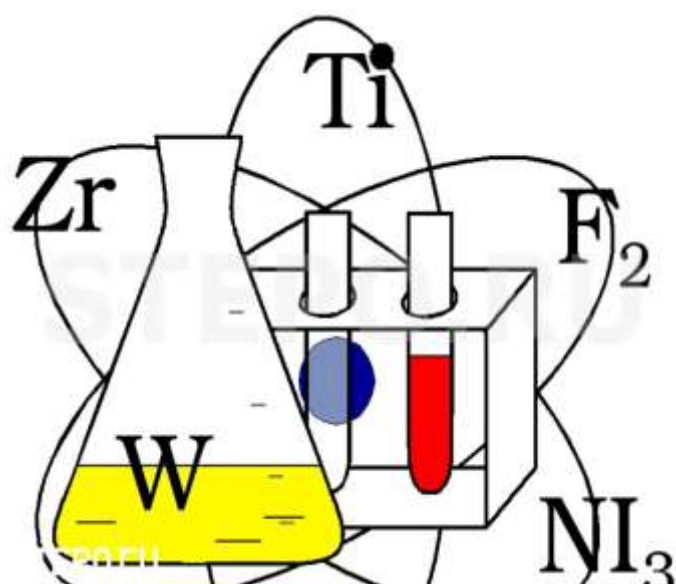




ПАСПОРТ УЧЕБНОГО КАБИНЕТА БИОЛОГИИ И ХИМИИ

2024 – 2025 учебный год



1. Кабинет: № 17 - биологии и химии

2. Адрес школы: Красноярский край Курагинский район село Пойлово
ул. Школьная д. 3

3. ФИО заведующего кабинетом: Анисимова Татьяна Михайловна

4. Класс, закрепленный за кабинетом: 9 класс

5. Назначение кабинета: кабинет оборудован для проведения учебных занятий
И внеурочной деятельности по химии и биологии в 5 – 11 классах.



Цель паспортизации учебного кабинета: проанализировать состояние кабинета, его готовность к обеспечению требований стандартов образования, определить основные направления работы по приведению учебного кабинета в соответствие требованиям учебно-методического обеспечения образовательного процесса.

Учебный кабинет – сложная функциональная система, назначение которой – рациональная организация учебно-воспитательного процесса по учебному предмету, оптимизация его во всех звеньях.

Задача учебного кабинета – создавать все необходимые условия для овладения учебным предметом на уроках, внеклассных занятиях под руководством учителя или самостоятельно, индивидуально или в группе.

ПРАВИЛА ПОЛЬЗОВАНИЯ КАБИНЕТОМ

1. Кабинет должен быть открыт за 15 минут до начала занятий.
2. Учащиеся должны находиться в кабинете только в присутствии учителя.
3. Садиться на своё место, согласно схеме посадки, установленной классным руководителем или учителем предметником.
4. Соблюдать порядок на своём рабочем месте, не загромождать проходы сумками и портфелями, размещать их на специально отведённых местах
5. В класс заходить только в чистой сменной обуви, без верхней одежды.
6. На перемене соблюдать дисциплину и порядок.
7. Бережно относиться к имуществу, находящемуся в учебном кабинете.
8. Во время перемены в классе остаются только дежурные, которые помогают учителю подготовить кабинет к следующему уроку (проветривание, протереть доску, разложить на парты необходимые для урока материалы).
9. При выявлении неисправностей в кабинете, нарушении норм безопасности, травмировании учащихся, недомогании немедленно сообщить учителю.
10. В экстренных ситуациях соблюдать спокойствие, внимательно выполнять указания учителя.
11. Эвакуация из кабинета проходит согласно плана эвакуации школы.

**План работы кабинета биологии и химии № 17
на 2024– 2025 учебный год**

№ п/п	Мероприятие	Планируемый срок выполнения	Ответственные
1	Создание учебных электронных презентаций для уроков и внеклассной работы	В течение года	Зав. кабинетом
2	Проведение вводного, первичного, повторного и целевых инструктажей	В течение учебного года	Зав. кабинетом
3	Ежедневный осмотр оборудования кабинета,	В течение учебного года	Зав. кабинетом
4	Осмотр средств пожаротушения,	Ежемесячно	Зав. кабинетом,
5	Своевременное обновление инструкций с истекшим сроком действия	1 раз в полугодие	Зав. кабинетом
6	Контроль за соблюдением правил ТБ при выполнении эксперимента	На практических работах	Зав. кабинетом
7	Соблюдение режима проветривания кабинета, санитарного режима.	Ежедневно	Зав. кабинетом
8	Инвентаризация химических реактивов, утилизация непригодных для работы	1 раз в год (июнь)	Зав. кабинетом
9	Оформление заявки на лабораторное оборудование и реактивы	декабрь-январь	Зав. кабинетом
10	Озеленение кабинета	В течение года	Зав. кабинетом
11	Обновление инструкций по технике безопасности для «Уголка безопасности»	Сентябрь	Зав. кабинетом

Расписание уроков химии и биологии

Урок	Понедельник	Вторник	Среда	Четверг	Пятница
1	разговоры о важном 6 кл	Биология 11 класс	Биология 5 класс	Экология 11 класс	химия 9 класс
2		химия 8 класс	Биология 9 класс		химия 11 класс
3		Биология 10 класс			Биология 6 класс
4	химия 10 класс	химия 9 класс	Биология 7 класс		Биология 8 класс
5				Функциональн грамотн 5 класс	Е-Н грамотн 6 класс
6			химия 8 класс	Биология 9 класс	Индивидуальн проект 10 кл
7				Биология 8 класс	
		Внеурочная деятельность по биологии		Внеурочная деятельность по биологии\ химии	
		Внеурочная деятельность по химии			

В кабинете могут проходить занятия по другим предметам, согласно расписания.

В кабинете с 15 часов проводятся занятия по внеурочной деятельности.

Перечень основного оборудования кабинета № 17

1. Оборудование кабинета

№	Наименование	Количество
1	Учительский стол	1
2	Демонстрационный стол	1
3	Учительский стул	1
4	Вытяжной шкаф	1
5	Парты лабораторные двухместные	5
	Парты учебные двухместные	8
6	Стулья ученические	16
7	табуреты	10
8	Доска меловая (зеленая)	1
9	Доска магнитная (белая)	1
10	Карнизы	3
11	Жалюзи	8
12	Стенд «Таблица химических элементов Д.И. Менделеева настенный»	1
13	Комплект настенных стендов «Точка роста»	1
Технические средства		
1	ноутбук	1
2	принтер	1
3	цифровой микроскоп	1

1. Оборудование лаборатории

№	Наименование	Количество
1	Учительский стол	1
2	Учительский стул	1
3	Стол лабораторный раздаточный	1
4	Шкаф для хранения лабораторного оборудования	5
5	Сейф для хранения реактивов	1
6	Ящик металлический для хранения реактивов	2

Перечень учебно-методического содержания для уроков биологии

1. Коллекции и гербарии по биологии

1.	Коллекция «Семена и плоды».	1
2.	Коллекция семян.	1
3.	Коллекция «Древесных пород»	1
4.	Коллекция «Лен и продукты его переработки».	1
5.	Коллекция «Насекомые вредители».	1
6.	Коллекция «Палеонтологическая коллекция».	1
7.	Гербарий растительного сообщества.	1
8.	Гербарий культурных растений.	1
9.	Гербарий ядовитых растений.	1
10.	Гербарий сельскохозяйственных растений.	1

2. Муляжи по биологии

1.	Набор муляжей. Плодовые тела шляпочных грибов	1
2.	Набор муляжей. Фрукты.	1
3.	Пластмассовая модель «Скелет»	1
4.	Набор позвонков	1

3. Коллекция влажных микропрепаратов по биологии

1.	Птица вскрытая.	1
2.	Гадюка.	1
3.	Внутреннее строение речного рака.	1
4.	Беззубка – внутреннее строение.	1
5.	Тритон.	1
6.	Внутреннее строение виноградной улитки.	1
7.	Внутреннее строение речного рака.	1

4. Микроскопы

1.	Микроскопы световые	3
2.	Микроскопы световые с электроподсветкой	3

5. Таблицы

1.	Молекула ДНК и ее репликация Формы наследственной изменчивости	1
2.	Многообразие живых организмов	1
3.	Пути биологического прогресса. Связь в лесном биоценозе	1
4.	Защитные окраски и формы тела у животных Зародышевое сходство у позвоночных	1
5.	Трофические связи в лесном биоценозе Направление эволюционного процесса	1
6.	Как питаются живые организмы	1

7.	Законы наследования Строение молекул белка	1
8	Экологические ниши	1
9	Комплексное действие экологических факторов	1
10	Мейоз Схема строения клетки	1
11	Экология-междисциплинарная наука	1
12	Фотосинтез Основные этапы эмбрионального развития	1
13	Структура биосферы и ее границы	1
14	Схема строения биосферы Критерии вида	1
15	Центры происхождения домашних животных	1
16	Внутреннее строение листа Вегетативное размножение	1
17	Организм- среда обитания микроорганизмов	1
18	Митоз. Формы модификационной изменчивости	1
19	Комплексное действие экологических факторов	1
20	Основные типы взаимодействия между видами	1
21	Грибы паразиты Одноклеточные водоросли	1
22	Строение экосистем Биотические взаимодействия	1
23	Покрытосеменные растения (жизненный цикл)	1
24	Схема скрещивания Схема синтеза белка	1
25	Бесполое размножение Транспорт веществ у растений и животных	1
26	Живые системы- объекты изучения	1
27	Распространение жизни на земле (сферы жизни)	1
28	Зарождение и развитие экологии	1
29	Основные среды жизни	1
30	Уровни организации жизни Типы бесполого размножения	1
31	Скелет собаки Внутреннее строение собаки	1
32	Эволюционное дерево	1
33	Внутреннее строение ветки липы	1
34	Энергетический обмен Типы постэмбрионального развития	1
35	Центры происхождения культурных растений	1
36	Палеонтологические доказательства эволюции	1
37	Классификация экологических факторов	1
38	Белки и ферменты	1

39	Листопад	1
40	Ластоногие китообразные	1
41	Экосистемы- основные компоненты	1
42	Пищевые связи в экосистемах	1
43	Оптические приборы Жизненные формы растений	1

Перечень учебно-методического содержания для уроков биологии

№ п/п	Наименование
1.	Спиртовка лабораторная
2	Бюретка 25 мл.
3	Шпатели, ложки фарфоровые
4	Набор стеклянных трубок
5	Штатив лабораторный комбинированный
6	Ложка для сжигания веществ
7	Ступка фарфоровая с пестиком
8	Набор посуды для реактивов
9	Воронка простая конусообразная
10	Пробирки
11	Колбы конические
12	Колбы плоскодонные
13	Колбы мерные
14	Стакан химический
15	Чашка фарфоровая выпарительная
16	Цилиндр измерительный
17	Пробирка
18	Чашка Петри
19	

Перечень иллюстративно - наглядного материала учебного кабинета химии

1. Алюминий 1 набор
2. Волокна 1 набор
3. Каменный уголь и продукты переработки 1 набор
4. Каучук 1 набор
5. Металлы и сплавы 1 набор
6. Наборы минеральных удобрений 1 набор
7. Нефть и продукты переработки 1 набор
8. Пластмассы 1 набор
9. Стекло и изделия из стекла 1 набор
10. Топливо 1 набор
11. Чугун и сталь 1 набор

Таблицы

1.	Генетическая связь неорганических веществ	1
2.	валентность	1
3.	Окраска индикаторов	1
4.	ТБ в кабинете химии	1
5.	Химические знаки и атомные массы	1
6.	Важнейшие классы и их соли	1
7	Закон сохранения веществ	1
8	Электронное строение элементов малых периодов	1
9	Распознавание минеральных удобрений	1
10	Окислительно- восстановительные реакции	1
11	Тепловой эффект химической реакции	1
12	электролиз	1
13	Строение атома. Изотопы	1
14	Распространение химических элементов	1
15	Образование химических связей	1
16	Составление уравнений химических реакций	1
17	Кристаллические решетки	1
18	Кислород и его применение	1
19	Воздух, кислород, горение	1
20	Составление формул солей	1
21	Свойства оснований	1
22	Вещества молекулярного и немолекулярного строения	1
23	Классификация оснований	1
24	Строение воды	1
25	Составление формул по валентности	1
26	Классификация оксидов	1
27	Молярная концентрация и массовая доля	1
28	Тепловой эффект химической реакции	1
29	Реакции ионного обмена	1
30	Кислотно-основные реакции электролитов	1
31	Серная кислота	1
32	Получение серной кислоты	1
33	Минеральные удобрения	1
34	Виды коррозии	1
35	Химия щелочных металлов	1
36	Применение кремния	1
37	Уравнения гидролиза	1
38	Железо, его свойства	1
39	Алюминий, его свойства	1
40	силикаты	1
41	Соли фосфорной кислоты	1
42	Методы защиты от коррозии	1
43	Общие свойства металлов	1

Группы хранения реактивов

№ группы	Общие свойства веществ данной группы	Примеры веществ	Условия хранения в школе
I	Взрывчатые вещества.	В «Типовых перечнях» не значатся	Вносить в здание школы запрещено
II	Выделяют при взаимодействии с водой легковоспламеняющиеся газы	Литий, натрий, кальций, магний металлические; карбид кальция	В лаборантской, в шкафу под замком или вместе с ЛВЖ
III	Самовозгораются на воздухе при неправильном хранении	В «Типовых перечнях» не значатся	
IV	Легковоспламеняющиеся жидкости (ЛВЖ)	Диэтиловый эфир, ацетон, бензол, этиловый спирт, толуол, циклогексан, изобутиловый спирт, бензол, кислота аминокусная, нефть сырая, формалин 40%-ный т.д.	В лаборантской в металлическом ящике или в специальной заводской укладке
V	Легковоспламеняющиеся твердые вещества	Сера черенковая, фосфор красный, кислота бензойная, кислота пальмитиновая, кислота олеиновая, кислота стеариновая, активированный уголь, графит, парафин, сухое горючее	В лаборантской, в шкафу под замком
VI	Воспламеняющие (окисляющие) реактивы	Перманганат калия, азотная кислота, нитраты калия, натрия, оксид марганца (IV), пероксид водорода, нитрат алюминия, нитрат аммония	В лаборантской, в шкафу, отдельно от IV и V групп
VII	Повышенной физиологической активности	Бром, аммиак, бария оксид, гидроксид калия, гидроксид натрия, оксид кальция, гидроксид кальция, оксид свинца (II), дихромат аммония, нитрат бария, анилин	В лаборантской в сейфе
VIII	Малоопасные вещества и практически безопасные	Хлорид натрия, сахароза, мел, борная кислота, сульфат магния...	В классе в запирающихся шкафах или в лаборантской в шкафах

Сведения об особых свойствах и группах хранения веществ

Для всех веществ ниже даются следующие характеристики:

1. Особая отметка (графа 2). Если здесь стоит знак *, то в формах, предусмотренных «Типовыми перечнями» вещество используется только учителем. Учащимся можно выдавать вещества в виде разбавленных растворов. Если в этой графе поставлен знак **, то вещество требует особого обращения из-за того, что у него высока физиологическая активность в относительно малых дозах, повышенная пожароопасность или возможны тяжелые отдаленные последствия воздействия на организм. Учащимся в исходных формах не выдается.
Если особой отметки нет, то вещество при соблюдении правил техники безопасности используется всеми без ограничения.
2. Группы хранения веществ определяются в первую очередь их химической совместимостью: при случайном смещении веществ одной и той же группы между ними не должно быть взаимодействия или, если таковое произойдет, продукты реакции и тепловой эффект не должны представлять опасности (графа 3).
3. Действие на организм указывается в графе 4. Если вещество не представляет опасности ни при кратковременном, ни при длительном воздействии, в графе ставится прочерк.
4. Знаком «+» возле названия обозначены вещества, проникающие в организм в капельно-жидком состоянии через кожу.

Название вещества	Особая отметка	Группа хранения	Действие веществ на организм
Простые вещества			
Алюминий металлический (гранулы)		VIII	-
Бром в ампулах по 5 г	**	VII	Химический ожог
Железо восстановленное (порошок)		VIII	-
Йод кристаллический	**	VII	Химический ожог
Кальций металлический	*	II	Химический ожог
Кремний металлический		VIII	-
Литий металлический	*	II	Химический ожог
Магний металлический	*	II	-
Натрий металлический	*	II	Химический ожог
Сера		V	Экзема у особо чувствительных людей
Фосфор красный	*	V	Заболевания кожи различного характера
Цинк металлический (гранулы)		VIII	-
Цинк (пыль)	*	VIII	-
Оксиды, гидроксиды			
Алюминия гидроксид		VIII	Раздражение слизистых оболочек пылью
Алюминия оксид безвредный		VIII	
Аммиак 25%-ный		VII	катар верхних дыхательных путей

Бария оксид	**	VII	Отравление при попадании вовнутрь
Бария гидроксид	**	VII	
Железа (III) гидроксид		VIII	-
Железа (III) оксид		VIII	-
Калия гидроксид (гранулы)	**	VII	Изъязвление кожи пальцев рук, разрушение ногтей. Особо опасны при попадании в глаза.
Кальция оксид	**	VII	
Кальция гидроксид	**	VII	
Магния оксид		VIII	-
Марганца (IV) оксид (порошок)		VI	-
Меди гидроксид	*	VIII	Сильное раздражение, особенно в местах микротравм. Аллергия в легкой форме.
Меди (II) оксид (порошок)	*	VIII	
Меди (II) оксид (гранулы)	*	VIII	
Натр едкий (гранулы)	**	VII	Изъязвление кожи пальцев рук, разрушение ногтей. Особо опасны при попадании в глаза.
Пероксид водорода	*	VI	Ожог слизистых при попадании вовнутрь
Фосфора (V) оксид	*	VII	Раздражение при попадании на влажную кожу
Цинка оксид		VIII	-
Соли			
Алюминия хлорид		VIII	Раздражение слизистых оболочек пылью
Алюминия сульфат		VIII	
Алюмокалиевые квасцы		VIII	
Алюминия нитрат	**	VI	Канцероген, как и все нитраты
Аммония карбонат		VIII	-
Аммония нитрат	**	VI	Канцероген
Аммония хлорид		VIII	-
Аммония дихромат	**	VII	Изъязвление кожи, отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
Аммония роданид	*	VIII	-
Аммония сульфат		VIII	-
Бария нитрат	**	VII	Отравление при попадании вовнутрь
Бария хлорид	**	VII	
Железа (III) хлорид	*	VIII	-
Железа (III) сульфат		VIII	-
Железа (III) сульфат семиводный		VIII	-
Калия ацетат		VIII	-
Калия бромид	**	VIII	-
Калия гидрокарбонат		VIII	-

Калия гидросульфат		VIII	-
Калия дихромат	**	VII	Изъязвление кожи, отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
Калия иодид	**	VIII	-
Калия карбонат		VIII	-
Калия моногидрофосфат		VIII	-
Калия нитрат	**	VI	Канцероген
Калия перманганат	**	VI	Отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
Калия роданид	*	VII	Наркотическое действие при приеме вовнутрь (острый психоз, доза-30г)
Калия сульфат		VIII	-
Калия ферро (II) гексацианид	**	VII	Отравление цианидами, которые могут образоваться при разложении под действием желудочного сока
Калия ферро (III)гексацианид	**	VII	
Калия хлорид		VIII	-
Калия хромат	**	VII	Изъязвление кожи, отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 1 г и более)
Кальция дигидрофосфат		VIII	-
Кальция сульфат		VIII	-
Кальция фосфат		VIII	-
Кальция гидрофосфат		VIII	-
Кальция хлорид двуводный		VIII	-
Кобальта сульфат	*	VII	Острый дерматит от пылевидного вещества, острое отравление (от 1 г и выше)
Лития хлорид		VIII	Раздражение кожи
Магния сульфат		VIII	-
Магния хлорид		VIII	-
Марганца (II) сульфат	*	VIII	Раздражение поврежденных участков кожи, ухудшение заживления микротравм
Марганца (II) хлорид	*	VIII	
Меди (II) гидроксокарбонат		VIII	Сильное раздражение, особенно в местах микротравм. Аллергия в легкой форме.
Меди (II) сульфат безводный		VIII	
Меди (II) сульфат пятиводный		VIII	
Меди (II)хлорид		VIII	
Натрия ацетат		VIII	-
Натрия бромид		VIII	-
Натрия гидрокарбонат		VIII	-
Натрия гидросульфат		VIII	-
Натрия карбонат		VIII	-
Натрия карбонат десятиводный		VIII	-
Натрия метасиликат		VIII	Повреждения слизистых оболочек глаз пылью

Натрия нитрат	**	VI	Канцероген
Натрия ортофосфат водный		VIII	-
Натрия гидроортофосфат		VIII	-
Натрия дигидроортофосфат		VIII	-
Натрия сульфид девятиводный		VII	Отравление при попадании во- внутрь (смерт доза-3-5 г и более
Натрия сульфат безводный		VIII	-
Натрия сульфат десятиводный		VIII	-
Натрия сульфит		VIII	-
Натрия тиосульфат		VIII	-
Натрия фторид	**	VII	Отравление при попадании вовнутрь (смертельная доза – 0,2 г и более)
Натрия хлорид		VIII	-
Никеля сульфат	*	VIII	Канцероген
Свинца ацетат	**	VII	Сильное отравление при попа- дании вовнутрь (доза 0,5 г для взрослого; 01 г – для ребенка)
Серебра нитрат	**	VII	Канцероген
Хрома (III) хлорид	**	VII	Канцероген
Цинка сульфат	**	VIII	Раздражение кожи, желудочно - кишечные расстройства
Цинка хлорид	**	VII	
Кислоты			
Азотная кислота (плотность 1,42)		VII	Химический ожог
Борная кислота		VIII	Химический ожог
Муравьиная кислота (85%)		VII	Химический ожог
Ортофосфорная кислота		VIII	Химический ожог
Серная кислота (плотность 1,84)		VII	Химический ожог
Соляная кислота (плотность 1,19)		VII	Химический ожог
Уксусная кислота (техн.)		VII	Химический ожог, сильное раз- дражение верхних дыхат путей
Органические вещества			
Анилин +	**	VII	Отравление при вдыхании паров и через кожу. Сильное отравление от 2-3 капель
Анилин серноокислый	**	VII	Менее ядовит, чем анилин
Ацетон		IV	Наркотическое действие (при вдыхании больших доз)
Бензальдегид	*	IV	Сильное раздражение глаз
Бензол +	**	IV	Разрушение печени, крови, иссушение кожи
Гексан		IV	-
Гексахлорбензол	**	VII	Раздражение глаз (даже от малых доз), вызывает повышенную утомляемость

Глицерин		IV	-
Глюкоза		VIII	-
Дихлорэтан	**	VII	Общеядовитое действие (смертельная доза для взрослого -10-15 мл)
Диэтиловый эфир		IV	Наркотическое действие
Кислота аминоксусная		IV	-
Кислота бензойная	*	V	Раздражение кожи
Кислота масляная +	**	IV	Очень сильное раздражение кожи и верхних дыхат путей
Кислота олеиновая		V	-
Кислота пальмитиновая		V	-
Кислота стеариновая		V	-
Ксилол +	*	IV	Разрушение печени, крови, иссушение кожи
Метиламин	*	VIII	Раздражение верхних дыхательных путей
Нефть сырая			Легкое раздражение кожи
Сахароза		VIII	-
Спирт бутиловый	*	IV	Раздражение кожи
Спирт изоамиловый	**	VII	Ядовит. Вызывает психические расстройства. Наркотическое действие
Спирт изобутиловый	*	IV	Раздражение кожи
Спирт этиловый	*	IV	Наркотическое действие
Толуол +	*	IV	Несколько менее ядовит, чем бензол
Углерод четыреххлористый	**	VII	Наркотическое действие (вызывает буйное состоян. При хронии отравлении страдает печень
Уксусноэтиловый эфир +	*	IV	Дерматиты и экзема
Уксусноизоамиловый эфир	**	VII	Наркотическое действие. Раздражение верхних дыхат путей
Фенол +	**	VII	Тяжелое отравление при попадании на кожу в виде концентрированного раствора
Формалин 40%-ный	*	IV	Вызывает острые отравления. Легко проникает в организм в любом виде
Хлороформ	**	VII	Пары вызывают наркоз, после него_ острое расстройство всего организма
Хлористый метилен	**	VII	Острое отравление при вдыхании паров. У детей возможен смертельный исход от 1-2 вдохов
Циклогексан	*	IV	Легкое раздражение кожи
Этиленгликоль		IV	-

Материалы

Алюминий металлический		VIII	-
Активированный уголь		V	-
Графит		V	-
Медь металлическая		VIII	-
Железа (III) сульфид (пирит)		VIII	-
Кальция карбонат		VIII	-
Кальция карбид	**	II	Дерматит, долго не заживающие язвы. При попадании в глаза- потеря зрения
Парафин		V	-
Известь натронная	**	VII	Изыязвление кожи пальцев рук, разрушение ногтей. Особо опасны при попадании в глаза.
Сухое горючее		V	-

ТАБЛИЦА 1

Предельно допустимые объёмы (ЛВЖ) разрешенные к хранению в рабочих помещениях

Вещество	Объем, дм ³	Вещество	Объем, дм ³
Ацетон	0,5	Ксилол	5
Бензин	0,3	Сероуглерод	0,15
Бензол	0,5	Толуол	2,0
Бутанол	5,0	Уксусная кислота	5,0
Гексан	0,3	Циклогексан	5,0
Дихлоэтан	3,0	Этанол	2,0
Диэтиловый эфир	0,2	Этилацетат	1,0
Керосин	5,0		

ПРИЛОЖЕНИЕ 3 (справочное)
КЛАССИФИКАЦИЯ ЯДОВИТЫХ ВЕЩЕСТВ

Характер токсичного действия	Типичные вещества
1. Нервные (нейротропные) яды:	
— возбуждающие	кофеин, стрихнин, аммиак
— медиаторного действия	никотин, атропин, фосфорорганические вещества
— прочие	углеводороды, бензин, некоторые спирты жирного ряда, метиловый спирт, анилин, сероводород, тетраэтилсвинец, диоксан, фторацетат, трикрезилфосфат
2. Печеночные (гепатотропные) яды:	
	хлорированные углеводороды: четыреххлористый углерод, хлороформ, дихлорэтан; бромбензол, фосфор, селен
3. Кровяные яды:	
— реагирующие с гемоглобином крови	оксид углерода, нитрозо-, нитро-, аминосоединения ароматического ряда и их производные, бертолетова соль
— вызывающие разрушение эритроцитов (гемолиз)	фенилгидразин, мышьяковидный водород
— нарушающие костномозговое кроветворение	бензол, толуол, ксилол, хлорэтиламины, свинец и его неорганические соединения
4. Ферментные яды:	
	синильная кислота и ее соли, мышьяк и его соединения, соли ртути (II), фосфорорганические соединения (тиофос, метафос)
5. Раздражающие яды:	
— поражающие преимущественно верхние дыхательные пути	хлор, хлорпикрин, аммиак, диметилсульфат, туманы кислот, акролеин, сернистый газ
— поражающие преимущественно глубокие дыхательные пути	оксиды азота, фосген, дифосген, ароматические углеводороды, силикатная пыль
— прижигающие и раздражающие кожу и слизистую оболочку	минеральные и некоторые органические кислоты, едкие щелочи, ангидриды, хроматы, бихроматы, фенолы
6. Аллергены:	
	нитрохлорбензолы, соединения никеля, производные пиридина, урсол, алкалоиды, нафтиламины
7. Канцерогены:	
	каменноугольная смола, метилхолантрен, бензантрацены, аминосоединения, бензидин, хлорбензидин, нафтиламин, акридины, флоурены.
8. Мутагены:	
	органические перекиси, этиленимины, хлорэтиламины, ионизирующая радиация
9. Эмбриотропные яды:	
	талидомид

ПРИЛОЖЕНИЕ 4 (справочное)

ПЕРЕЧЕНЬ ПОЖАРООПАСНЫХ ВЕЩЕСТВ, ИСПОЛЬЗУЕМЫХ В ЛАБОРАТОРИИ

Огнеопасные легковоспламеняющиеся и горючие вещества — вещества, воспламеняющиеся от действия на них открытого огня или от нагревания, должны храниться в условиях, исключающих влияние высоких температур, а также контакт с самовоспламеняющимися реактивами.

- | | |
|--|---|
| <ol style="list-style-type: none">1. Алюминон2. Амилацетат, этилацетат3. Ароматические соединения (бензол, толуол, ксилол)4. Ацетальдегид5. Ацетон6. Гексан7. Диоксан8. Диметилглиоксим9. Диметилсульфид10. Калий надсерноокислый11. Камфора12. Кислоты масляная, муравьиная, салициловая, уксусная13. Кремний14. Лигроин15. Масла органические16. Метилизобутилкетон, метилэтилкетон | <ol style="list-style-type: none">17. Натрий гидросерноокислый18. Нафталин19. Нитролаки, нитроэмали20. Нитроцеллюлоза21. Пиридин22. Пиробензол23. Селен24. Сера25. Сероуглерод26. Скипидар27. Спирты (этиловый, метиловый, бутиловый, амиловый и др.)28. Стирол29. Углеводороды (бензин, газолин, керосин и др.)30. Уротропин31. Фосфор красный32. Эфиры (петролейный, диэтиловый, амиловый и др.) |
|--|---|

Самовоспламеняющиеся вещества — вещества, способные самопроизвольно воспламениться без действия на них открытого огня или нагревания. Взаимодействуя с воздухом, водой и горючими веществами они способны образовывать взрывчатые смеси, поэтому даже временно нельзя оставлять их на хранение вместе с другими реактивами.

- | | |
|--|---|
| <ol style="list-style-type: none">1. Азотнокислые аммоний, барий, калий, натрий, кальций2. Алюминиевая пудра3. Аммониты4. Бром5. Калий, натрий, кальций металлические ¹6. Калий марганцовокислый7. Кальция карбид8. Кислоты азотная, серная, плавиковая, хлорсульфоновая | <ol style="list-style-type: none">9. Магния порошок10. Металлоорганические соединения11. Оксиды кальция, хрома, серебра12. Тетрил13. Уголь древесный14. Фосфор белый (желтый)15. Фосфористые натрий, кальций16. Хлораты калия, натрия, кальция, магния17. Хлорная известь18. Цинковая пыль |
|--|---|

¹ Щелочные металлы хранят под слоем обезвоженного керосина или масла без доступа воздуха в толстостенной, тщательно закупоренной таре и в металлических ящиках с плотно закрывающимися крышками, стенки и дно которых выложены асбестом.

ПРИЛОЖЕНИЕ 5 (справочное)

ПЕРЕЧЕНЬ ВЗРЫВООПАСНЫХ ВЕЩЕСТВ, ИСПОЛЬЗУЕМЫХ В ЛАБОРАТОРИИ

Взрывоопасные вещества — вещества, способные разлагаться со взрывом от внешнего теплового или электрического источника, от удара, трения, детонации, контакта с другими веществами.

Взрывоопасные вещества хранятся обособленно от других в изолированном отсеке помещения в исправной таре, специально предназначенной для этих целей.

1. Азотная кислота и ее соли
2. Азиды
3. Бертолетова соль
4. Боргидрид натрия
5. Дипикриламин
6. Карбиды меди, серебра, ртути

7. Нитроглицерин
8. Пероксиды натрия, калия, бария
9. Перхлораты
10. Пикриновая кислота
11. 2,4,6-Тринитротолуол

Взрывоопасные смеси

Твердые вещества с водой:

1. Амид натрия
2. Бромид алюминия
3. Карбиды щелочных и щелочноземельных металлов
4. Хлорсульфоновая кислота
5. Щелочные и щелочноземельные металлы

Смеси газов:

1. Ацетилен с воздухом или кислородом
2. Водород с воздухом или кислородом
3. Метан с воздухом или кислородом
4. Хлор с водородом

ИНСТРУКЦИЯ ПО ТЕХНИКЕ БЕЗОПАСНОСТИ ДЛЯ УЧАЩИХСЯ В КАБИНЕТЕ ХИМИИ И БИОЛОГИИ 5-11 КЛАССОВ

I. Общие требования безопасности

1. Соблюдение данной инструкции обязательно для всех учащихся, занимающихся в кабинете.
2. Спокойно, не торопясь, соблюдая дисциплину и порядок, входить и выходить из кабинета.
3. Не загромождать проходы сумками и портфелями.
4. Не включать электроосвещение и средства ТСО.
5. Не открывать форточки и окна.
6. Не передвигать учебные столы и стулья.
7. Не трогать руками электрические розетки.
8. Не приносить на занятия посторонние, ненужные предметы, чтобы не отвлекаться и не травмировать своих товарищей
9. Не садиться на трубы и радиаторы водяного отопления.

II. Требования безопасности перед началом занятий

1. Не открывать ключом дверь кабинета.
2. Входить в кабинет спокойно, не торопясь.
3. Подготовить своё рабочее место, учебные принадлежности.
4. Не менять рабочее место без разрешения учителя.
5. Дежурным учащимся протереть доску чистой, влажной тканью.

III. Требования безопасности во время занятий

1. Внимательно слушать объяснения и указания учителя.
2. Соблюдать порядок и дисциплину во время урока.
3. Не включать самостоятельно приборы ТСО.
4. Не переносить оборудование и ТСО.
5. Вся учебную работу выполнять после указания учителя.
6. Поддерживать чистоту и порядок на рабочем месте.

IV. Требования безопасности в аварийных ситуациях

1. При возникновении аварийных ситуаций (пожар и т.д.), покинуть кабинет по указанию учителя в организованном порядке, без паники.
2. В случае травматизма обратитесь к учителю за помощью.
3. При плохом самочувствии или внезапном заболевании сообщите учителю.

V. Требования безопасности по окончании занятий

1. Приведите своё рабочее место в порядок.
2. Не покидайте рабочее место без разрешения учителя.
3. Обо всех недостатках, обнаруженных во время занятий, сообщите учителю.
3. Выходите из кабинета спокойно, не толкаясь, соблюдая дисциплину.