# Определение энергии активации по температурной зависимости вязкости жидкости

2.2.6

#### Цель работы:

- Измерение скорости падения шариков при разной температуре жидкости
- Вычисление вязкости жидкости по закону Стокса и расчёт энергии активации

В работе используются: стеклянный цилиндр с исследуемой жидкостью (глицерин); термостат; секундомер; горизонтальный компаратор; микроскоп; мелкие шарики (диаметром около 1 мм)

#### Теория

В жидкостях, как и в кристаллах, каждая молекула находится в потенциальной яме электрического поля, создаваемого окружающими молекулами. Молекулы колеблются со средней частотой, близкой к частоте колебаний атомов в кристаллических телах ( $\sim 10^{12}~\Gamma$ ц), с амплитудой, определяемой размерами объёма, предоставленного ей соседними молекулами. Глубина потенциальной ямы в жидкостях больше средней кинетической энергии колеблющейся молекулы, поэтому молекулы колеблются вокруг более или менее стабильных положений равновесия. Однако у жидкостей различие между этими двумя энергиями невелико, так что молекулы нередко выскакивают из "своей"потенциальной ямы и занимают место в другой.

Для перехода в новое состояние молекула должна получить некоторое количество энергии W, называемую энергией мотивации.

Температурная зависимость вязкости жидкости выражается формулой:

$$\eta \backsim e^{W/kT}$$

Экспериментальные исследования показывают, что формула неплохо работает в небольших температурных интервалах.

Формула Стокса для ламинарного обтекания шарика безграничной жидкостью:

$$F = 6\pi \eta r v$$

Характер обтекания определяется числом Рейнольдса  $Re=vr
ho_{
m x}/\eta$  (для ламинарного течения  ${
m Re}<0.5$ )

Время релаксации скорости:

$$\tau = \frac{2}{9} \frac{r^2 \rho}{\eta}$$

Тогда  $\eta$ :

$$\eta = \frac{2}{9}gr^2 \frac{\rho - \rho_{\mathsf{x}}}{v_{\mathsf{yct}}}$$

### Экспериментальная установка

#### Важные константы:

Диаметр сосуда: Длина сосуда:  $s = (10.0 \pm 0.1)$ см

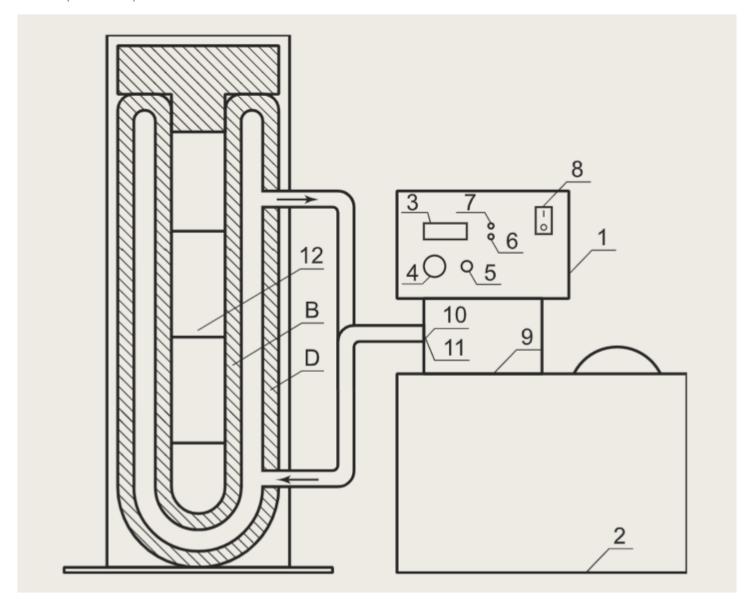


Рис. 1: Установка для определения коэффициента вязкости жидкости

Измеряем пройденное расстояние линейкой, а время — секундомером, находим  $v_{ycr}$ . Радиус шарика измеряем горизонтальным компаратором/микроскопом (для каждого шарика измеряем насколько диаметров и берём среднее). Плотность шариков и жидкости — табличные значения.

Опыты проводятся при нескольких температурах в интервале от комнатной до 320 – 330 К.

Для каждой температуры проводим измерения с разными диаметрами шариков.

Построим график в координатах  $ln(\eta)(T^{-1})$ .

Если во всем диапазоне встречающихся в работе скоростей и времён релаксации вычисленные по нашей формуле значения  $\eta$  оказываются одинаковыми, то формула Стокса правильно передаёт зависимость сил от радиуса шарика. Если всё-таки наблюдается кореляция  $\eta$  и r, то нужно использовать формулу:

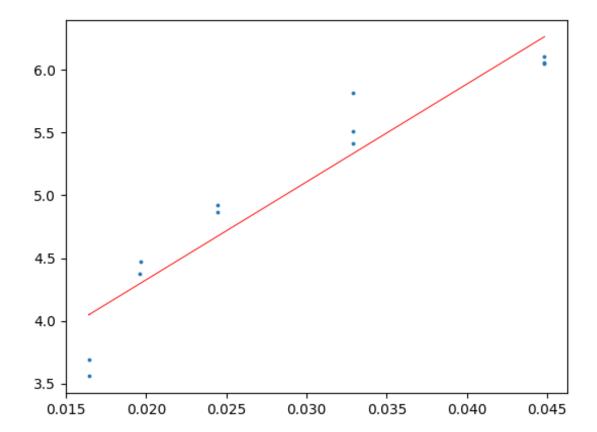
$$\eta = \frac{2}{9}gr^2 \frac{\rho - \rho_{\text{x}}}{v_{\text{yct}}} \cdot \frac{1}{1 + 2.4(r/R)}$$

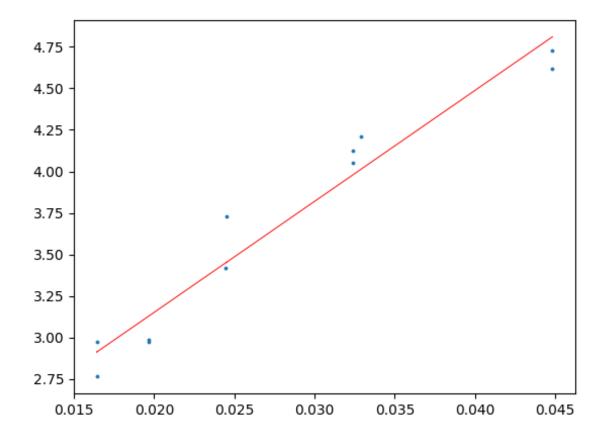
где R – радиус сосуда.

## Ход работы

0. Отберём 24 шарика. Для каждого шарика измерим микроскопом диаметр в двух положениях и усредним.

- 1. Измерим зависимость скорости падения шарика от температуры жидкости. Скорость измеряем по формуле  $v_{\rm уст} = s/t_{\rm падения}$  Для каждой температуры будем проводить измерения по 4-5 раз, фиксируя при этом изменение температуры.
- 2. Для каждого из опытов вычислим число Рейнольдса, оценим время и путь релаксации, занесём всё в табличку.
- 3. График зависимости  $ln\eta(T^{-1})$





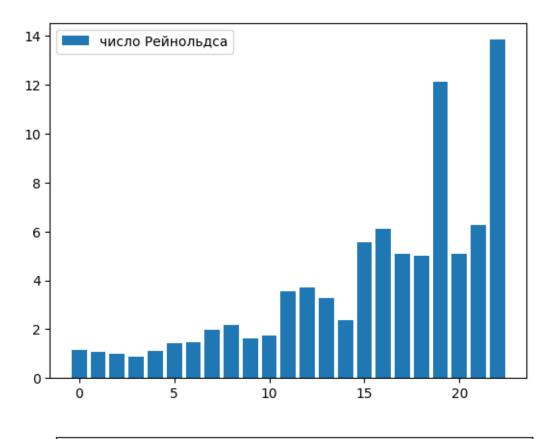
Из МНК, среднеквадратичная ошибка для стекла меньше, чем для стали (0.0011 vs 0.0013), поэтому будем использовать значение энергии активации, полученной для стали

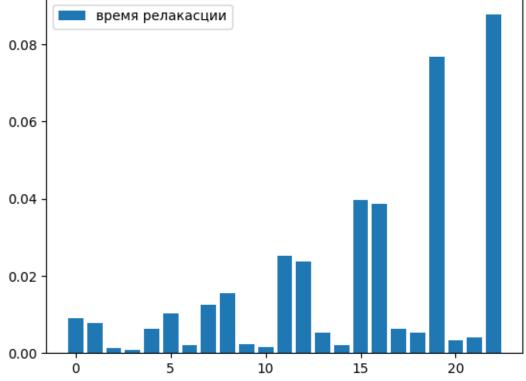
#### 4. Энергия активации:

$$W = 6.67 * 10^{-20} \frac{\text{Дж}}{\text{Моль}}$$
$$\sigma_W = 6.14 * 10^{-21}$$

Приборная погрешность (относительная погрешность человека и линейки – порядка 1%, микроскопа – «1%)существенно мала по сравнению со случайной=> считаем, что погрешность складывается только из случайной

# Графики





## Вывод

Энергия активации примерно свопадает с табличным значением. Как видно из графиков, число Рейнольдса зависит от температуры. Время релаксации тоже зависит, и как видно, для стеклянных и стальных шариков оно сильно отличается