

МБОУ «Темтовская основная общеобразовательная школа»
Уренского муниципального округа
Нижегородской области

Утверждено
приказом МБОУ «Темтовская ООШ»
от 30 августа 2024 г №79

Паспорт

учебного кабинета

ХИМИИ И БИОЛОГИИ

Ответственный за кабинет:
Удалова Алина Олеговна

АТТЕСТАЦИОННЫЙ ЛИСТ УЧЕБНОГО КАБИНЕТА

Комиссия в составе:

председатель комиссии: Сметанина Т.С. – директор школы
члены комиссии: Махова Н.М. – заместитель директора
Блохина И.П. – заместитель директора по АХЧ
Титова Л.В. – председатель первичной профсоюзной организации

провела смотр учебного кабинета химии и биологии

Результаты смотра:

1. Площадь кабинета (кв.м) - $6,0 \times 8,0 = 48$ кв. м.
2. Количество учебных мест - 24
3. Наличие лаборантской – да
4. Освещенность – лампы светодиодные (соответствует требованиям СанПин 2.4.2. 1178 – 02)
5. Тепловой режим – соблюдается температура воздуха $19,5^{\circ}\text{C}$ (соответствует требованиям СанПин 2.4.2. 1178 – 02)
6. Наличие оборудования – имеется
7. Технические средства обучения - имеются
8. Иллюстративно-наглядный материал - имеется
9. Демонстрационное оборудование - имеется
10. Учебно-методическая литература - имеется
11. Инструкции по технике безопасности - имеются
12. Размещение и хранение учебного оборудования и наглядного материала – в шкафах.

Решила:

Присвоить кабинету статус кабинета первой категории.

Председатель комиссии: _____ /Т.С. Сметанина/
Члены комиссии _____ /Н.М. Махова/
_____ /И.П. Блохина/
_____ /Л.В. Титова/

06.09.2024 г.

Разделы:

1. Техника безопасности и охрана труда в кабинете
2. Занятость кабинета
3. Опись имущества кабинета
4. Учебно-методическое обеспечение кабинета
 - 4.1. Учебно-методический комплекс
 - 4.2. Учебно-наглядные пособия
 - 4.3. Электронные образовательные ресурсы

Раздел 1.

ТЕХНИКА БЕЗОПАСНОСТИ И ОХРАНА ТРУДА В КАБИНЕТЕ

№	Название инструкции
ИОТ-12-2022	Инструкция по охране труда для учителя химии
ИОТ-13-2022	Инструкция по охране труда для учителя биологии
ИОТ-25-2022	Инструкция по охране труда в кабинете химии
ИОТ-28-2022	Инструкция по охране труда при работе на персональном компьютере (ноутбуке)
ИОТ-30-2022	Инструкция по охране труда при работе с мультимедийным проектором
ИОТ-31-2022	Инструкция по охране труда при работе с электронными средствами обучения (ЭСО)
ИОТ-35-2022	Инструкция по охране труда для заведующего учебным кабинетом
ИОТ-40-2022	Инструкция по охране труда для учителя биологии при проведении демонстрационных опытов
ИОТ-42-2022	Инструкция по охране труда для учителя химии при проведении демонстрационных опытов

Санитарно-гигиенические правила работы в кабинете

1. Столы в кабинете установить в 2 ряда: расстояние от наружной стены до первого ряда столов 0,6 – 0,7 м.
2. Расстояние от классной доски до первых ученических столов должно составлять 2 – 2,75 м, расстояние от доски до последнего ученического стола не должно быть более 8 м, удаление ученического стола от окна не должно быть более 6 м.
3. Учитель постоянно следит за правильностью посадки учащихся за рабочим столом.
4. В целях профилактики нарушения осанки и развития косоглазия не менее двух раз в год менять учащихся в первом и втором рядах.
5. Рабочее место учителя находится перед первым рядом (у окна), чтобы не загромождать учащимся часть доски.
6. В кабинете должен соблюдаться температурный режим (16 – 18 ° при относительной влажности 40 – 60%, температурные перепады в пределах 2-3 °)
7. Кабинет проветривается каждую перемену в отсутствии детей.
8. В осенний и весенний период проводить не менее двух чисток внутренних и наружных стекол. Внутренние стекла моются 1 раз в месяц. Два раза за учебный год проводить мойку плафонов.
9. В целях профилактики нарушения зрения 2-3 раза за урок обращать внимание детей на предметы, находящиеся за окном, вдали, чтобы дать глазам отдых.
10. Кабинет оборудован раковиной со смесителем (горячая, холодная вода)

Раздел 2.

ЗАНЯТОСТЬ КАБИНЕТА

**Занятость кабинета химии и биологии
2024-2025 учебный год**

Урок	Время	<i>Дни недели</i>				
		<i>Понедельник</i>	<i>Вторник</i>	<i>Среда</i>	<i>Четверг</i>	<i>Пятница</i>
1	8.00-8.40	Удалова А.О.	Семеновых В.А.	Изюмова С.С.	Изюмова С.С.	Удалова А.О.
2	8.50-9.30	Изюмова С.С.	Семеновых В.А.	Изюмова С.С.	Изюмова С.С.	Блохина И.П.
3	9.50-10.30	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Изюмова С.С.	Изюмова С.С.	Блохина И.П.
4	10.50-11.30	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Изюмова С.С.	Изюмова С.С.	Блохина И.П.
5	11.40-12.20	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Изюмова С.С.	Блохина И.П.
6	12.30-13.10	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Изюмова С.С.	Удалова А.О.
7	13.15-13.55	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Блохина И.П.	Удалова А.О.	Удалова А.О.
8		Блохина И.П.				Удалова А.О.

Раздел 3.

ОПИСЬ ИМУЩЕСТВА КАБИНЕТА

<i>№</i>	<i>Наименование имущества</i>	<i>Количество</i>	<i>Инвентарный номер по школе</i>
1	Цифровая лаборатория ученическая (физика, химия, биология)	2	
2	Комплект посуды и оборудования для ученических опытов (физика, химия, биология)	2	
3	Комплект влажных препаратов демонстрационный	1	
4	Комплект гербариев демонстрационный	1	
5	Комплект коллекций демонстрационный (по разным темам курса биологии)	1	
6	Демонстрационное оборудование (по разным темам курса химии)	1	
7	Комплект химических реактивов	1	
8	Комплект коллекций	1	
9	Оборудование для демонстрационных опытов	1	
10	Оборудование для лабораторных работ и ученических опытов	4	
11	Доска магнитная на колёсах	1	
12	Стол учительский	1	
13	Стол ученический лабораторный с сантехникой	1	
14	Стул офисный (черный)	1	
15	Стол ученический (регулируемый)	24	
16	Стул ученический (регулируемый)	24	
17	Кресло на колёсиках	4	
19	Открытый стеллаж	1	
20	Закрытый стеллаж	1	
21	Тумба с дверками	1	
22	Мебель для проектной деятельности (стол квадратный, стол прямоугольный, 4 пуфа)	1	
23	Тумба	1	
24	Компьютерный стол	1	
25	Интерактивная доска Smart Board M600	1	162930203279
26	Ноутбук Гравитон Н15И- К2	1	4101240110

27	Принтер многофункциональный Pantum M6607NW	1	4101340011
28	Проектор Smart	1	
29	Штатив	1	
30	Документ-камера IQ View E6510	1	
31	Колонки ОКЛИК ОК – 162 ID: 459202	1	
32	Шторы рулонные	3	

Раздел 4.

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ КАБИНЕТА

4.1. Учебно-методический комплекс

№	Наименование имущества
1	УМК по химии для 8-9 классов под редакцией О.С.Габриеляна
2	УМК по биологии для 5 – 9 классов под редакцией В.В.Пасечника

Методическая и справочная литература

1. Химия. 8 класс: поурочные планы по учебнику О.С. Габриеляна/ авт.-сост. В.Г. Денисова.- 2е изд. – Волгоград: Учитель, 2014.
2. Троегубова, Н.П. Поурочные разработки по химии. 8 класс. – М.: ВАКО, 2013.
3. Горковенко, М.Ю. Поурочные разработки по химии. 9 класс. – М.: ВАКО, 2013.
4. Пичугина, Г.В. Ситуационные задания по химии. 8-11 классы.- М.: ВАКО, 2014.х
5. Павлова , Н.С. Контрольные и самостоятельные работы по химии: 9 класс: к учебнику О.С.Габриеляна «Химия. 9 класс»/ Н.С. Павлова.- 2е изд.- М.: Издательство «Экзамен», 2015.
6. Кузнецова, Н.Е. Задачник по химии: 9 класс/ Н.Е. Кузнецова, А.Н. Левкин. – М.: Вентана-Граф, 2014.
7. Химия. Предметная неделя в школе: планы, конспекты мероприятий/ авт. –сост. Л.Г.Волынова. – Волгоград: Учитель, 2011.
8. Пепеляева О.А., Сунцова И.В. Поурочные разработки по биологии. 8 класс.- 2-е изд. – М.: ВАКО, 2014.
9. Бодрова Н.Ф. Биология.6 класс. Растения. Бактерии. Грибы. Лишайники. Методическое пособие для учителя.- Воронеж, 2011.
10. Калинина А.А. Поурочные разработки по биологии: 6 класс.- 3 изд. - М.: ВАКО, 2011.
11. Биология. 6-11 классы: проверочные тесты, разноуровневые задания/ авт. –сост. О.П. Дудкина. – 2 изд. – Волгоград: Учитель, 2015.
12. Контрольно-измерительные материалы. Биология. 6 класс/ Сост. С.Н.Березина. – 2 изд. - М.: ВАКО, 2015.
13. Контрольно-измерительные материалы. Биология. 7 класс/ Сост. Н.А. Артемьева. – 2 изд. - М.: ВАКО, 2013.
14. Контрольно-измерительные материалы. Биология. 8 класс/ Сост. Н.А. Богданов – М.: ВАКО, 2014.
15. Контрольно-измерительные материалы. Биология. 9 класс/ Сост. Н.А. Богданов. – М.: ВАКО, 2015.
16. Биология в таблицах и схемах. Для школьников и абитуриентов. 2е изд. – СПб: ООО «Виктория плюс», 2014.
17. Пасечник, В.В. Биология: Бактерии, грибы, растения. 5 класс. Методическое пособие/ В.В. Пасечник. – 2 изд. – М.: Дрофа, 2014.

4.2. Учебно-наглядные пособия

№	Наименование	Количество
1	Коллекция "Волокна"	1
2	Коллекция "Каменный уголь и продукты его переработки"	1

3	Коллекция "Минералы и горные породы" (49 видов)	1
4	Коллекция "Нефть и продукты ее переработки"	1
5	Коллекция "Топливо"	1
6	Коллекция "Металлы и сплавы"	1
7	Коллекция "Минеральные удобрения"	1
8	Коллекция "Пластмассы"	1
9	Коллекция "Каучук"	1
10	Коллекция "Шкала твердости"	1
11	Коллекция "Чугун и сталь"	1
12	Коллекция "Голосеменные растения"	1
13	Коллекция "Обитатели морского дна"	1
14	Коллекция "Палеонтологическая"	1
15	Набор палеонтологических находок "Происхождение человека" количество моделей: не менее 14	1
16	Коллекция "Развитие насекомых с полным превращением"	1
17	Коллекция "Развитие бабочки"	1
18	Коллекция "Форма сохранности ископаемых растений и животных"	1
19	Коллекция "Семейства жуков"	1
20	Коллекция "Семена и плоды"	1
21	Коллекция "Семейства бабочек"	1
22	Коллекция "Раковины моллюсков"	1
23	Коллекция "Развитие насекомых с неполным превращением"	1
24	Гербарий "Дикорастущие растения"	1
25	Гербарий "Кормовые растения"	1
26	Гербарий "Культурные растения"	1
27	Гербарий "Лекарственные растения"	1
28	Гербарий "Морфология растений"	1

29	Гербарий "Основные группы растений"	1
30	Гербарий "Сельскохозяйственные растения"	1
31	Гербарий "Медоносные растения"	1
32	Гербарий "Растительные сообщества"	1
33	Влажный препарат "Беззубка"	1
34	Влажный препарат "Тритон"	1
35	Влажный препарат "Внутреннее строение рыбы"	1
36	Влажный препарат "Внутреннее строение лягушки"	1
37	Влажный препарат "Корень бобового растения с клубеньками"	1
38	Влажный препарат "Нереида"	1
39	Влажный препарат "Развитие курицы"	1
40	Влажный препарат "Сцифомедуза"	1
41	Микроскопы	9
42	Скелет голубя	3
43	Скелет кошки	3
44	Строение яйца птицы	1
45	Демонстрационный материал по биологии	1
46	Классификация растений и животных	1
47	Модель аппликация «Размножение одноклеточной водоросли»	1
48	Модель-аппликация «Размножение сосны	1
49	Модель-аппликация «Размножение папоротника	1
50	Модель - аппликация «Деление клетки. Митоз. Мейоз»	1
51	Модель «Скелет человека»	

Список химических реактивов

№	Наименование	Количество
1	Набор «Кислоты» (азотная, серная, соляная, ортофосфорная)	1

2	Набор «Гидроксиды» (гидроксид бария, гидроксид калия, гидроксид кальция, гидроксид натрия)	1
3	Набор «Оксиды металлов» (алюминия оксид, бария оксид, железа(III) оксид, кальция оксид, магния оксид, меди (II) оксид, цинка оксид)	1
4	Набор «Щелочные и щелочноземельные металлы» (литий, натрий, кальций)	1
5	Набор «Металлы» (алюминий, железо, магний, медь, цинк, олово)	1
6	Набор «Огнеопасные вещества» (сера, фосфор (красный), оксид фосфора(V))	1
7	Набор «Галогены» (иод, бром)	1
8	Набор «Галогениды» (алюминия хлорид, аммония хлорид, бария хлорид, железа (III) хлорид, калия йодид, калия хлорид, кальция хлорид, лития хлорид, магния хлорид, меди (II) хлорид, натрия бромид, натрия фторид, натрия хлорид, цинка хлорид)	1
9	Набор "Сульфаты, сульфиды, сульфиты" (алюминия сульфат, аммония сульфат, железа (II) сульфид, железа (II) сульфат, 7-ми водный, калия сульфат, кобальта (II) сульфат, магния сульфат, меди (II) сульфат безводный, меди (II) сульфат 5-ти водный, натрия сульфид, натрия сульфит, натрия сульфат, натрия гидросульфат, никеля сульфат)	1
10	Набор "Карбонаты" (аммония карбонат, калия карбонат, меди (II) карбонат основной, натрия карбонат, натрия гидрокарбонат)	1
11	Набор "Фосфаты. Силикаты" (калия моногидроортофосфат, натрия силикат 9-ти водный, натрия ортофосфат трехзамещенный, натрия дигидрофосфат)	1
12	Набор "Ацетаты. Роданиды. Соединения железа" (калия ацетат, калия ферро(II) гексацианид, калия ферро (III) гексацианид, калия роданид, натрия ацетат, свинца ацетат)	1
13	Набор "Соединения марганца" (калия перманганат, марганца (IV) оксид, марганца (II) сульфат, марганца хлорид)	1
14	Набор "Соединения хрома" (аммония дихромат, калия дихромат, калия хромат, хрома (III) хлорид 6-ти водный)	1
15	Набор "Нитраты" (алюминия нитрат, аммония нитрат, калия нитрат, кальция нитрат, меди (II) нитрат, натрия нитрат, серебра нитрат)	1

16	Набор "Индикаторы" (лакмоид, метиловый оранжевый, фенолфталеин)	1
17	Набор "Кислородсодержащие органические вещества" (ацетон, глицерин, диэтиловый эфир, спирт н-бутиловый, спирт изоамиловый, спирт изобутиловый, спирт этиловый, фенол, формалин, этиленгликоль, уксусно-этиловый эфир)	1
18	Набор "Углеводороды" (бензин, гексан, нефть, толуол, циклогексан)	1
19	Набор "Кислоты органические" (кислота аминокислотная, кислота бензойная, кислота масляная, кислота муравьиная, кислота олеиновая, кислота пальмитиновая, кислота стеариновая, кислота уксусная, кислота щавелевая)	1
20	Набор "Углеводы. Амины" (анилин, анилин сернокислый, Д-глюкоза, метиламин гидрохлорид, сахароза)	1

4.3. Электронные образовательные ресурсы

Электронные пособия по биологии:

1. Биология. 5 -9 классы. 3 часть. Многообразие организмов
2. Экология. Учебное пособие. 10 – 11 класс.
3. Биология. 1С: Репетитор
4. Экология
5. Открытая биология
6. Биология. Анатомия и физиология человека
7. Биология. 6 – 9 классы
8. Уроки биологии. 6 класс
9. Уроки биологии. 7 класс

Электронные пособия по химии:

1. Химия. 8 – 11 классы
2. Химия. Виртуальная лаборатория. 8 – 11 классы
3. Химия. Электронное пособие в 3-х частях
4. Уроки химии. Неметаллы, 9 класс

Электронные пособия по географии:

- 1) Экономическая и социальная география мира
- 2) География. 6 – 11 классы

Практические работы

№	Класс	Тема работы	Оборудование
1	8	Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием	Лабораторный штатив, фарфоровая чашка, держатель, пробирка, стакан химический, колба, воронка, фарфоровая чашка, спички, сухое горючее, фильтровальная бумага
2	8	Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)	Загрязненная поваренная соль, стакан с чистой водой, пустой стакан, фарфоровая чашка с держателем, сухое горючее, фильтровальная бумага
3	8	Получение и собирание кислорода, изучение его свойств	Перманганат калия, сера, уголь древесный, штатив, сухое горючее, пробирка с газоотводной трубкой, вата
4		Получение и собирание водорода, изучение его свойств	Пробирка с газоотводной трубкой, чистая пробирка, сухое горючее, держатель, Zn гранулы, HCl
5	8	Приготовление растворов определённой концентрацией	Весы, мерный цилиндр, чистый стакан, стакан с водой, ложка для сухих веществ, стеклянная палочка, поваренная соль
6	8	Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	Растворы NaCl, NaOH, HCl, MgCl ₂ , CuCl ₂ , порошок CuO, фенолфталеин, лакмус, сухое горючее, пробирки, держатель
7	9	Решение экспериментальных задач по теме «Электролитическая диссоциация»	Растворы K ₂ CO ₃ , HCl, CuSO ₄ , HNO ₃ , Ca(NO ₃) ₂ , NaOH, Zn гранулы, фенолфталеин, пробирки
8	9	Получение соляной кислоты, изучение её свойств	Сухой NaCl, растворы H ₂ SO ₄ , CuSO ₄ , NaOH, Zn гранулы, Cu проволока, CuO порошок, мел, штатив, пробирка с газоотводной трубкой, сухое горючее, кристаллизатор с водой, пробирки

9	9	"Получение аммиака, изучение его свойств"	Сухие NH_4Cl и $\text{Ca}(\text{OH})_2$, горючее, пробирка с газоотводной трубкой, ложка для сухих веществ, фарфоровая чашка, кристаллизатор с водой, фенолфталеин, H_2SO_4 , HCl , HNO_3
10	9	Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион	Мрамор, соляная кислота HCl , NaOH , фенолфталеин, лакмус, вода, $\text{Ca}(\text{OH})_2$; пробирка с газоотводной трубкой, пробирки, штатив
11	9	Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	В пробирках под №1,2,3,4 вещества без подписей: MgCl_2 , NaOH , K_2CO_3 , KNO_3 . Растворы веществ: FeSO_4 , KOH , HNO_3 , AgNO_3 , металлическое железо. Пробирки, сухое горючее
12	9	Жёсткость воды и методы её устранения	Вода водопроводная, сода, известковая вода, пробирки, горючее
13	9	Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	В пробирках под №1,2,3,4 вещества без подписей: MgCl_2 , NaOH , K_2CO_3 , KNO_3 . Растворы веществ: FeSO_4 , KOH , HNO_3 , AgNO_3 , металлическое железо. Пробирки, сухое горючее