# Московский Физико-Технический Институт

# Кафедра общей физики

Отчет о выполнении лабораторной работы №2.2.6

# Определение энергии активации по температурной зависимости вязкости жидкости

Автор: Алексей Домрачев 615 группа

Преподаватель: Александр Дмитриевич Калашников



## 1. Начальные сведения

#### Цель работы

- 1. Измерение скорости падения шариков при разной температуре жидкости;
- 2. Вычисление вязкости жидкости по закону Стокса и расчет энергии активации.

### В работе используются

Стеклянный цилиндр с исследуемой жидкостью (глицерин); термостат; секундомер; горизонтальный компаратор; микроскоп; мелкие шарики (диаметром около 1 мм).

### Экспериментальная установка

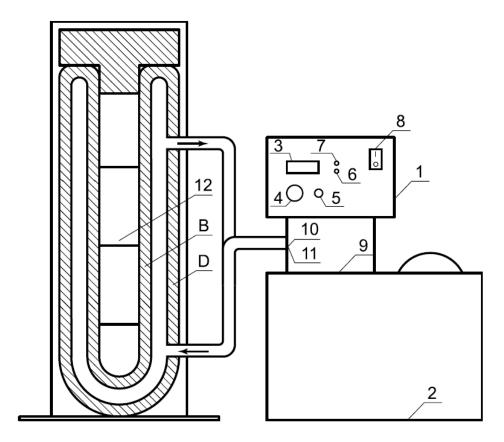


Рис. 1: Установка для определения коэффициента вязкости жидкости

Данная лабораторная работа предусматривает следующую методику измерений: проводятся измерения диаметра шарика  ${\rm d}$ , далее шарик опускается в нагретый глицерин и записываются температура глицерина и время его падения от засечки 1 до 2 и от 2 до 3 -  $t_1$  и  $t_2$  соответственно.

# 2. Работа и измерения

#### 2.1. Измерения шариков

Nº	диаметр, мм	$\mathcal{N}_{\overline{o}}$	диаметр, мм
1	1.95	7	1.85
2	1.90	8	1.80
3	1.90	9	1.95
4	2.00	10	1.95
5	1.95	11	2.00
6	1.90	12	1.85

Таблица 1: размеры стеклянных шариков

$\mathcal{N}_{ar{\mathbf{o}}}$	диаметр, мм	Nº	диаметр, мм
1.1	0.80	7.1	0.85
1.2	0.85	7.2	0.80
2.1	1.00	8.1	0.95
2.2	0.90	8.2	1.00
3.1	0.70	9.1	0.90
3.2	0.70	9.2	0.95
4.1	0.80	10.1	0.90
4.2	0.75	10.2	0.95
5.1	0.80	11.1	0.95
5.2	0.75	11.2	0.95
6.1	0.90	12.1	0.95
6.2	0.95	12.2	0.90

Таблица 2: размеры металлических шариков

Средний диаметр стеклянного шарика:  $\langle d_{\text{ст.}} \rangle = 1{,}92$  мм; Средний диаметр металлического шарика:  $\langle d_{\text{мет.}} \rangle = 0{,}86$  мм.

# 2.2. Расчет вязкости жидкости для каждой из температур

	Температ	ypa 28 °C		Плотност	ь глицерина	1257 кг/м³
Тип шариков	$\mathcal{N}^{\underline{o}}$	$t_{1\rightarrow2}, c$	$t_{2\rightarrow 3}, c$	$t_{\Sigma},  \mathrm{c}$	$\eta,  { m _{Kr}/_{M \cdot c}}$	$\sigma_{\eta},  { m ^{K\Gamma/_{M^{+}}}}{ m c}$
C	1	9.57	9.23	18.81	0.262	0.013
Стеклянные	2	9.03	8.54	17.58	0.232	0.012
шарики	3	8.62	8.45	17.08	0.226	0.012
M	1	11.15	11.53	22.68	0.271	0.033
Металличес-	2	11.33	12.74	30.07	0.381	0.040
кие шарики	3	10.08	12.01	22.09	0.190	0.027
				$\langle \eta \rangle = 0.260$	$_{ ext{KF/}_{ ext{M}}\cdot ext{c}}/_{ ext{M}}$	= 0.023 кг/м.с
T	емпература	35 °C; 308 K		Плотност	ъ глицерина	1254 кг/м3
Тип шариков	$\mathcal{N}^{\underline{o}}$	$t_{1\rightarrow 2}, c$	$t_{2\rightarrow 3}, c$	$t_{\Sigma},~{ m c}$	$\eta,  {}^{ ext{K}\Gammaig/_{ ext{M}}\cdot ext{c}}$	$\sigma_{\eta}, \ ^{ ext{K}\Gammaig/_{ ext{M}}\cdot ext{c}}$
C	4	7.88	7.67	15.55	0.228	0.011
Стеклянные	5	7.27	6.91	14.18	0.336	0.017
шарики	6	6.54	6.58	13.12	0.292	0.015
M	4	10.08	12.01	22.09	0.233	0.030
Металличес-	5	8.24	7.88	16.12	0.170	0.022
кие шарики	6	6.67	6.83	13.50	0.203	0.022
'				$\langle \eta \rangle = 0.244$	$_{ m KF/_{M\cdot C}}$ $\langle \sigma_{\eta} \rangle$ =	= 0.020 кг/м-с
	Температ	ypa 45 °C		Плотност	ъ глицерина	1250 кг/м3
Тип шариков	$\mathcal{N}^{\underline{o}}$	$t_{1\rightarrow 2}, c$	$t_{2\rightarrow 3}, c$	$t_{\Sigma},\mathrm{c}$	$\eta,  {}^{ m kr}/_{{}_{ m M}\cdot {}_{ m C}}$	$\sigma_{\eta}, \ ^{ ext{KF}}\!/_{ ext{M}\cdot ext{C}}$
C	7	4.94	4.75	9.69	0.122	0.007
Стеклянные	8	3.99	4.23	8.22	0.098	0.005
шарики	9	3.95	3.92	7.87	0.110	0.006
2.4	7	6.06	6.07	12.13	0.145	0.018
Металличес-	8	4.30	4.38	8.68	0.145	0.015
кие шарики	9	6.40	8.16	14.56	0.203	0.022
		$\langle \eta \rangle = 0.137$	$/_{\text{KF/M} \cdot \text{c}} /_{\text{M} \cdot \text{c}} = /_{\text{M}} = /_{$	= 0.012 KF/M·G		
Температура 55 °C			Плотность глицерина 1246 кг/м3			
Тип шариков	№	$t_{1\rightarrow 2}, c$	$t_{2\rightarrow 3}, c$	$t_{\Sigma},~{ m c}$	$\eta,  {}^{ m kr}/_{ m M \cdot c}$	$\sigma_{\eta}, \ ^{ ext{KF}/_{ ext{M}} \cdot  ext{C}}$
Стеклянные	10	2.74	2.83	5.57	0.078	0.004
	11	2.85	2.86	5.71	0.084	0.004
шарики	12	2.40	2.79	5.19	0.066	0.004
Mama = ======	10	3.19	3.18	6.37	0.096	0.010
Металличес-	11	3.22	3.16	6.38	0.101	0.011
кие шарики	12	3.17	3.14	6.31	0.095	0.010
1 3.2. 1 3.2.			$\langle \eta \rangle = 0.087$	$/$ KF/M·c $\langle \sigma_n \rangle$ =	= 0.007 кг/м.с	

Время релаксации ≪ времени падения шарика, поэтому можем считать, что шарик падает без ускорения, погрешность измерения установившейся скорости определяется погрешностью измерения времени, а именно реакцией человека:

$$v_{\text{yct}} = \frac{s}{t} \; ; \; \sigma_{v_{\text{yct}}} = v_{\text{yct}} \cdot \frac{\sigma_t}{t}.$$
 (1)

Вязкость жидкости можно определить по закону Стокса:

$$\eta = \frac{1}{18} \cdot g \cdot d^2 \cdot \frac{\rho - \rho_{\mathcal{K}}}{v_{\text{yct}}}.$$
 (2)

Погрешность измерения вязкости считается из погрешности измерения диаметра шарика и установившейся скорости:

$$\sigma_{\eta} = \eta \cdot \sqrt{4 \cdot \left(\frac{\sigma_d}{d}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_{v_{\text{ycr}}}}{v_{\text{ycr}}}\right)^2}.$$
 (3)

# 2.3. Расчет числа Рейнольса Re, времени релаксации $\tau$ и пути релаксации S для каждого эксперимента

Рассчитаем число Рейнольдса и время релаксации по известным формулам:

$$Re = \frac{v \cdot d \cdot \rho_{\mathcal{K}}}{2 \cdot n};\tag{4}$$

$$\tau = \frac{1}{18} \cdot \frac{d^2 \cdot \rho}{\eta};\tag{5}$$

погрешность времени релаксации определяется из погрешности измерения диаметра шарика и вязкости глицерина:

$$\sigma_{\tau} = \tau \cdot \sqrt{4 \cdot \left(\frac{\sigma_d}{d}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_{\eta}}{n}\right)^2} \; ; \tag{6}$$

Интегрируя уравнение полученное из II закона Ньютона, получим формулу для пути релаксации S:

$$v(t) = v_{\text{vct}} - [v_{\text{vct}} - v(0)] \cdot e^{-t/\tau}; \tag{7}$$

$$S = v_{\text{VCT}}t; \tag{8}$$

погрешность S определяется из погрешности измерения времени:

$$\sigma_S = S\sqrt{\left(\frac{\sigma_{v_{\text{ycr}}}}{v_{\text{ycr}}}\right)^2 + \left(\frac{\sigma_t}{t}\right)^2} = S \cdot \sqrt{2} \cdot \frac{\sigma_t}{t}.$$
 (9)

Тип шариков	$N^{\underline{0}}$	t, c	д,мм	ρж	$\eta,^{ ext{K}\!\!\!\!\!\!\!\!\!\!\!/}_{ ext{M}\cdot ext{C}}$	$\sigma_{\eta}$ , KT/M·c	$Re \cdot 10^{-2}$	$\tau$ , MC	$\sigma_{ au},\mathrm{c}$	S, MKM	$\sigma_S$ , MKM
		18.81	1.95		0.262	0.013	2.48	1.01	0.07	10.8	0.8
OTEK/INHHBIG	2	17.58	1.90		0.232	0.012	2.93	1.09	0.08	12.4	0.0
Шарики	က	17.08	1.90	10 17	0.226	0.012	3.09	1.12	0.08	13.1	1.0
У от на на пред		22.68	0.83	1671	0.271	0.033	0.87	0.18	0.03	1.6	0.3
Metallinger-	2	30.07	0.95		0.381	0.040	0.52	0.17	0.03	1.1	0.2
кие шарики	က	22.09	0.70		0.190	0.027	1.05	0.18	0.04	1.6	0.3
	4	15.55	2.00		0.228	0.011	3.54	1.22	0.08	15.7	1.1
	5	14.18	1.95		0.336	0.017	2.57	0.79	90.0	11.1	8.0
Шарики	9	13.12	1.90	1.05.7.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.2.	0.292	0.015	3.11	0.86	90.0	13.1	1.0
У от на на пред	4	22.09	0.78	1504	0.233	0.030	0.95	0.18	0.03	1.6	0.3
METALLIN GC-	5	16.12	0.78		0.170	0.022	1.77	0.25	0.04	3.1	9.0
кие шарики	9	13.50	0.93		0.203	0.022	2.12	0.29	0.04	4.4	0.7
Canada and an analysis of the contract of the	2	69.6	1.85		0.122	0.007	9.78	1.95	0.15	40.2	3.2
Olek/lannble	8	8.22	1.80		860.0	0.005	13.97	2.3	0.17	55.9	4.2
шарики	6	78.7	1.95	1950	0.110	900.0	14.08	2.4	0.18	61.0	4.6
оонин вшо∏	L	12.13	0.83	1700	0.145	0.018	2.95	0.33	0.06	5.4	6.0
METALLIN SEC-	8	89.8	0.98		0.145	0.015	4.84	0.46	0.07	10.5	1.5
мис шарими	6	14.56	0.93		0.203	0.022	1.96	0.29	0.04	4.0	9.0
Chowagaman	10	29.2	1.95		0.078	0.004	27.96	3.37	0.24	121.2	8.9
Olek/lannble	11	5.71	2.00		0.084	0.004	25.98	3.30	0.23	115.5	8.1
шариви	12	5.19	1.85	1946	0.066	0.004	33.65	3.59	0.29	138.3	11.3
Эонин втоМ	10	6.37	0.93	0471	0.096	0.010	9.47	0.62	0.09	19.6	2.9
INCIALINIACO-	11	6.38	0.95		0.101	0.011	9.18	0.62	0.00	19.4	2.9
MIC III aprimi	12	6.31	0.93		0.095	0.010	9.61	0.62	0.09	19.8	3.0

Таблина 3

#### 2.4. Расчет энергии активации

$ln\eta$	$1/T \cdot 10^3,  \mathrm{K}^{-1}$
-1,347	3,322
-1,411	3,247
-1,988	3,145
-2,442	3,049

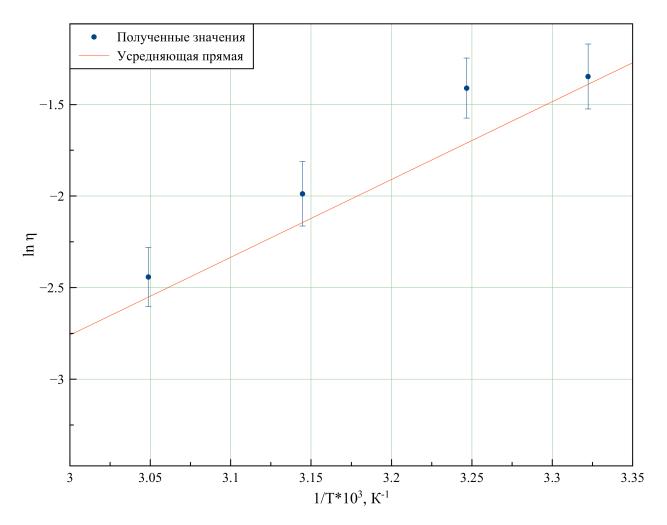


Рис. 2: график зависимости  $\ln \eta$  от  $^{1}/_{\rm T}$ 

Рассчитаем угловой коэффициент графика с помощью МНК:

$$b = \frac{\langle xy \rangle - \langle x \rangle \langle y \rangle}{\langle x^2 \rangle - \langle x \rangle^2} = \frac{-5.689 + 3.191 \cdot 1.797}{10.191 - 3.191^2} = 4.25; \tag{10}$$

погрешность определения углового коэффициента:

$$\sigma_b = \frac{1}{\sqrt{6}} \cdot \sqrt{\frac{\langle y^2 \rangle - \langle y \rangle^2}{\langle x^2 \rangle - \langle x \rangle^2} - b^2} = 0.45. \tag{11}$$

По данной нам формуле рассчитаем энергию активации:

$$W = k \cdot \frac{d(\ln \eta)}{d(1/T)} \cdot 10^3 = k \cdot 4.25 \cdot 10^3 = 5.87 \cdot 10^{-20} \text{Дж};$$
 (12)

погрешность измерения энергии активации:

$$\sigma_W = W \cdot \frac{\sigma_b}{b} = 0.62 \cdot 10^{-20};$$
 (13)

В итоге получим:  $W = 5.87 \pm 0.62 \cdot 10^{-20}$ Дж

# 3. Сравнение полученных данных с теоретическими

Была получена зависимость вязкости глицерина от температуры, которая соотносится с табличными данными для концетрации глицерина 95%.