

# Лабораторная работа 2.4.1

## «Определение теплоты испарения жидкости»

Балдин Виктор, Б01-303

2 апреля 2024 г.

### Цель работы

1. Измерение давления насыщенного пара жидкости при различной температуре.
2. Вычисление теплоты испарения с помощью уравнения Клайперона-Клаузиуса.

**Оборудование** Термостат, герметичный сосуд, заполненный исследуемой жидкостью, отсчетный микроскоп.

## 1 Теоретическая часть

Для теплоты испарения можно записать уравнение Клайперона-Клаузиуса:

$$\frac{dP}{dT} = \frac{L}{T(V_2 - V_1)}, \quad (1)$$

где  $V_2$  – объем газа,  $V_1$  – объем жидкости.

В данном случае мы используем модель идеального газа применительно к парам исследуемой жидкости:

$$V = \frac{RT}{P} \quad (2)$$

Объединяя 1 и 2, получим:

$$L = \frac{RT^2}{P} \frac{dP}{dT} = -R \frac{d(\ln P)}{d(1/T)} \quad (3)$$

Или в интегральной форме:

$$P = P_0 \exp \left( \frac{L}{R} \left( \frac{1}{T_0} - \frac{1}{T} \right) \right) \quad (4)$$

## 2 Установка

Схема экспериментальной установки приведена на рисунке 1. Погрешности: термостат – 0.1 °C, манометр – 0.1 мм. рт. ст..

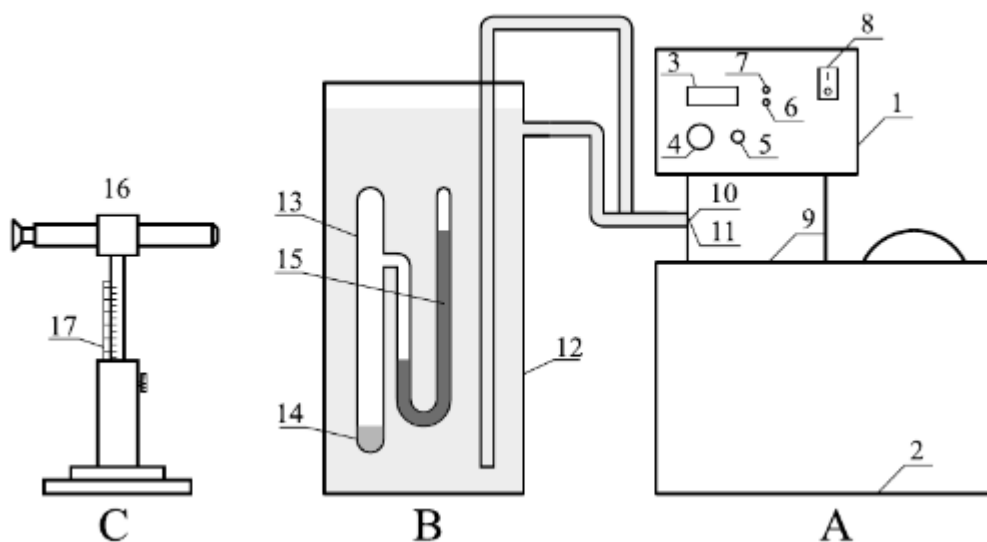


Рис. 1: Схема установки для определения удельной теплоты испарения

### 3 Ход работы

1. Измерим разность уровней в ртутном U-образом манометре с помощью микроскопа.
2. Включим термостат.
3. Будем измерять давление насыщенного пара с интервалом  $1\text{ }^{\circ}\text{C}$  до  $40\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Данные занесем в таблицу 1.
4. Теперь установим термостат на комнатную температуру и снимем еще немного точек при охлаждении с интервалом  $2\text{ }^{\circ}\text{C}$  для верификации результатов предыдущего пункта. Результаты в таблице 2. Систематические погрешности для величин  $1/T$  и  $\ln P$  много меньше случайных.

$T, ^\circ\text{C}$	$P, \text{мм. рт. ст.}$	$1/T, \text{K}^{-1}$	$\ln P$
23	47.70	3.38	3.86
24	49.96	3.37	3.91
25	52.05	3.36	3.95
26	54.19	3.34	3.99
27	58.38	3.33	4.07
28	61.95	3.32	4.13
29	66.56	3.31	4.20
30	70.81	3.30	4.26
31	74.65	3.29	4.31
32	79.05	3.28	4.37
33	84.40	3.27	4.44
34	89.56	3.26	4.49
35	93.99	3.25	4.54
36	97.62	3.24	4.58
37	104.13	3.23	4.65
38	110.42	3.22	4.70
39	116.00	3.21	4.75
40	121.86	3.19	4.80

Таблица 1: Измерения  $P(T)$  при нагревании

$T, ^\circ\text{C}$	$P, \text{мм. рт. ст.}$	$1/T, \text{K}^{-1}$	$\ln P$
40	121.86	3.19	4.80
38	108.81	3.22	4.69
36	99.01	3.24	4.60
34	89.86	3.26	4.50

Таблица 2: Измерения  $P(T)$  при охлаждении

5. Построим графики по полученным данным в координатах  $P(T)$  на рис. 2 и  $\ln P(1/T)$  на рис. 3. Для графика  $P(T)$  проведем наилучшую кривую, соответствующую формуле 4, пользуясь методом МНК.

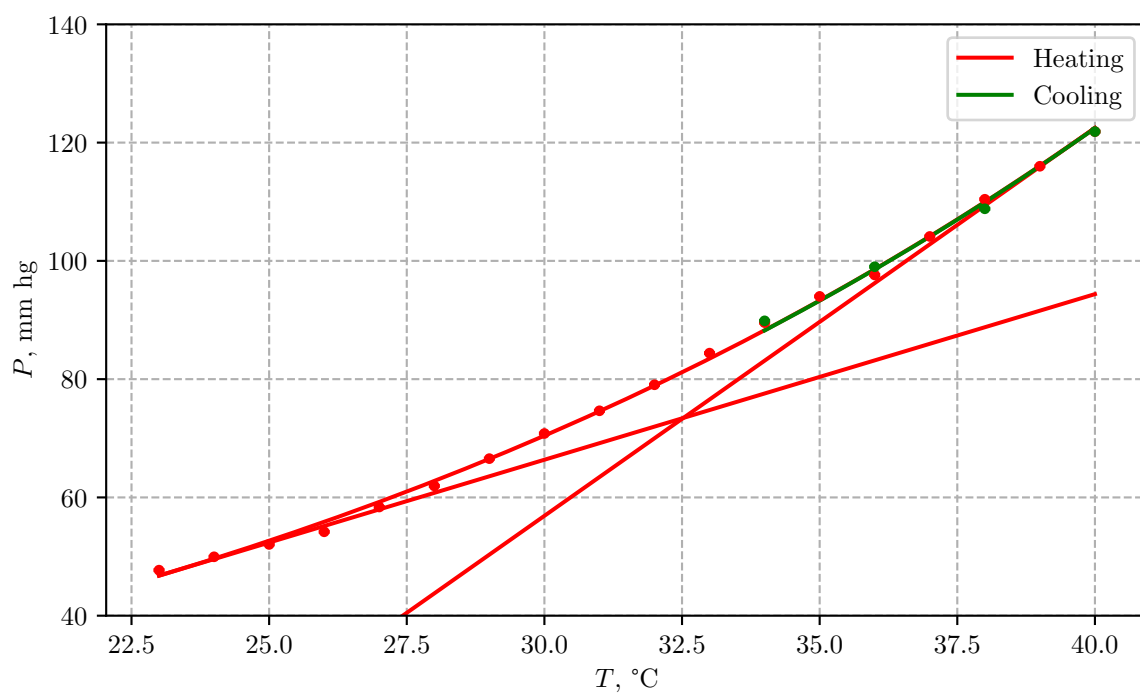


Рис. 2: Зависимость  $P(T)$

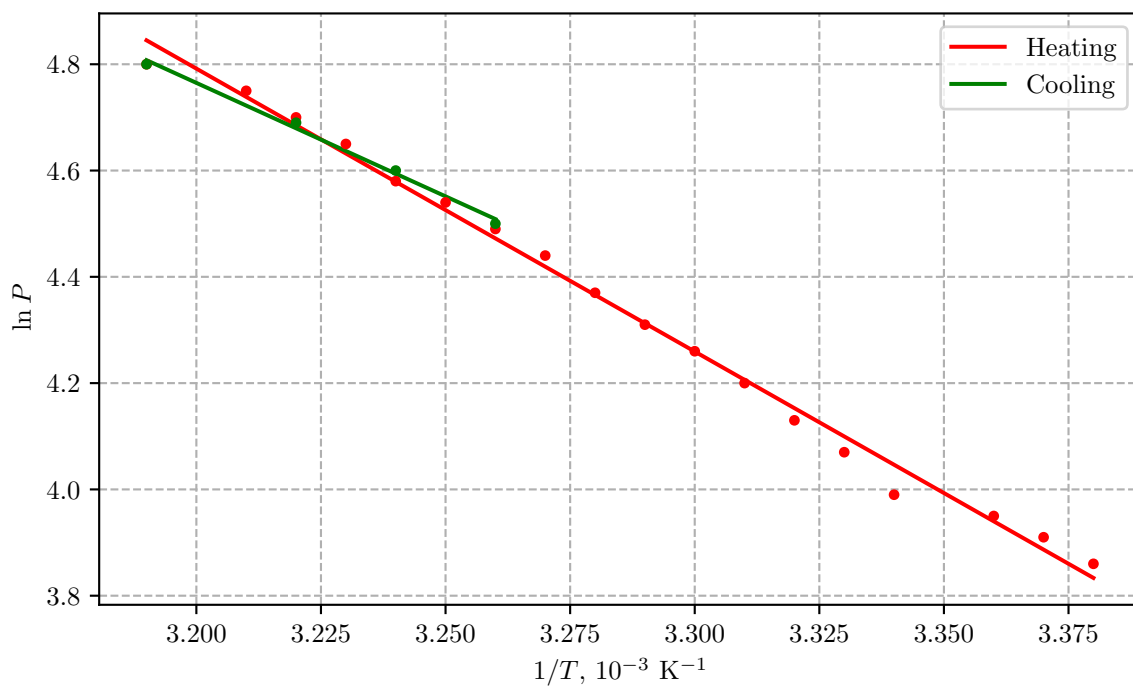


Рис. 3: Линеаризованная зависимость  $\ln P(1/T)$

6. По линеаризованному графику:

$$\frac{d(\ln P)}{d(1/T)} = (-5.3 \pm 0.1) \cdot 10^3 \text{ К}, \varepsilon = 2\%$$

При этом погрешность считалась равной случайной погрешности аппроксимации, в силу малости приборных:  $\sigma \approx \sigma^{\text{случ}}$ . Отсюда по формуле 3 получим:

$$L = (44.0 \pm 0.9) \text{ кДж/моль}, \varepsilon = 2\%$$

7. Получим  $L$  из изначального графика. Для этого проведем касательные к графику в начале, в середине и в конце (см. рис. 2). Из аппроксимации получим:

$$L = (43.6 \pm 0.9) \text{ кДж/моль}, \varepsilon = 2\%$$

Усреднив полученные значения, найдем:

$$\bar{L} = (43.8 \pm 0.9) \text{ кДж/моль}, \varepsilon = 2\%$$

## 4 Вывод

Полученные нами разными методами значения теплоты испарения  $L$  лежат в пределах погрешности друг друга. Табличное значение для нормальных условий  $L_{\text{табл}} = 40.7 \text{ кДж/моль}$ . Это не слишком отличается от измеренного нами. Значит, эксперимент можно считать довольно качественным.