V_2 — объем пара, V_1 — объем жидкости. Все величины относятся к одному молю вещества.

Объем жидкости V_1 намного меньше чем объем пара V_2 (менее 0.5% от V_2). Поэтому V_1 можно пренебречь.

Объем V_2 теперь будем просто обозначать V . Его можно связать с давлением и температурой уравнением Ван-дер-Ваальса:

$$\left(p + \frac{a}{V^2}\right)(V - b) = RT \quad (5)$$

табличная величина b тоже достаточно мала (соизмерима с V_1 , которым мы пренебрегли), поэтому и ее мы учитывать не будем.

Пренебрежение a/V^2 дает ошибку менее 3%, Подставляя (6) в (4) получим:
 при давлении ниже атмосферного ошибка становится еще меньше. Таким образом, будем считать насыщенный пар идеальным газом:

$$pV = RT \quad (6)$$

$$L = \frac{RT^2}{p} \cdot \frac{dp}{dT} = -R \frac{d(\ln p)}{d(1/T)} \quad (7)$$

Экспериментальная установка

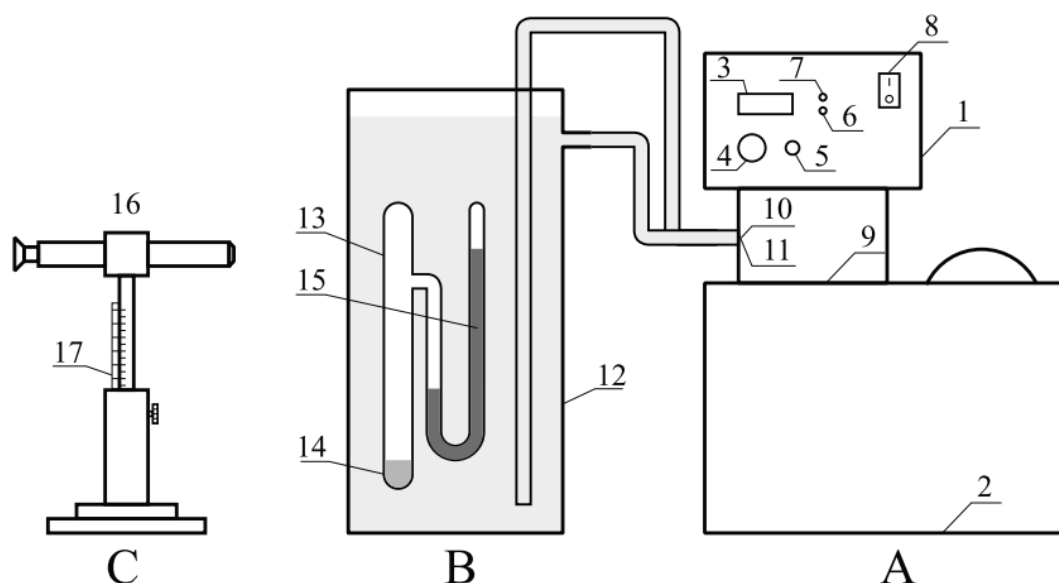
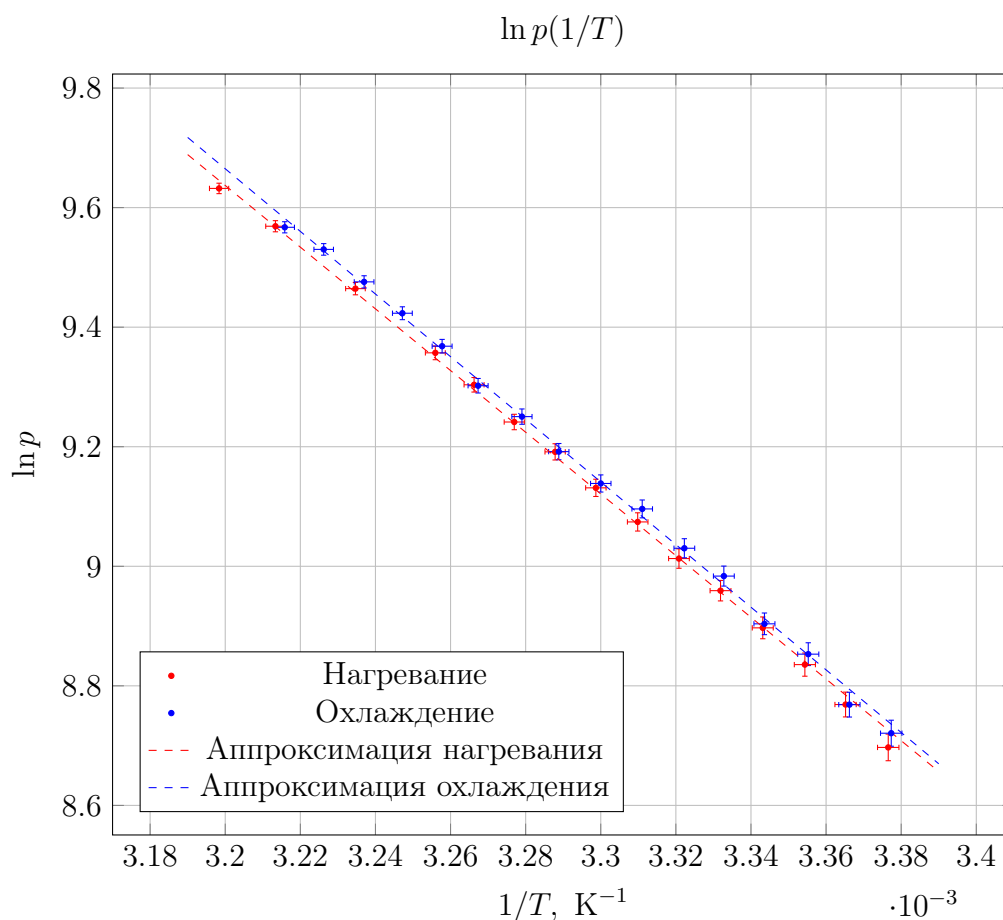


Рис. 1: Схема установки для определения теплоты испарения

Температура выставляется с помощью термостата А, давление измеряется при помощи экспериментального прибора В и микроскопа С: оно определяется с помощью ртутного манометра 15. Высоту столба (разницы столбов) мы измеряем с помощью микроскопа 16 и шкалы 17.

Обработка полученных результатов



С помощью метода χ^2 получены две прямые:

$$\ln p = -5160.3 \cdot \frac{1}{T} + 26.2$$

$$\ln p = -5239.1 \cdot \frac{1}{T} + 26.2$$

первая — для нагревания, вторая — для охлаждения. (Погрешности получились около 3-го знака после запятой, поэтому ими можно пренебречь).

Видно, что прямые несколько отличаются, однако относительная разница коэффициентов k наклона прямых около 1.5%.