

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РЕСПУБЛИКИ  
ТАДЖИКИСТАН

ТАДЖИКСКИЙ НАЦИОНАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ

Химический факультет

Кафедра неорганической химии

Рассмотрено на заседании Ученого  
совета химического факультета  
Таджикского национального университета  
« 3 » 03 2023 г. (протокол № 11 )

Декан Факультета *И.Ф.*



УТВЕРЖДАЮ  
Ректор Таджикского  
национального университета



\_\_\_\_\_ 2023 г.

**ПАСПОРТ УЧЕБНОЙ ЛАБОРАТОРИИ №4-07**

Душанбе-2023

ПАСПОРТ ЛАБОРАТОРИИ № 4-07

- ХИМИЧЕСКИЙ ФАКУЛЬТЕТ  
- КАФЕДРА НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

Сведения о параметрах и коммуникациях лаборатории

А) *Общие сведения о лаборатории*

- Специальности, для которых оборудована лаборатория –

«Неорганическая химия»

«Химия комплексных соединений»

«Целенаправленный синтез»

«Кристаллохимия»

«Химия неводных растворов»

- Площадь помещения: 30 м<sup>2</sup>
- Высота помещения: 2,75м.
- Наличие лаборантской: есть
- Число посадочных мест -15

Отделка помещения: -стены – окрашены светлой акриловой краской, Потолок – побелка, Покрытие пола – линолеум

Б) *Микроклимат*

- Отопление – центральное
- Водопровод, канализация – 1 раковина металлическая окрашенная
- Кондиционирование, вытяжка –1
- Температура воздуха 20-25 С
- Влажность –от 30-50%
- Проветривание – утром до уроков и во время перемен

В) *Освещение*

- Наличие солнцезащитных устройств –жалюзи плотные
- Естественное и искусственное
- Тип светильников. ....
- энергосберегающие люминесцентные лампы ЛБ-40;

Г) *Число ПК, наличие локальной сети*

Место преподавателя	-
Наличие локальной сети	-

Д) *Подключение к сети Интернет* – есть

Сведения о режиме функционирования лаборатории

*График занятости*

День недели	Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница	Суббота
Время работы	8.00 – 16.00	8.00 – 16.00	8.00 – 16.00	8.00 – 16.00	8.00 – 16.00	8.00- 14.00

Работа студентов по графику ежедневно: Пн-сб 8.00-18.00 работы по уборке кабинета

График консультаций по ликвидации задолженностей: по согласованию с преподавателями

Нормативно-правовая база

Инструкции по ОТ	При проведении демонстрационных опытов по химии
	При проведении лабораторных опытов и практических занятий по химии
Должностные инструкции	Заведующего лабораторией

### *Правила пользования лабораторией*

1	На первом занятии в кабинете обучающиеся знакомятся с инструкцией по охране труда (повторные инструктажи каждые полгода: сентябрь, январь)
2	Обучающиеся находятся в кабинете без верхней одежды, с белыми халатами
3	Обучающиеся находятся в лаборатории только в присутствии преподавателя.
4	До начала занятий обучающиеся проверяют состояние своих рабочих мест, и о выявленных неполадках срочно сообщают преподавателю.
5	Обучающиеся приступают к работе только после разрешения преподавателя.
6	Вовремя занятий обучающиеся не покидают своего рабочего места без разрешения преподавателя.
7	Обучающиеся соблюдают чистоту и порядок в кабинете.
8	Во время каждой перемены обучающиеся проветривают кабинет.
9	После лабораторно-практических занятий приводят рабочее место в порядок.

### **Инструменты и оборудование**

1	Классная доска	1
2	Жалюзи	2
4	Стол ученический	-
5	Табуретка	19
6	Стол двухтумбовый	5
7	Стул преподавателя	1
8	Урна для мусора	1
9	Набор хим. Посуды по химии для лабораторных работ	
10	Штатив универсальный	1
11	Платяной шкаф	1
12	Таблица Менделеева	2
13	Электрохимический ряд напряжения металлов	-
14	Таблица неорганических веществ	1
	Лабораторный стол с керамическим покрытием	-
16	Стеллаж	1
17	Стол демонстрационный для кабинета химии(пласт)	-
18	Шкаф витрина	2
19	Шкаф для хранения реактивов	6
20	Модель кристаллов	1
21	огнетушитель	1
22	Песочная баня	1
23	Вытяжной шкаф	1
24		
25		
26		
27		
28		
29		

### **Учебно-методическая база лаборатории**

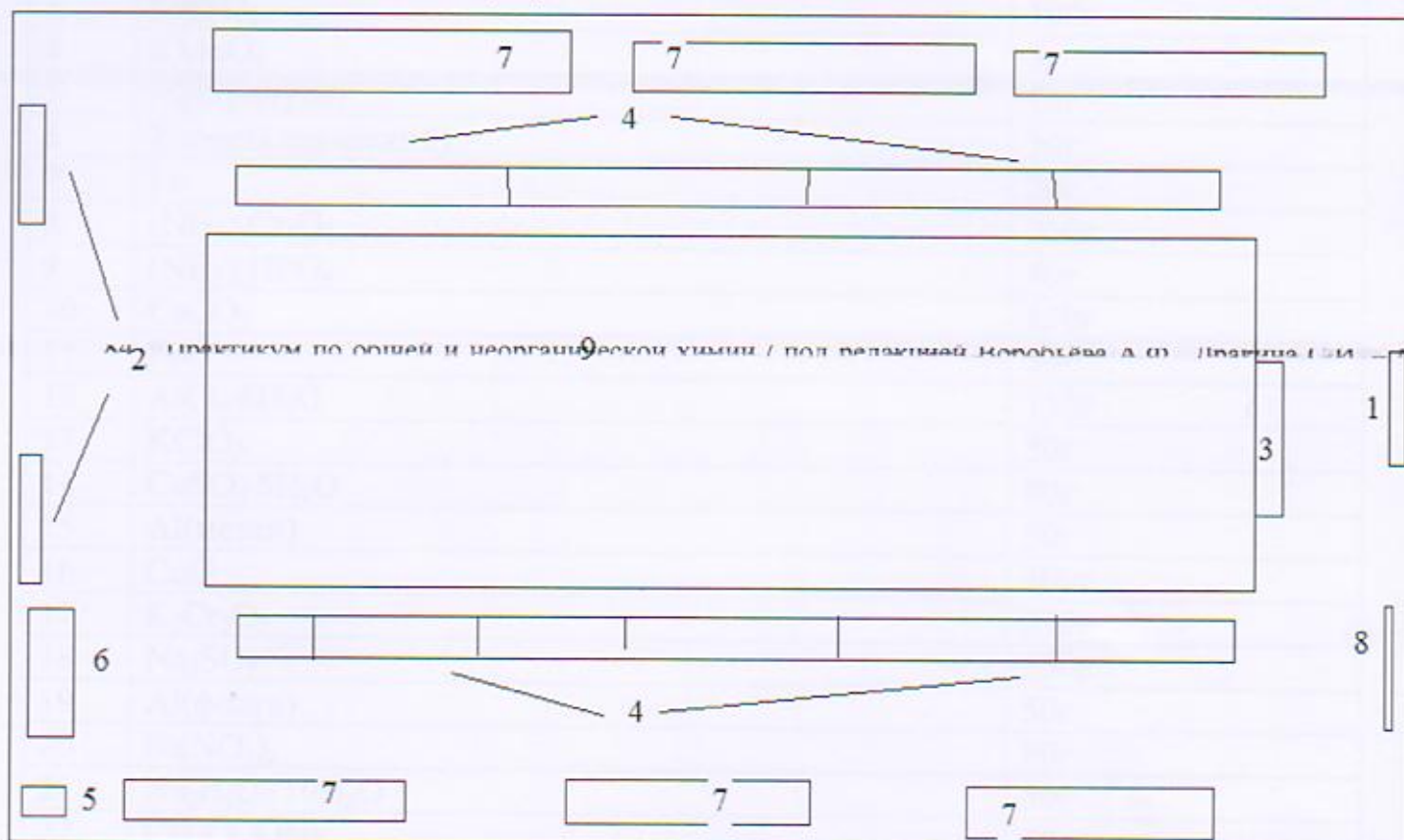
#### **Учебники и учебные пособия**

Список учебников (основных и дополнительных), справочников

69. Глинка Н.Л. Общая химия.-Л.: Химия. 1982. – 711 с.
  70. Глинка Н.Л. Общая химия. 30-е изд., испр.М.:2003-728с.
  71. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия.- М.: Высшая школа. 1981.- 674 с.
  72. Петров М.И. Михеев. Л.А. Кукушкин.Ю.Н. / Неорганическая химия – Л.:- 1986.. – 486 с.
  73. Гольбрайх З.Е. Сборник задач и упражнений по химии.4 – е изд., исправленное. М.: Высшая школа, 1984. – 224 с..
  74. Левант Г.Е., Райцин Г.А. Практикум по общей химии. 4 – изд.Переработанное и дополненное. –М.: Высшая школа, 1971. – 335 с.
  75. Ерыгин Д.П., Шишкин Е.А., Методика решения задач по химии. Учебное пособие для педагогических институтов. –М.: Просвещения, 1989. – 174 с.
  76. Глинка Н.Л. Задачи и упражнения по общей химии. Учебное пособие для вузов/Под.ред. Рабиновича В.А., Рубиной Х.М.-23-е изд. Исправленное.Л.: Химия, 1986.270с.
  77. Сафиев Х.С., Аминчонов А.О., Каримов М.Б. Химия дар кондахо, таомулхо, аксхо ва накшахо. Душанбе. Нашриёти «ЭР- граф»: 2004. – 431 с.
  78. Солиев Л.С. Химияи умумӣ. Дастури таълими. Душанбе. Нашриёти «Аржанг»: 2008.-393 с.
- Дополнительная литература**
79. Азизкулова О.А. и др. Лабораторные работы по неорганической химии. Душанбе. 2007. Вторая часть.90с.
  80. Ахметов Н.С. Общая и неорганическая химия. – М.: Высшая школа, 1981, 1988, 1998, 2000, 2001, 2002.

81. Карапетьянц М.Х., Дракин С.И. Общая и неорганическая химия. – М.: Химия, 1981, 2000.
82. Лидин Р.А., Молочко В.А., Андреева Л.А. Задачи по неорганической химии. – М.: Высшая школа, 1990.
83. Гольбрайх З.Е. Сборник задач и упражнений по химии. – М.: Высшая школа, 1984, 1995.
84. Практикум по общей и неорганической химии / под редакцией Воробьева А.Ф., Дракина С.И. – М.: Химия, 1984.
85. Б.В. Некрасов, Основы общей химии. М.: «Химия», 1973. (т.1.2.)

План лаборатории № 4-07



№п/п	Наименование
1	Дверь
2	Окна
3	Стол для преподавателя
4	Стулья
5	Раковина
6	Песок
7	Шкаф для реактивов
8	Доска
9	Стол со шкафом учебный для студентов с реактивами
10	

### 3. ПЕРЕЧЕЬ И МАКСИМАЛЬНОЕ КОЛИЧЕСТВО (НОРМЫ) ХИМРЕАКТИВОВ, МАТЕРИАЛОВ, ХРАНЯЩИХСЯ В ЛАБОРАТОРИИ

№	Наименование	Количество
1	P(красный)	30г
2	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	200г
3	MnSO <sub>4</sub>	100г
4	KMnO <sub>4</sub>	5г
5	Mg(гранула)	15г
6	Zn(металлический)	30г
7	Fe	20г
8	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	200г
9	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub>	80г
10	CaCO <sub>3</sub>	120г
11	PbO	50г
12	AlCl <sub>3</sub> ·6H <sub>2</sub> O	150г
13	KClO <sub>3</sub>	30г
14	CuSO <sub>4</sub> ·5H <sub>2</sub> O	80г
15	Al(метал)	50г
16	CuO	100г
17	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	250г
18	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	150г
19	Al(фолга)	50г
20	Bi(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	80г
21	Na <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub> ·10H <sub>2</sub> O	30г
22	CH <sub>3</sub> COONa	50г
23	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	80г
24	NiSO <sub>4</sub> ·7H <sub>2</sub> O	30г
25	CoCl <sub>2</sub> ·6H <sub>2</sub> O	50г
26	MnO <sub>2</sub>	60г
27	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	30г
28	NH <sub>4</sub> Cl	150г
29	CuSO <sub>4</sub>	70г
30	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	300мл
31	KCl	200мл
32	Co(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	200мл
33	Al(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	200мл
34	AgNO <sub>3</sub> (раствор)	150мл
35	(CuOH) <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	70г
36	Fe(порошок)	50г
37	Hg(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	200мл
38	Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	200мл
39	HCl(конс)	500мл
40	HCl(техн.)	500мл
41	Ni(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	200мл
42	KNO <sub>3</sub>	200мл

	FeSO <sub>4</sub>	200мл
44	KI	200мл
45	KBrO <sub>3</sub>	200мл
46	ZnSO <sub>4</sub>	200мл
47	SrSO <sub>4</sub>	200мл
48	CaSO <sub>4</sub>	200мл
49	K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	200мл
50	Bi(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	200мл
51	NaNO <sub>3</sub>	200мл
52	Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	200мл
53	Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	200мл
54	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	200мл
55	Cr <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	200мл
56	MgO	100г
57	Mg(порошок)	20г
58	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	70г
59	S	30г
60	CaO	50г
61	KHCO <sub>3</sub>	70г
62	Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	100г
63	K <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	300мл
64	MnSO <sub>4</sub>	250мл
65	KMnO <sub>4</sub>	200мл
66	NH <sub>4</sub> Cl	200мл
67	CuSO <sub>4</sub>	250мл
68	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	200мл
69	Na <sub>2</sub> S	150мл
70	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	200мл
71	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (70%)	100мл
72	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (10%)	100мл
73	NaOH(30%)	300мл
74	NaOH(10%)	250мл
75	CH <sub>3</sub> COOH	50мл
76	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	20мл

Дополнительная комплектация

Система техники безопасности и защиты обучающихся:

- наличие пожарозащитных приборов – имеется;
- наличие аптечки первой помощи - имеется.

Ежегодные мероприятия, связанные с соблюдением санитарно-гигиенических норм в лаборатории и организационной деятельностью

№ п/п	Мероприятия	Сроки
1	Подготовка кабинета к работе: а) в зимних условиях; б) к летнему сезону.	Сентябрь, январь
2	Проводить генеральные уборки.	1 раз в месяц
3	Следить за проведением влажной уборки	постоянно
4	Провести учет учебного оборудования, имеющегося в лаборатории.	По плану проведения инвентаризации
5	Провести профилактический осмотр электрооборудования.	Сентябрь, январь, июнь
6	Пронумеровать рабочие места обучающихся.	Ноябрь
7	Обновить медикаменты в аптечке.	По плану
8	Провести инструктажи по технике безопасности и правилам работы в лаборатории с обучающимися.	В течение года
9	Провести инструктаж по оказанию первой помощи пострадавшим от электрического тока с обучающимися.	Сентябрь, январь
10	Производить замену электрических ламп.	По мере необходимости
11	Проводить мелкий ремонт мебели.	По мере необходимости

Заведующий кафедрой, доцент

Баходуров Ю.Ф.

Заведующей лабораторией  
кафедры неорганической химии

Назаров О.Н.

Ответственный за лабораторией

Хусейнова С.З.

Главный инженер

Талбаков С.

Начальник учебного управления

Косимзода С.С.