

**Материально-техническое оснащение
кабинета химии
МБОУ Мурзицкой средней школы**

Наименование	Кол-во(штук)	Примечание
Учебное оборудование		
Шкафы	5	
Вытяжной шкаф	1	
Сейф	1	
Демонстрационный стол	1	
Парты	8	
Стулья	14	
Классная доска	1	
Предметный столик поворотный	2	
Технические средства обучения		
Видео DVD «PHILIPS»	1	
Видеопроектор «acer»	1	
Телевизор «HYUNDAI»	1	
Экран проекционный «DA-LITE»	1	
Компьютер «acer»(монитор, мышка ,клавиатура, колонки)	1	
Интерактивная доска SMART Notebook	1	
Микроскоп Levenhuk Rainbow 50 L Plus x1280	1	
Комплект коллекций		
Коллекция «Алюминий»	1	
Коллекция «Волокна»	1	
Коллекция «Каменный уголь»	1	
Коллекция «Топливо»	1	
Коллекция «Чугун сталь»	1	
Коллекция «Пластмассы»	1	
Коллекция «Шкала твердости»	1	
Коллекция «Металлы»	1	
Коллекция «Стекло и изделия из стекла»	1	
Коллекция «Минералы и горные породы»	1	
Коллекция «Нефть и продукты ее переработки»	1	
Коллекция «Нефть»	1	
Коллекция «Нефть»	1	
Модели		
Модель «Кристаллическая решетка алмаза»	1	
Модель «Кристаллическая решетка графита»	1	
Модель «Кристаллическая решетка железа»	1	
Модель «Кристаллическая решетка йода»	1	
Модель «Кристаллическая решетка льда»	1	
Модель «Кристаллическая решетка углекислого газа»	1	
Модель «Кристаллическая решетка магния»	1	
Модель «Кристаллическая решетка натрия»	1	
Модель «Кристаллическая решетка поваренной соли»	1	
Модель «Кристаллическая решетка меди»	1	
Модели - аппликации		
Взаимодействие генов	1	

Деление клетки	1	
Наследование резус фактора	1	
Перекрест хромосом	1	
Дигибридное скрещивание	1	
Гаметогенез	1	
Химические реактивы		
кислоты		
Серная кислота	3	
Соляная кислота	3	
Азотная кислота	5	
Химические реактивы		
Калий		
Калий	1	
Хлорид калия	1	
Калий серноокислый	5	
Калий углекислый	2	
Калий двууглекислый	2	
Калий двухромово - кислый	2	
Кальций		
Кальций углекислый	2	
Кальций металлический	2	
Кальций серноокислый	2	
Кальций фосфорнокислый	2	
Кальций гидроксид	1	
Натрий		
Натрий бромистый	3	
Натрий хлористый	4	
Натрий серноокислый	5	
Натрий металлический	1	
Натрий кремнекислый	1	
Железо		
Железо сернокислое	5	
Железо окись	4	
Железо металлическое	3	
Железо трех хлористое	3	
Железо восстановленное	4	
Железо гидроксид	3	
Железо чистое	2	
Алюминий		
Алюминий гранулированный	1	
Алюминий порошок	1	
Алюминий хлористый	5	
Алюминий фосфорно – кислый	3	
Алюминий фосфорно – кислый	3	
Алюминий азотно – кислый	3	
Никель		
Никель серноокислый	3	
никель	1	
Марганец		

Марганец хлористый	4	
Марганец окись	1	
Перикись марганца	1	
Аммоний		
Аммоний хлористый	3	
Аммоний сернокислый	4	
Сульфат аммония	1	
Аммоний азотнокислый	2	
Аммоний двухромовокислый	2	
Аммоний фосфорно -кислый	2	
Барий		
Барий перекись	1	
Барий углекислый	1	
Барий окись	1	
Барий хлористый	1	
Гидрооксид бария	1	
Медь		
Медь порошок	1	
Медь окись	1	
Медь гидрат окси	5	
Медь двухлористая	2	
Медь купорос технический	1	
Медь окись порошкообразный	2	
Медь углекислая	2	
Медь хлорная	1	
Магний		
Магний сернокислый	3	
Магний окись	2	
Магний хлористый	1	
Магний углекислый	2	
Магний сернокислый	2	
Цинк		
Нитрат цинка	1	
Цинковый купорос	1	
Цинк сернокислый	1	
Цинк хлористый	2	
Цинк гранулированный	1	
Цинк окись	1	
Хром		
Хром треххлористый	1	
Ванадий		
Ванадий окись	2	
Кадмий		
Кадмий хлористый	2	
Свинец		
Свинец азотнокислый	1	
Окись свинца	2	
Глет свинцовый	2	
Химическая посуда		
Спиртовка лабораторная	5	

Набор пипеток	2	
Подставки для стеклянных принадлежностей	10	
Плитка электрическая	2	
Спиртовка лабораторная	5	
Палочки стеклянные	100	
Штатив лабораторный	2	
Набор ершей для мытья посуды	2	
Набор пипеток	2	
	комплекта	
Набор соединительных трубок	1 набор	
Щипцы	5	
Склянки с пипеткой для взятия раствора 25-30 мл.	50 штук	
Пробки резиновые	20 штук	
Пробки корковые	10 штук	
Ступка с пестиком	5	
Колба коническая КН-250-29	5	
Колба коническая КН-500-29	6	
Колба коническая КН-1000-29	7	
Колба круглодонная КК- 250	4	
Колба круглодонная КК-500-29	5	
Колба плоскодонная	5	
Пробирки ПХ – 21	50	
Ложки для сжигания	5	
Фарфоровые чашки для выпаривания	5	
Реактивные склянки	6	
Аппарат Киппа	2	
Пневматические ванны	3	
Газометр	2	
Двугорлая склянка	3	
Цилиндр измерительный 100 мл.	5	
Цилиндр измерительный 250 мл.	5	
Цилиндр измерительный 500 мл	5	
Стакан высокий ВН-25	4	
Стакан высокий ВН-50	6	
Стакан высокий - -100	5	
Стакан высокий с носиком 400 мл.	5	
Воронка	5 штук	
Воронка капельная	5 штук	
Шкаф сушильный	1	
Сушилка для пробирок	1	
Индикаторы		
Лакмоид	1.	
Метилловый оранжевый	1	
Фенолфталеин	1	
Органические вещества		
	Количество штук	Примечание
1. Анилин	1	50 мл.
2. Углерод четыреххлористый	1	50 мл.
3. Диэтиловый эфир	1	50 мл.
4. Анилин солянокислый	1	50 мл.

5. Муравьиная кислота	2	100 мл.	
6. Гексан	1	50 мл.	
7. Глицерин	3	150 мл.	
8. Ацетон	1	50 мл.	
9. Кислота уксусная	4	100 мл.	
10. N – бутиловый спирт	1	100 мл.	
11. Изо - амиловый спирт	1		
12. Тoluол	1	50 мл.	
13. Аминоуксусная кислота	1	50 мл.	
14. Дихлорметан	1	50 мл.	
15. Глюкоза	1	50 мл.	
16. Сахароза	1	50 мл.	
17. Пальмитиловая кислота	1	50 мл.	
18. Стеариновая кислота	1	50 мл.	
19. Роданид калия	1	50 мл.	
20. Фенол	1	50 мл.	
Неорганические вещества		Количество штук	Примечание
1. Нитрат аммония	1		
2. Алюминий	1		
3. Гидроксид калия	2		
4. Гидроксид кальция	2		
5. Сульфат кальция	1		
6. Сульфат аммония	1		
7. Нитрат алюминия	1		
8. Гидроксид натрия	1		
9. Нитрат кальция	1		
10. Сульфат магния	1		
11. Хлорид кальция	1		
12. Сульфат натрия	1		
13. Калий сернокислый - кислый	1		
14. Нитрат магния	1		
15. Карбонат кальция	1		
16. Нитрат калия	1		
17. Сульфат алюминия	1		
18. Карбонат калия	1		
19. Цинк гранулированный	1		
20. Окись меди	1		
21. Нитрат бария	1		
22. Нитрат серебра	1		
23. Сульфат калия	1		
Таблицы			
Общая биология(1)			
1. Митоз-деление клетки.	8		
2. формы информационной изменчивости.	16		
3. Схема биосинтеза белка.	6		
4.Законы наследования.	14		
5.Формы наследственной изменчивости.	15		
6.Молекула ДНК и её репликация.	7		

7.Мейоз-образование половых клеток.	10	
8.Схема строения клетки. Многообразие клеток.	2	
9.Типы бесполого размножения.	9	
10.Уровни организации жизни.	1	
11.Энергитический обмен.	4	
12.Типы постэмбрионального развития животных.	12	
13.Основные этапы эмбриогенеза хордовых животных.	11	
14.Фотосинтез.	3	
15.Строение молекул белка.	5	
16.Законы наследования.	13	
Таблицы		
Общая биология (2)		
1. Центры происхождения домашних животных.	2	
2.Сравнительно-анатомические доказательства эволюции.	9	
3.Пути биологического процесса.	6	
4.Связи в лесном биоценозе.	13	
5.Трофические связи и уровни в системе биоценоза.	14	
6.Направление эволюции.	7	
7.Критериии вида.	5	
8.Схема строения биосферы.	12	
9.Палеонтологические доказательства эволюции.	8	
10.Центры происхождений культурных растений.	1	
11.Этапы эволюции человека.	11	
12.Формы естественного отбора.	4	
13.Защитные окраска и формы тела у животных.	3	
14.Зародышевое сходства позвоночных животных.	10	
Таблицы Экология	12	
Таблицы Эволюция органического мира	2	
Таблицы по химии:	№	
Начала химии		
1. Вещества молекулярного и немолекулярного вещества	4	
2. Воздух. Кислород. Горение.	13	
3. Моль- единица количества вещества	9	
4. Составление формул по валентности	8	
5. Химические знаки и формулы	7	
6. Физические величины выражение порций вещества	10	
7. Структурные изменение веществ	5	
8. Типы химических реакций	12	
9. Формы существования химических элементов	3	
10. Строение пламени	14	
11. Растворенность химических элементов	2	
12. Составление формул солей	15	
13. Признаки и условия течения химических реакций	11	
14. Способы разделения смесей	6	
15. Химические знаки и атомные массы химический элементов	1	
16. Генетическая связь классов неорганических веществ	16	
Неметаллы		
1. Галогены	1	
2. Химия галогенов	2	
3. Сера. Аллотропия	3	

4. Химия серы	4	
5. Химия азота	5	
6. Оксиды азота	6	
7. Азотная кислота- окислитель	7	
8. Фосфор. Аллотропия	8	
9. Классификация минеральных удобрений	9	
10. Распознавание минеральных удобрений	10	
11. Углерод. Аллотропия	11	
12. Адсорбция	12	
13. Оксид кремния	13	
14. Силикаты	14	
15. Применение кремния и его соединений	15	
16. Инертные газы	16	
Строение вещества. Химическая связь		
1. Исторические модели строение атома	1	
2. Строение атома	2	
3. Электронное строение атомов элементов II периода	3	
4. Модели строения веществ	4	
5. Атомные радиусы элементов I-IV периодов	5	
6. Относительная электроотрицательность элементов	6	
7. Степени окисления элементов	7	
8. Ковалентная связь	8	
9. Валентные углы в молекулах	9	
10. Ионная связь	10	
11. Водородная связь	11	
12. Донорно-акцепторная связь	12	
13. Соотношение видов связи	13	
14. Металлическая связь	14	
15. Виды кристаллов	15	
16. Валентность и степень окисления	16	
Растворы. Электролитическая диссоциация		
1.Дисперсные системы.	1	
2.Свойства воды.	2	
3.Кривые растворимости веществ.	3	
4.Способы выражения концентрации.	4	
5.Электролиты.	5	
6.Гидратация ионов.	6	
7.Растворение веществ с ионной связью.	7	
8.Растворение веществ с ковалентной полярной связью.	8	
9.Кислотно-основные реакции.	9	
10.Реакция ионного обмена.	10	
11.Гидролиз водных растворов солей.	11	
12.Иониты	12	
Химические реакции		
1.Виды энергии.	1	
2.Тепловой эффект химической реакции.	2	
3.Законы сохранения массы и энергии.	3	
4.Измерение теплового эффекта реакции.	4	
5.Скорость химической реакции.	5	
6.Зависимость скорости химической реакции от условий. Обратимые	6	

реакции.		
7.Обратимые реакции.	7	
8.Динамический характер химического равновесия.	8	
9.Смещение химического равновесия.	9	
10.Катализ.	10	
11.Гетерогенный катализ.	11	
12.Окислительно-восстановительные реакции.	12	
13.Многообразие окислительно-восстановительных реакций.	13	
14. Классификация химических реакций.	14	
Металлы		
1.Щелочные металлы.	1	
2.Химия щелочных металлов.	2	
3.Элементы ПА группы.	3	
4.Жесткость воды.	4	
5.Алюминий.	5	
6.Применение алюминия.	6	
7.Железо.	7	
8.Виды коррозии.	8	
9.Методы защиты от коррозии.	9	
10.Общие свойства металлов.	10	
Химическое производство. Металлургия.		
1.Способы сжигания топлива.	1	
2.Производство серной кислоты.(1)	2	
3.Производство серной кислоты (2)	3	
4.Производство аммиака.	4	
5.Производство азотной кислоты.	5	
6.Производство аммиачной селитры.	6	
7.Силикатная промышленность.	7	
8.Электролиз хлорида натрия.	8	
9.Получение алюминия.	9	
10.Химия доменного процесса.	10	
11.Производство чугуна.	11	
12.Конвертер с кислородным литьем.	12	
13.Выплавка стали в электропечи.	13	
14.Выплавка стали в электронно-лучевой цепи.	14	
15.Обогащение руд флотацией.	15	
16.Обжиг известняка.	16	
Природные источники углеводородов. Способы их переработки. Органический синтез.		
1.Переработка каменного угля.	1	
2.Коксование угля.	2	
3.Перегонка нефти.	3	
4.Крекинг нефтепродуктов.	4	
5.Продукты переработки нефти.	5	
6.Природный и попутный газ.	6	
7.получение ацетилена из метана.	7	
8.Производство этанола прямой гидратацией этилена.	8	
9.Получение формальдегида окисление метана.	9	
10.Получение карбоновых кислот из парафина.	10	
11.Автоклав для гидрирования жиров.	11	
12Мыла. Синтетические моющие средства.	12	

	13	
--	----	--

Зав.кабинета

Панфилова Г.Б.