# Министерство науки и высшего образования Российской Федерации ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ АВТОНОМНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ

# УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «МОСКОВСКИЙ ФИЗИКО-ТЕХНИЧЕСКИЙ ИНСТИТУТ (НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ)» (МФТИ)

#### КАФЕДРА ВАКУУМНОЙ ЭЛЕКТРОНИКИ

#### ОТЧЕТ ПО ЛАБОРАТОРНОЙ РАБОТЕ

#### МЕТОДЫ ПОЛУЧЕНИЯ ВЫСОКОГО ВАКУУМА

Работу выполнили студенты	 П.Ю. Шлыков
группы Б04-004	 М.В. Шлапак
	 Н.А. Плюскова
Работу принял, оценка	

# Содержание

1	Цел	ь работы	2
2	Лаб	бораторная установка	2
3	3.1 3.2	Эксперимент 1. Откачка вакуумной системы с помощью форвакуумного насоса	3 3 4
4	Вы	вод	7
5	Спи	исок использованной литературы	8

## 1 Цель работы

- 1. Ознакомиться с принципом работы форвакуумного насоса.
- 2. Ознакомиться с методами вакуумных расчётов, найти зависимость величины газового потока в системе от давления.
- 3. Определить производительность турбомолекулярного насоса.
- 4. Рассчитать объем рабочей камеры.

# 2 Лабораторная установка

Лабораторная установка предназначена для ознакомления с основными приборами вакуумной техники: насосами, манометрами, измерителями расхода газа. Схема установки представлена на рисунке 1.

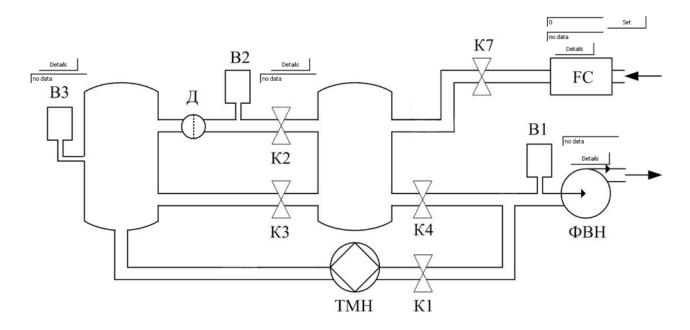


Рис. 1: Схема лабораторной установки

На схеме обозначены:

 $B_1$  - вакуумметр ёмкостной

 $B_2$  - вакуумметр терморезисторный

 $B_3$  - вакуумметр ионизационный

 $K_1$  - кран турбомолекулярного насоса

 $K_3$  - высоковакуумная заслонка

 $K_4$  - форвакуумная заслонка

 $K_{2},K_{7}$  - коммутационные краны

Д - диафрагма

FC - регулятор газового потока (flow controller)

ТМН - турбомолекулярный насос

ФВН - форвакуумный насос

## 3 Выполнение работы

#### 3.1 Подготовка к экспериментам

- 1. Включаем компьютер, монитор, контроллер, загружаем операционную систему.
- 2. Открываем все клапаны в вакуумной системе К2, К3, К4, К7.
- 3. Полностью откручиваем, снимаем и затем закручиваем на место до полного уплотнения клапан напуска атмосферы и убеждаемся, что в систему напущен воздух.
- 4. Создаем все необходимые для сохранения графиков папки на компьютере.
- 5. Запускаем С:|vacuum|SCADA client.exe.
- 6. Включаем в программе вакууметры B1 и B2, регулятор расхода газа FC.
- 7. делаем запись в лабораторном журнале, чтобы впоследствии синхронизировать начало отсчёта для всех графиков.

Начальное состояние системы: все клапаны открыты, давление внутри системы - атмосферное. 16:23 - включены вакууметры B1, B2 и регулятор расхода газа FC.

# 3.2 Эксперимент 1. Откачка вакуумной системы с помощью форвакуумного насоса.

#### 16:23 - время включения форвакуумного насоса

В течение 10 минут давление в  $10^{-2}$  Торр достигнуто не было, из чего можно сделать вывод, что установка чисто физически не может откачать до такого давления.

#### 16:34 - прекращение эксперимента

# 3.3 Эксперимент 2. Откачка вакуумной системы с газовой нагрузкой.

При давлении примерно 0.02 Торр получили  $\triangle Q \approx 2.2sccm$ , что по нашей оценке равно натеканию газа на нашей установке. Можно предположить, что датчик на регуляторе потока показывает значение потока сразу с учётом натекания.  $Q_{leak} + Q_{FC} = Q$ 

Поток воздуха

$$Q - P * S(P) = \frac{d(PV)}{dt}$$

При P = const

$$\frac{d(PV)}{dt} = 0$$

Тогда

$$S(P) = \frac{Q}{P}$$

По этой формуле рассчитаем значения S(P) и занесём результаты в таблицу 1. Построим график зависимости Q от P (рисунок 5), тогда по формуле среднее значение S будет равно угловому коэффициенту получившейся прямой, переведённой в  $m^3/h$ .

$$S = 95.242sccm = 4.33m^3/h$$

Но рассчитанные значения не совпадают с этой аппроксимацией. Значит, имеется другой характер зависимости. Быстродействие насоса также зависит от давления в установке.

$$Q = \frac{d(PV)}{dt}$$

$$S(P) = \frac{Q}{P} = -V \frac{d(\ln P)}{dt}$$

$$P(t) = P_0 + P(0) * exp(\frac{S_0}{V} * t)$$

$$S(P) = S_0(1 - \frac{P_0}{P})$$

По значениям из таблицы 1 построим график зависимости быстродействия от давления в установке (рисунок 6). Экстраполируем его под полученную зависимость:  $S_0 = 3.65m^3/h$ ,  $P_0 = 0.02torr$ . Полученное значение на 16% отличается от экстраполированного по прямой.

#### 3.4 Эксперимент 3. Высоковакуумная откачка.

- 1. Закроем K3, включаем турбомолекулярный насос. **16:51 время включения турбомолекулярного насоса**
- 2. Убеждаемся, что турбомолекулярный насос вышел на рабочий режим 42000 об/мин. (зелёный диод горит непрерывно).

- 3. Включаем вакууметр В3.
  - 16:53 время включения вакууметра В3
- 4. Дожидаемся резкого излома на графике показаний вакууметра ВЗ.
  - 17:01 появление резкого излома на графике показаний вакууметра В3
- 5. Поднимаем давление в форвакуумной части системы до давления примерно 1 Торр по схеме:
  - (а) устанавливаем поток 5 sccm
  - (b) ждем 10 секунд
  - (с) устанавливаем поток 10 sccm
  - (d) ждем 10 секунд
  - (е) устанавливаем поток 15 sccm
  - (f) ждем 10 секунд
  - (g) устанавливаем поток 20 sccm
  - (h) ждем 10 секунд
  - (i) устанавливаем поток 25 sccm
  - (j) ждем 10 секунд
  - (k) устанавливаем поток 30 sccm
  - (l) ждем 10 секунд
  - (m) устанавливаем поток 35 sccm
  - (n) ждем 10 секунд
  - (о) устанавливаем поток 40 sccm
  - (р) ждем 10 секунд
- 6. Закрываем клапан К2.
- 7. Отключаем подачу газа в систему.
  - 17:03 время закрытия К2. Установлен поток газа, равный нулю.
- 8. Определим, можно ли считать течение газа через диафрагму молекулярным. Для этого оценим длину свободного пробега молекул:

$$\lambda = \frac{kT}{\sigma P} \approx 1.22m$$

где  $k=1,38\cdot 10^{-23}~\rm Дж/K$  – постоянная Больцмана  $T\approx 293~\rm K$  – комнатная температура  $\sigma=62,5\cdot 10^{-20}m^2$  – среднее эффективное сечение рассеяния для воздуха

 $P \approx 4 \cdot 10^{-5} \; \mathrm{Topp} = 4 \cdot 133 \cdot 10^{-5} \; \Pi$ а – порядок давления в высоковакуумной части системы

Диаметр отверстия диафрагмы равен d=100 мкм. Видно, что  $d \ll \lambda$ , поэтому течение газа через диафрагрму можно считать молекулярным. Следовательно, справедлива формула нахождения молекулярного потока через диафргаму (отверстие):

$$Q = S\sqrt{\frac{RT}{2\pi\mu}}(P_2 - P_3)$$

где  $P_2, P_3$  - давления на B2 и B3 соответственно  $S = \frac{\pi d^2}{4}$  - площадь отверстия в диафрагме  $\mu$  - молярная масса воздуха

Так как  $P_3$   $llP_2$ , формула примет вид

$$Q = \frac{\pi d^2}{4} \sqrt{\frac{RT}{2\pi\mu}} P_2$$

9. Рассмортим модель потока через турбомолекулярный насос

$$P_3S(P_3) = Q - \frac{d(P_2V)}{dt}$$
$$Q \gg \frac{d(P_2V)}{dt}$$

Получим:

$$P_3S(P_3) = Q = \frac{\pi d^2}{4} \sqrt{\frac{RT}{2\pi\mu}} P_2$$

- 10. Построим по полученным данным график зависимости давления от времени в высоковакуумной части при включенном турбомолекулярном насосе, а также график зависимости производительности турбомолекулярного насоса от впускного давления. Расчитаем поток через диафрагму (график зависимости потока от времени).
- 11. Сравним это значение с данными производителя: график зависимости производительности от давления при разных газах представлен на рисунке 10

По документации производительность ТМН, перекачивающего азот (основная часть атмосферы), равна 30 л/с при давлениях порядка  $10^{-5}$  Торр и практически постоянна. Турбомолекулярный насос в нашем эксперименте быстро вышел на свои предельные значения при  $10^{-5}$  Торр и рассчитанная производительность практически совпадает с данными производителя.

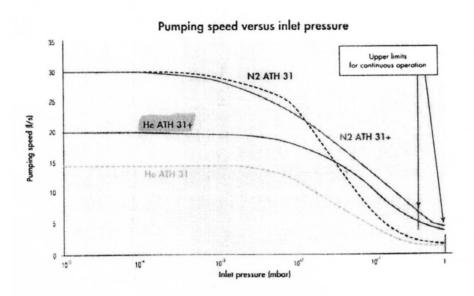


Рис. 2: Данные производителя о зависимости производительности тМН от давления

12. Для определения объёма рабочей камеры необходимо создать условия отсутствия натекания газа через диафрагму. В нашем эксперименте таких условия предоставлено не было, следовательно, нельзя с большой точность определить объём рабочей камеры

## 4 Вывод

В ходе работы мы ознакомились с принципами работы вакуумной техники, определили характеристики насосов и вакуумметров, изучили методы получения и измерения вакуума.

1. Определены рабочие диапазоны вакуумметров:

 $\bullet$  ёмкостной:760-1 Торр

ullet терморезисторный:  $10-10^{-3}$  Торр

 $\bullet$  ионизационный:  $10^{-3} - 10^{-5}$  Торр

2. На установке получен высокий вакуум порядка  $10^{-5}$  Торр

3. Определены быстродействия вакуумных насосов:

 $\bullet$  форвакуумный:  $3.65m^3/h$ 

• турбомолекулярный  $26.1m^3/h$ :

# 5 Список использованной литературы

- 1. Методы получения высокого вакуума: лабораторная работа по курсу Вакуумая электроника / сост.: А.С. Батурин, И.Н. Ескин, Д.А. Свинцов, П.А. Стариков, Е.П. Шешин М.: МФТИ, 2010. 36 с.
- 2. Шешин Е.П. Основы вакуумной электроники: учеб. пособие. 2-е издание, испр. И доп. М.: МФТИ, 2009. 149 с.
- 3. Шешин Е.П. Вакуумные технологии: учеб. пособие. / Долгопрудный: издательский Дом «Интеллект», 2009. 504 с.