

Лабораторная работа №2.4.1

Определение теплоты испарения жидкости

Устюжанина М.А.
Федорищева А.А.
Романов А.В.
Пархоцевич И.Н.
МФТИ(ФРКТ)

1 Введение

Вопросам, связанным с испарением жидкости, было посвящено большое количество исследований, что связано с практической важностью этого направления.

Испарение жидкости играет ведущую роль в различных отраслях промышленности. Именно поэтому продолжение исследований особенностей его протекания является актуальным и по сей день как с теоретической, так и с практической точки зрения.

Цель работы:

- 1) Измерение давления насыщенного пара жидкости при разной температуре;
- 2) Вычисление по полученным данным теплоты испарения с помощью уравнения Клапейрона–Клаузиуса.

Используемое оборудование:

Термостат; герметичный сосуд, заполненный исследуемой жидкостью; отсчетный микроскоп.

2 Основная часть

Одно и то же вещество при одних и тех же температуре и давлении может находиться в газообразном, жидком и твердом состояниях, причем эти состояния (фазы) могут существовать одновременно, находясь в контакте друг с другом. Эти состояния отличаются своими физическими свойствами. Переход вещества из одной фазы в другую называется фазовым переходом или фазовым превращением. Испарение — переход жидкости в пар, являются примером фазовых переходов.

Уравнение Ван-дур-Ваальса способно описать систему из находящихся в равновесии жидкости и её пара. Это равновесие с паром, который в таком случае называется насыщенным паром, устанавливается само собой, если жидкость находится в закрытом сосуде. Процесс установления равновесия сводится к тому, что с поверхности жидкости вылетает часть молекул, образуя над жидкостью пар. Для выхода из жидкости испаряющиеся молекулы должны преодолеть силы притяжения со стороны оставшихся молекул, т.е. совершить работу против этих сил. Кроме того, должна быть совершена работа против внешнего давления p уже образовавшегося пара, равная $p\Delta V$, где ΔV - изменение объёма, занимаемого данным количеством молекул при переходе из жидкости в пар. Вся эта работа может быть совершена только за счет кинетической энергии теплового движения молекул. Очевидно, что не все молекулы способны совершить эту работу, а только те из них, которые обладают достаточной для этого кинетической энергией. Поэтому переход части молекул в пар приводит к обеднению жидкости быстрыми молекулами, т. е. к ее охлаждению.

Давление насыщенного пара какого-либо вещества зависит от температуры и не зависит от объема пара, а также от давления других газообразных примесей, если они трудно растворимы в данной жидкости или в данном твердом теле.

Для вывода соотношения между температурой и давлением насыщенного пара жидкости обычно рассматривают равновесный переход одного моля вещества из одной фазы (1) в другую (2) при постоянных давлении и температуре. Изобарные потенциалы (G_i) единицы массы чистого вещества в двух фазах однокомпонентной системы, находящихся в равновесии, при условии, что число молей компонента в жидкой и паровой фазах равны единице, равны между собой

$$G_1 = G_2$$
$$dG_1 = dG_2$$

Уравнение в дифференциальной форме для изобарных потенциалов для одного моля в фазах 1 и 2 принимает следующий вид:

$$dG_1 = V_1 dp - S_1 dT$$
$$dG_2 = V_2 dp - S_2 dT$$

Вычитая нижнее уравнение из верхнего, получим:

$$dG_2 - dG_1 = (V_2 - V_1)dp - (S_2 - S_1)dT$$

Следовательно, $(V_2 - V_1)dp - (S_2 - S_1)dT = 0$. Получим уравнение:

$$\frac{dp}{dT} = \frac{S_2 - S_1}{V_2 - V_1}$$

Известно, что:

$$S_2 - S_1 = \frac{L}{T}$$

где L - теплота испарения жидкости.

В уравнении Ван-дер-Ваальса:

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

пренебрежем величинами b и $\frac{a}{V^2}$. Тогда получим:

$$V = \frac{RT}{P}$$

В итоге для удельной теплоты испарения:

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

Экспериментальная установка. Установка включает термостат А, экспериментальный прибор В и отсчетный микроскоп С. Экспериментальный прибор В представляет собой емкость 12, заполненную водой. В нее погружен запаянный прибор 13 с исследуемой жидкостью 14. Перед заполнением исследуемой жидкостью воздух из запаянного прибора был удален, так что над жидкостью находится только её насыщенный пар. Давление пара определяется по ртутному манометру 15, соединенному с емкостью 13.

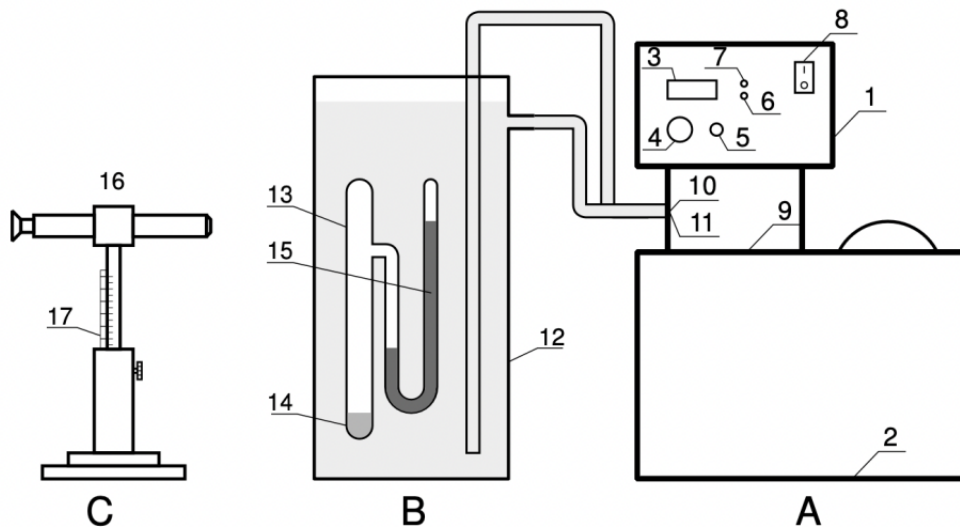


Рис. 1: Схема установки для определения теплоты испарения

3 Обработка результатов

При измерении давления и температуры во время нагревания термостата были получены следующие данные:

Данные для графика при нагреве													
T, K	294.2	297.2	299.2	301.2	303.2	305.2	307.2	309.2	311.2	313.2	315.2	317.2	318.2
$P, \text{КПа}$	2.58	3.13	3.40	3.81	4.22	4.76	5.17	5.85	6.66	7.07	8.02	8.84	9.38

Получена экспоненциальная зависимость:

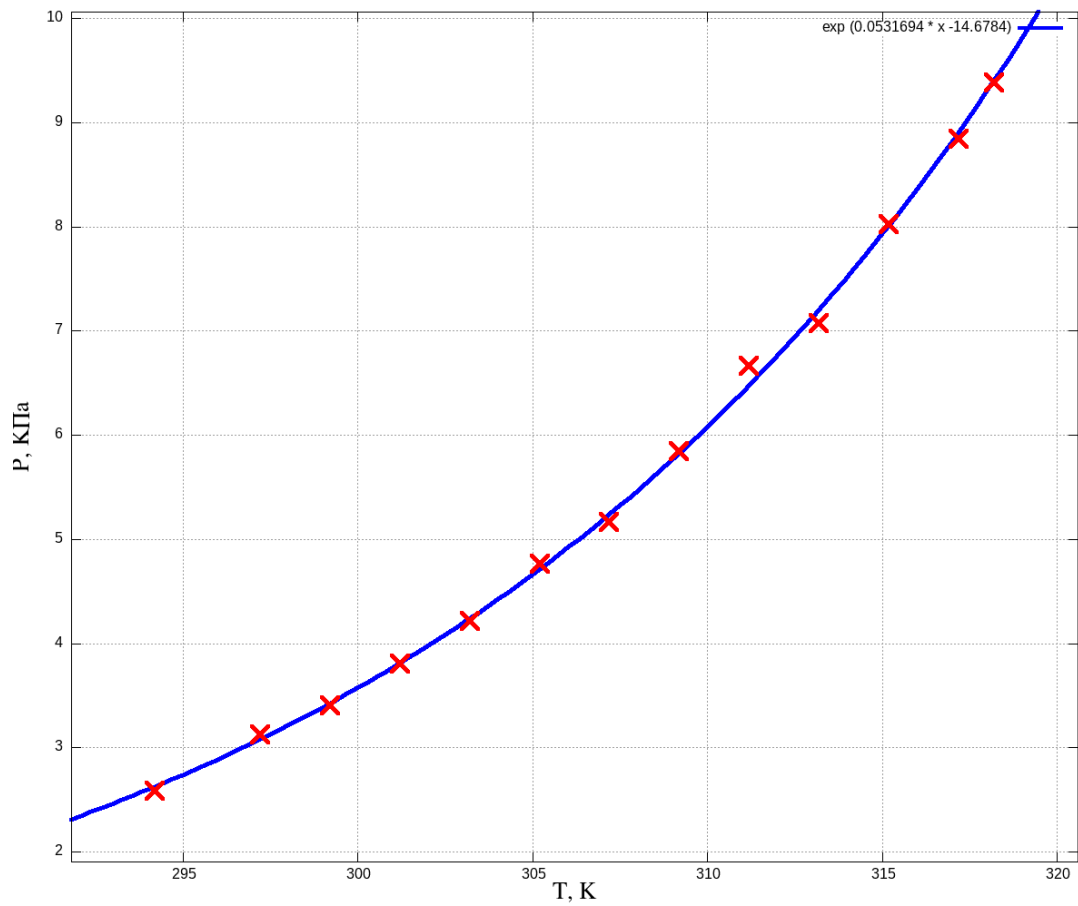


Рис. 2: График P от T в процессе нагрева

Зависимость: $P = e^{0.053 \cdot T}$, погрешность коэффициента экспоненты равна $4.7 \cdot 10^{-4}$
 График $\ln(P)$ от $\frac{1}{T}$:

При нагреве													
$\frac{1}{T}, 10^{-3}$	3.40	3.39	3.37	3.34	3.32	3.30	3.28	3.26	3.23	3.21	3.19	3.17	3.15
$\ln(\frac{P}{1 \text{ Па}})$	7.86	8.05	8.13	8.25	8.35	8.47	8.55	8.67	8.80	8.86	8.99	9.09	9.5

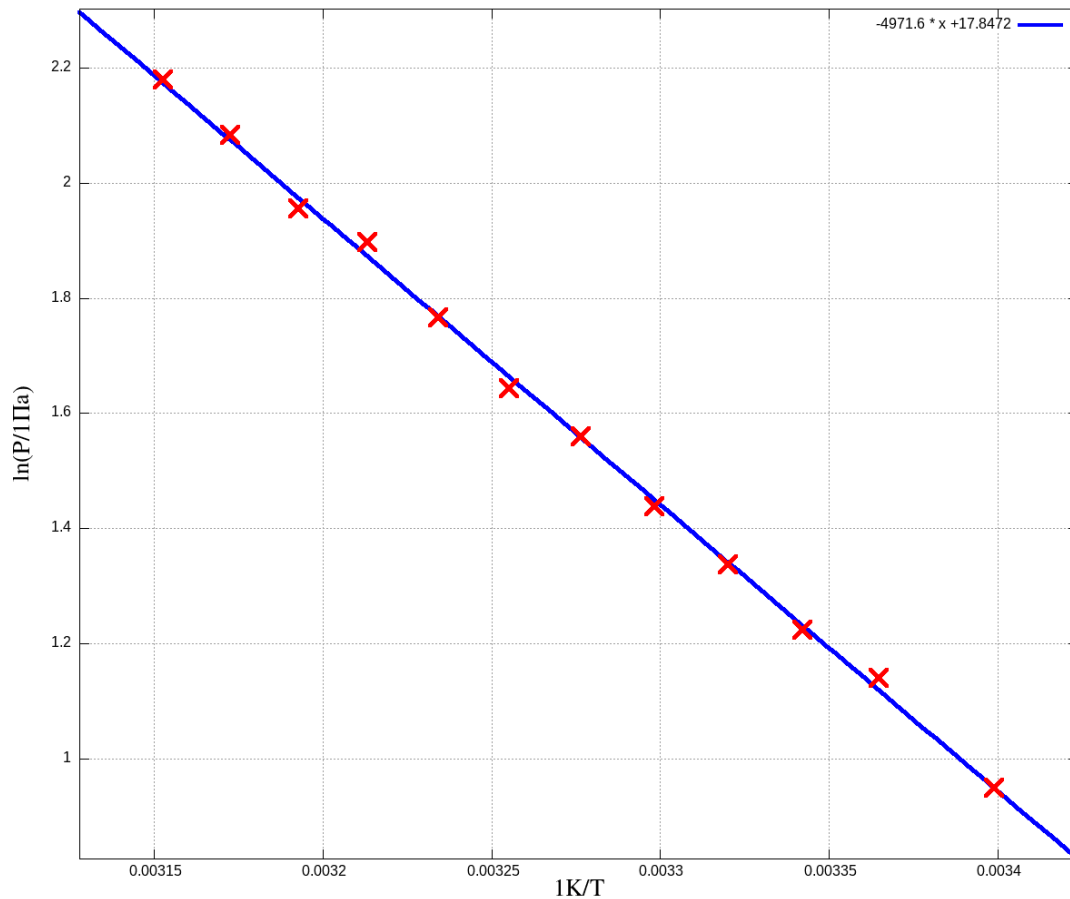


Рис. 3: График $\ln\left(\frac{P}{\text{Па}}\right)$ от $\frac{1K}{T}$ в процессе нагрева

Полученная зависимость вида $y = (kx + b)$: $\ln(P) = -4994 \cdot \frac{1}{T} + 24.8$, $\sigma_k = 46.56$, $\sigma_b = 0.0037$ Подставляя угловой коэффициент в формулу получим:

$$L = -R \frac{d(\ln P)}{d(1/T)}$$

Получим значение удельной теплоты парообразования: $L = 41500 \pm 389 \text{ Дж/моль} = 2.3 \pm 0.021 \cdot 10^6 \text{ Дж/кг}$.

В процессе охлаждения:

Данные для графика при охлаждении												
T, K	318.2	317.2	315.2	313.2	311.2	309.2	307.2	305.2	303.2	301.2	299.2	297.2
P, Pa	9384	9248	8296	7548	6800	5984	5304	4964	4420	4080	3536	3196

Получена экспоненциальная зависимость:

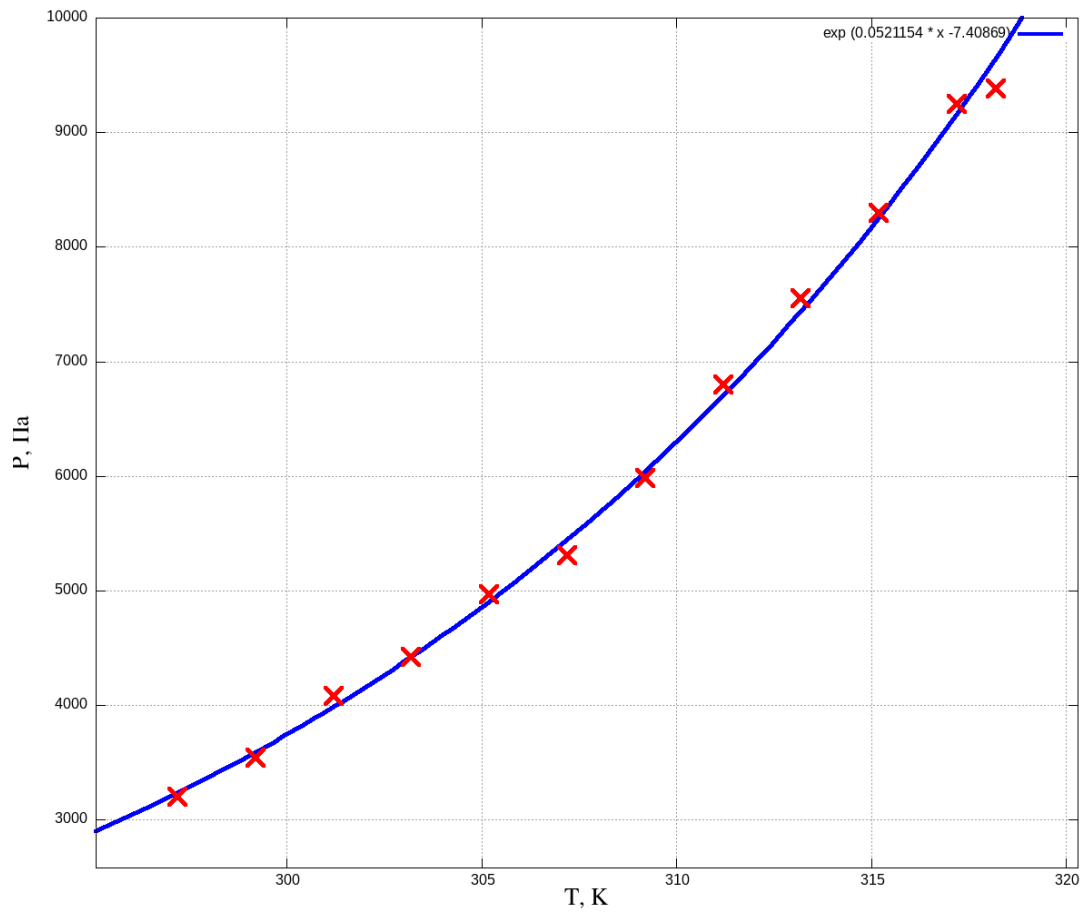


Рис. 4: График P от T в процессе охлаждения

Зависимость: $y = \exp(0.052 \cdot T)$, погрешность коэффициента экспоненты равна $6.9 \cdot 10^{-4}$ Логарифмический график при остывании:

При охлаждении													
$1/T, 1e - 3K^{-1}$	3.40	3.39	3.37	3.34	3.32	3.30	3.28	3.26	3.23	3.21	3.19	3.17	3.15
$\ln(\Delta P)$	9.09	9.15	9.13	9.02	8.93	8.82	8.70	8.58	8.51	8.39	8.31	8.17	8.07

Получена линейная зависимость:

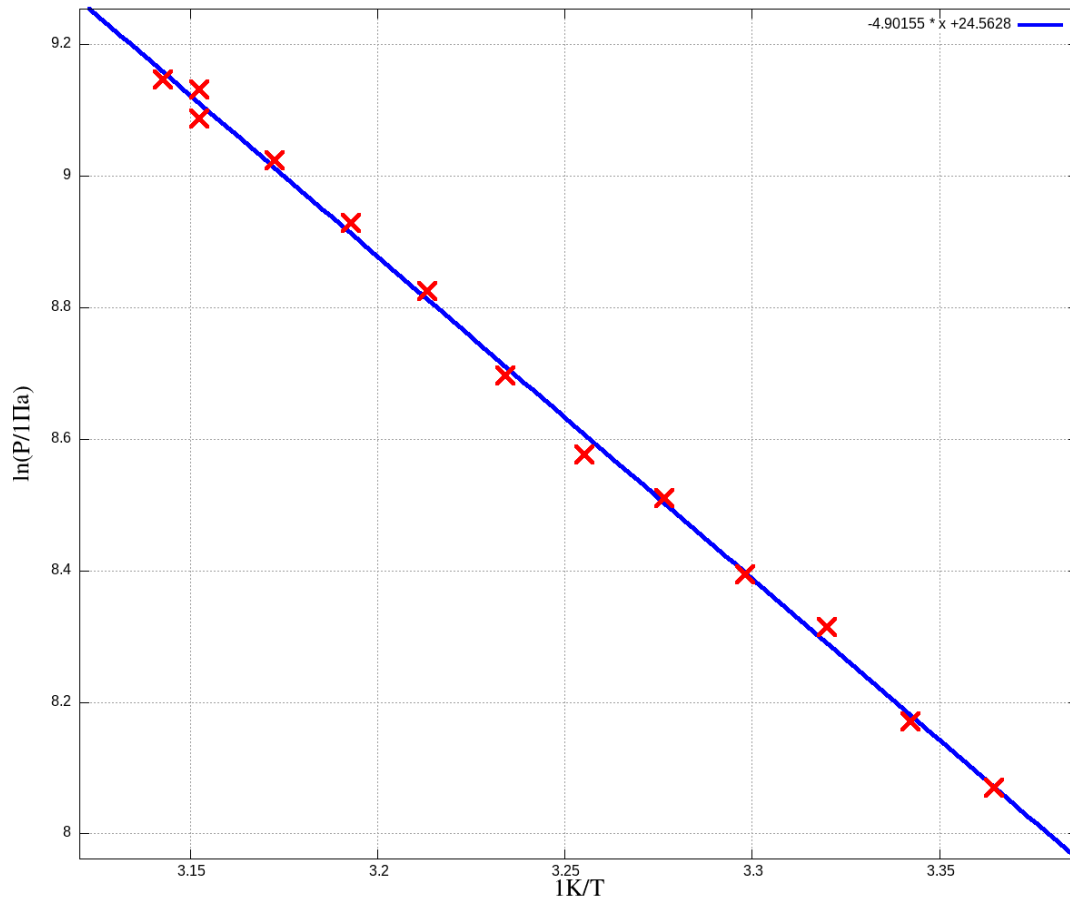


Рис. 5: График $\ln\left(\frac{P}{Pa}\right)$ от $\frac{1K}{T}$ в процессе охлаждения

Полученная зависимость (вида $y = kx + b$): $\ln(P) = -4902 \cdot \frac{1}{T} + 24.56, \sigma_k = 63.15, \sigma_b = 0.0046$
 Подставляя угловой коэффициент в формулу:

$$L = -R \frac{d(\ln P)}{d(1/T)}$$

Получим значение удельной теплоты парообразования: $L = 40735 \pm 524 \text{ Дж/моль} = 2.26 \pm 0.029 \cdot 10^6 \text{ Дж/кг}$.

4 Заключение

При помощи термостата в сосуде поддерживается необходимая температура исследуемой жидкости. К сосуду герметично припаян U-образный капилляр с запаяным концом. Внутри капилляра находится ртуть. При нагревании жидкости давление пара возрастает, за счет чего появляется различие в уровнях ртути. По разности уровней и определяется изменение давлений.

В работе получена зависимость давления насыщенных паров при разных температурах. По полученным данным найдена удельная теплота парообразования воды. $L_{up} = 41500 \pm 389 \text{ Дж/моль}$ и $L_{down} = 40735 \pm 524 \text{ Дж/моль}$. Сравнивая эти результаты с табличным $L_{табл} = 41630 \text{ Дж/моль}$ получаем, что значение при нагреве термостата совпадает с табличным в пределах погрешности, а в процессе охлаждения отличаются примерно на две погрешности, что однако также является довольно точным приближением. Разницу в полученных значения можно объяснить тем, что было уменьшено время ожидания установления равновесия в связи с ограниченностью времени на проведение эксперимента.

Полученные результаты могут использоваться для проектирования бытовых приборов таких как чайники, скороварки, увлажнители воздуха и др. Так же для отслеживания испарений ценных ресурсов таких как нефть, различное топливо и др. В дальнейшем можно исследовать давление пара в большем диапазоне температур. Испаряемость других жидкостей например более маслянистых (нефть, подсолнечное масло) или различных топлив (бензин, дизель) и оценка их давления на топливную систему.

5 Список литературы

1. Сивухин Д.В. Общий курс физики. Т. II. Термодинамика и молекулярная физика.

2. Гладун А.Д. Лабораторный практикум по общей физики. Т.I. Термодинамика и молекулярная физика.
3. Кикоин А.К., Кикоин И.К. Общий курс физики. Молекулярная физика. Издание второе, переработанное - М.: 1976. - 480 с.
4. <https://cyberleninka.ru/...>
5. <https://www.gubkin.ru/...>