Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение

«Октябрьская средняя общеобразовательная школа имени Н.В.Архангельского»

|  |
| --- |
| Утверждаю  директор школы  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /В.Н.Доровин/  «\_\_» \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2015 г. |

**Паспорт**

**химической лаборатории**

**кабинета № 304**

Октябрьское

2015-2016 год

**Содержание**

1. Нормативные документы, регламентирующие образовательную деятельность
2. Опись имущества лаборатории химии
3. Инвентарная ведомость лаборатории химии
4. Наглядные пособия и оборудование кабинета
5. Техника безопасности и охрана труда в кабинете

**Лаборант: Смагина Людмила Ивановна**

**Требования к лаборатории химии как базы для успешного выполнения образовательной программы**

**1. Общие требования**

1.1. Наличие нормативной школьной документации на открытие и функционирование учебного кабинета:

* Приказ о назначении ответственного за кабинет, его функциональных обязанностях (по профилю кабинета; хранится в папке «Нормативно-правовая документация).
* Паспорт кабинета, оформленный с указанием функционального назначения имеющегося в кабинете оборудования, приборов, технических средств, наглядных пособий, дидактических материалов и др.
* Инвентарная ведомость на имеющееся оборудование (хранится в папке «Паспорт кабинета»).
* Правила техники безопасности работы в кабинете (вывешиваются в кабинете для ознакомления).
* Акт приемки учебного кабинета администрацией школы на предмет подготовки кабинета к функционированию (хранится в папке «Паспорт кабинета»).

1.2. Соблюдение правил техники безопасности и санитарно-гигиенических норм в учебном кабинете.

1.3. Соблюдение эстетических требований к оформлению учебного кабинета.

**Требования к учебно-методическому обеспечению кабинета.**

1.4. Укомплектованность кабинета учебным оборудованием, учебно-методическим комплексом, комплексом средств обучения необходимым для выполнения образовательной программы школы.

1.5. Соответствие учебно-методического комплекса и комплекса средств обучения (по профилю кабинета) требованиям стандарта и образовательной программы.

1. **Цель работы лаборатории химии:**

создание оптимальных условий для организации образовательного процесса в соответствии с Федеральным компонентом государственного стандарта общего образования по химии.

1. **Опись имущества кабинета химии**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Наименование имущества** | **Количество** |
| 1. | Лабораторный стол | 1 |
| 2. | Учительский стул | 3 |
| 3. | Ученический стул | 1 |
| 4. | Вытяжной шкаф | 1 |
| 5. | Стенка из 6 шкафов | 1 |
| 6. | Металлические стеллажи | 2 |
| 7. | Сейф | 1 |
| 8. | Мойка | 1 |
| 9. | Тумба | 1 |
| 10. | Медицинская аптечка | 1 |

**4. Наглядные пособия и оборудование кабинета**

**4.1. Таблицы**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№**  **п/п** | **Наименование** | **Кол-во** | **Класс** |
| 2 | Кислоты |  | 8 |
| 3 | Кривые растворимости солей |  |  |
| 4 | Ионная связь |  | 8,11 |
| 6 | Электроволновые модели атомов элементов I, II периодов |  | 8,9,11 |
| 7 | Кристаллы |  |  |
| 9 | Соотношение между различными типами химических реакций |  | 8,9,11 |
| 12 | Гидролиз водных растворов солей |  |  |
| 14 | Электролиз раствора хлорида меди (II) с угольным анодом |  | 9 |
| 18 | Форма и перекрывание электронных облаков |  |  |
| 19 | Метан |  |  |
| 21 | Продукты переработки древесины |  | 11 |
| 23 | Бензол |  |  |
| 24 | Структура молекулы белка |  | 11 |
| 25 | Этилен |  | 10 |
| 26 | Гидролиз водных растворов солей |  | 11 |
| 26 | Ацетилен |  |  |
| 27 | Ректификационная колонна |  | 11 |
| 28 | Обобщение сведений о группах углеводородов |  | 10 |
| 29 | Денатурация белков |  |  |
| 31 | Принцип комплементарности |  | 9,10 |
| 32 | Нуклеиновые кислоты |  | 9,10 |
| 33 | Первичная структура белка |  | 9,10 |
| 34 | Вторичная структура белка |  | 9,10 |
| 35 | Третичная структура белка |  | 9,10 |
| 36 | Четвертичная структура белка |  | 9,10 |
| 37 | Коррозия |  |  |
| 38 | Способы защиты металлов от коррозии |  |  |
| 39 | Химические элементы |  |  |

**Таблицы пластиковые**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **№**  **п/п** | **Наименование** | **Раздел** | **Класс** |
| 1 | Переработка каменного угля | Природные источники углеводородов.Способы их переработки. Органический синтез. | 10 |
| 2 | Коксование угля |
| 3 | Перегонка нефти |
| 4 | Крекинг нефтепродуктов |
| 5 | Продукты переработки нефти |
| 6 | Природный и попутный газ |
| 7 | Получение ацетилена из метана |
| 8 | Производство этанола прямой гидратацией этилена |
| 9 | Получение формальдегида окислением метана |
| 10 | Получение карбоновых кислот из парафина |
| 11 | Автоклав для гидрирования жиров |
| 12 | Мыла. Синтетические моющие средства. |
|  | | | |
| 1 | Галогены | Неметаллы  9 | |
| 2 | Химия галогенов |
| 3 | Сера. Аллотропия |
| 4 | Химия серы |
| 5 | Химия азота |
| 6 | Оксиды азота |
| 7 | Азотная кислота -- окислитель |
| 8 | Фосфор. Аллотропия. |
| 9 | Классификация минеральных удобрений |
| 10 | Распознавание минеральных удобрений |
| 11 | Углерод. Аллотропия. |
| 12 | Адсорбция |
| 13 | Оксид кремния |
| 14 | Силикаты |
| 15 | Применение кремния и его соединений |
| 16 | Инертные газы |
|  | | | |
| 1 | Виды энергии | Химические реакции | 8-11 |
| 2 | Тепловой эффект химической реакции |
| 3 | Законы сохранения массы и энергии |
| 4 | Измерение теплового эффекта реакции |
| 5 | Скорость химической реакции |
| 6 | Зависимость скорости химической реакции от условий |
| 7 | Обратимые реакции |
| 8 | Динамический характер химического равновесия |
| 9 | Смещение химического равновесия |
| 10 | Катализ |
| 11 | Гетерогенный катализ |
| 12 | Окислительно-восстановительные реакции |
| 13 | Многобразие окислительно-восстановительных реакций |
| 14 | Классификация химических реакций |
|  | | | |
| 1 | Щелочные металлы | Металлы | 9 |
| 2 | Химия щелочных металлов |
| 3 | Элементы IIА группы(щелочноземельные) |
| 4 | Жесткость воды |
| 5 | Алюминий |
| 6 | Применение алюминия |
| 7 | Железо |
| 8 | Виды коррозии |
| 9 | Методы защиты от коррозии |
|  | | | |
| 1 | Типы органических реакций | Реакции органических веществ | 10 |
| 2 | Виды органических реакций |
| 3 | Механизмы реакций в органической химии (1) |
| 4 | Механизмы реакций в органической химии (2) |
| 5 | Качественные реакции органических веществ (1) |
| 6 | Качественные реакции органических веществ (2) |

**4.2 Оборудование кабинета химии**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № | Оборудование | Количество | Шкаф |
| 1. | Коллекция «Нефть и продукты ее переработки» | 15 | 2 |
| 2 | Коллекция «волокна» | 15 | 2 |
| 3 | Спиртовка большая | 14 | 7 |
| 4 | Спиртовка малая | 26 | 7 |
| 5 | Горелка универсальная | 1 | 2 |
| 6 | Прибор для получения газов | 1 | 2 |
| 7 | Прибор комбинированный (аспиратор для получения газов) | 1 | 2 |
| 8 | Электроплитка «Экстра Б-1» | 1 | 7 |
| 9 | Минералы и горные породы | 1 | 2 |
| 10 | Комплект для демонстрации опытов универсальный | 1 | 6 |
| 11 | Центрифуга демонстрационная | 1 | 6 |
| 12 | Аппарат для дистиляции воды | 1 | 6 |
| 13 | Демонстрационный набор для составления объемных моделей молекул | 1 | 3 |
| 14 | Установка для фильтрования под вакуумом | 1 | 6 |
| 16 | Набор деталей к установке для перегонки веществ | 1 | 6 |
| 17 | Прибор для иллюстрации зависимости скорости химической реакции от усовий | 1 | 6 |
| 18 | Аппарат для проведения химических реакций | 1 | 6 |
| 19 | Набор склянок с дозатором для хранения растворов | 15 | 5 |
| 20 | Демонстрационная коллекция «волокна» | 1 | 2 |
| 21 | Коллекция «Полезные ископаемые» | 1 | 2 |
| 22 | Коллекция «Поделочные камни» | 1 | 2 |
| 23 | Коллекция «Каменный уголь и продукты его переработки» | 1 | 2 |
| 24 | Сухое топливо | 2 | 26 |
| 25 | Прибор для опытов по химии с электрическим током(лаборат.) | 1 | 4 |
| 26 | Учебные коллекции из 9 предметов | по 1 | 2 |
|  | 1. Каменный уголь |  |  |
|  | 2. Хлопок, лен, шелк, шерсть |  |  |
|  | 3. Волокна |  |  |
|  | 4. Металлы |  |  |
|  | 5. Аллюминий |  |  |
|  | 6. Гранит и мрамор |  |  |
|  | 7. Топливо |  |  |
|  | 8. Чугун и сталь |  |  |
|  | 9. Торф и продукты его переработки |  |  |
| 27 | Набор посуды лабораторной стеклянной для дистиляции воды НД-1 | 1 | 5 |
| 28 | Колонка абсорбционная | 2 | 6 |
| 29 | Прибор для опытов по химии с электрическим током ПХЭ | 1 | 4 |
| 30 | Пробирки | 50 | 14 |
| 31 | Прибор для окисления спирта над медным катализатором | 1 | 6 |
| 32 | Демонстрационная коллекция «Нефть и продукты ее переработки» | 1 | 2 |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 33 | НПХЛ | 1 | 5 |
| 34 | Баня водяная лабораторная | 1 | 7 |
| 35 | Решетка металлическая | 1 | 15 |
| 36 | Электронагреватель для пробирок | 1 | 4 |
| 37 | Комплект для демонстрации опытов по химии универсальный(КДОХУ) | 1 | 3 |
| 38 | Прибор: 3 мензурки и кружка мерная | 1 | 16 |
| 39 | Делительная воронка | 7 | 4 |
| 40 | Аппарат Киппа | 1 | 4 |
| 41 | Циркуль | 1 | 8 |
| 42 | Муфельная печь | 1 | 13 |
| 43 | Универсальная индикаторная бумага | 48 | 22 |
| 44 | Фильтры обеззоленные «Белая лента» | 50 | 4 |
| 45 | Набор склянок для растворов 250 мл («20шт.) | 1 | 1 |
| 46 | Прибор для иллюстрации закона сохранения массы веществ | 1 | 6 |

**4.3 ПЕРЕЧЕНЬ**

**химических реактивов (на 01.09.2015 г.)**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **№ п/п** | **Наименование** | **Химическая**  **формула** | | **Группа**  **хранения** | **Место**  **хранения** |
| **Простые вещества** | | | | | |
| 1 | Алюминий гранулированный | | Аl | V | 12 |
| 2 | Железо восстановленное | | Fe | V | 12 |
| 3 | Йод кристаллический | | I2 | VII | 22 |
| 4 | Цинк гранулированный | | Zn | V | 12 |
| 5 | Сера молотая | | S | V | 24 |
| 6 | Магний стружками | | Mg | V | 12 |
| 7 | Олово гранулированное | | Sn | V | 12 |
| 8 | Медь (проволока) | | Cu | V | 12 |
| 9 | Набор «Щелочные и щелочноземельные металлы» | | Na, Ca, K, Li | II | 22 |
| 10 | Свинец гранулированный | | Рb | V | 12 |
| 11 | Цинк(порошок) | | Zn | V | 12 |
| 12 | Медь (гранулы) | | Cu | V | 12 |
| 13 | Алюминий (пудра) | | Аl | V | 12 |
| 14 | Магний (пудра) | | Mg | V | 12 |
| 15 | Бром | | Br2 | VII | 23 |
| 16 | Кальций | | Ca | II | 22 |
| 17 | Натрий | | Na | II | 22 |
| 18 | Литий | | Li | II | 22 |
| 19 | Фосфор | | Р4 | V | 12 |
| **Оксиды** | | | | | |
| 20 | Оксид алюминия | | Al2O3 | VIII | 9 |
| 21 | Оксид железа (III) | | Fe2O3 | VIII | 9 |
| 23 | Оксид меди (II) | | CuO | VIII | 9 |
| 24 | Оксид марганца | | MnO2 | VI | 10 |
| 25 | Оксид цинка | | ZnO | VIII | 9 |
| 26 | Оксид магния | | MgO | VIII | 9 |
| 27 | Оксид кальция | | СаО | VII | 22 |
| 28 | Оксид фосфора | | Р2О5 | VIII | 9 |
| **Основания** | | | | | |
| 29 | Гидроксид калия | | КОН | VII | 27 |
| 30 | Гидроксид алюминия | | Al(OH)3 | VIII | 9 |
| 31 | Гидроксид кальция | | Са(ОН)2 | VII | 22 |
| 32 | Гидроксид натрия | | NаOH | VII | 27 |
| **Кислоты** | | | | | |
| 33 | Азотная кислота | | HNO3 | VII | 21 |
| 34 | Серная кислота | | H2SO4 | VII | 21 |
| 35 | Соляная кислота | | HCl | VII | 21 |
| 36 | Борная кислота | | H3ВO3 | VIII | 10 |
| 37 | Уксусная кислота | | СН3СООН | VII | 21 |
| 38 | Лимонная кислота | |  |  |  |
| 39 | Муравьиная кислота | |  |  |  |
| 40 | Щавелевая кислота | |  |  |  |
| **Cоли** | | | | | |
| сульфаты | | | | | |
| 41 |  | | ZnSO4 | VIII | 10 |
| 42 |  | | MgSO4 | VIII | 10 |
| 43 |  | | AgSO4 | VIII | 10 |
| 44 |  | | Al2(SO4)3 | VIII | 10 |
| 45 |  | | MnSO4 | VIII | 10 |
| 46 |  | | FeSO4.7H2O | VIII | 10 |
| 47 |  | | CoSO4.7H2O | VII | 22 |
| 48 |  | | Na2SO4 | VIII | 10 |
| 49 |  | | K2SO4 | VIII | 10 |
| 50 |  | | (NH4)2SO4 | VIII | 10 |
| 51 |  | | K2SO4. Al2(SO4)3. 24H2O(квасц) | VIII | 10 |
| 52 |  | | NiSO4 | VII | 22 |
| 53 |  | | CuSO4 | VII | 10 |
| Сульфиты, сульфиды. | | | | | |
| 54 |  | | Na2SO3 | VIII | 10 |
| 55 |  | | Na2S | VII | 22 |
| фосфаты | | | | | |
| 56 |  | | NaH2PO4 | VIII | 10 |
| 57 |  | | КH2PO4 | VIII | 10 |
| Нитраты(селитры) | | | | | |
| 58 |  | | Al(NO3)3 | VI | 10 |
| 59 |  | | NH4 NO3 | VI | 10 |
| 60 |  | | KNO3 | VI | 10 |
| 61 |  | | Ca(NO3)2 | VI | 10 |
| 62 |  | | Ba(NO3)2 | VI | 10 |
| 63 |  | | AgNO3 | VII | 26 |
| 64 |  | | NaNO3 | VI | 10 |
| Карбонаты,силикаты. | | | | | |
| 65 |  | | (NH4)2СO3 | VIII | 10 |
| 66 |  | | СаCO3 | VIII | 10 |
| 67 |  | | Nа2CO3 | VIII | 10 |
| 68 |  | | BаCO3 | VIII | 10 |
| 69 |  | | K2CO3 | VIII | 10 |
| 70 |  | | CuCO3 | VII | 10 |
| 71 |  | | Nа2SiO3 | VIII | 10 |
| Галогениды | | | | | |
| 71 |  | | MgCl2 | VIII | 10 |
| 72 |  | | MnCl2 | VII | 10 |
| 73 |  | | CuCl2 | VII | 25 |
| 74 |  | | KCl | VIII | 10 |
| 75 |  | | NH4Cl | VIII | 10 |
| 76 |  | | NaCl | VIII | 10 |
| 77 |  | | PbCl2 | VIII | 10 |
| 78 |  | | LiCl | VIII | 10 |
| 79 |  | | FeCl3 | VIII | 10 |
| 80 |  | | AlCl3 | VIII | 10 |
| 81 |  | | СrCl3 | VII | 22 |
| 82 |  | | CoCl2 | VII | 22 |
| 83 |  | | ZnCl2 | VII | 22 |
| 84 |  | | BaCl2 | VII | 22 |
| 85 |  | | ССl4 | VII | 22 |
| 86 |  | | NaBr | VIII | 10 |
| 87 |  | | KI | VIII | 10 |
| 88 |  | | NaF | VII | 22 |
| 89 |  | | CaF2 | VII | 22 |
| Соединения хрома и марганца, роданиды | | | | | |
| 90 | Хромат калия | |  | VII | 22 |
| 91 | Дихромат калия | |  | VII | 22 |
| 92 | Хромат натрия | |  | VII | 22 |
| 93 | Дихромат аммония | |  | VII | 22 |
| 94 | Перманганат калия | |  | VI | 25 |
| 95 | Роданид аммония | |  | VII | 22 |
| 96 | Роданид калия | |  | VII | 22 |
| Цианиды | | | | | |
| 97 | Желтая кровяная соль | |  | VIII | 22 |
| **Органические вещества.** | | | | | |
| 98 | Сахароза | |  | VIII | 9 |
| 99 | Лактоза | |  | VIII | 9 |
| 100 | Глюкоза | |  | VIII | 9 |
| 102 | Крахмал | |  | VIII | 9 |
| 105 | Калий виннокислый | |  | VIII | 9 |
| 107 | Ацетат калия | |  | VIII | 9 |
| 108 | Ацетат натрия | |  | VIII | 9 |
| 109 | Дихлорметан | |  | VII | 22 |
| 110 | Трихлорметан | |  | VII | 22 |
| 111 | Хлорбензол | |  | VII | 22 |
| 112 | Карбид кальция | |  | II | 22 |
| 113 | Фенол | |  | VII | 22 |
| 114 | Нефть | |  | IV | 26 |
| 115 | Ацетон | |  | IV | 26 |
| 116 | Парафин | |  | V | 26 |
| 117 | Вазелин | |  | VIII | 9 |
| 118 | Нафталин | |  | VII | 24 |
| 119 | Бензин | |  | IV | 24 |
| 120 | Бензол | |  | IV | 24 |
| 121 | Толуол | |  | IV | 24 |
| 122 | Циклогексан | |  | IV | 24 |
| 123 | Гексан | |  | IV | 24 |
| 124 | Формалин | |  | VII | 25 |
| 125 | Метиловый эфир метакриловой кислоты | |  | VII | 25 |
| 126 | Уксусно-изоамиловый эфир | |  | VII | 25 |
| 127 | Этанол | |  | IV | 23 |
| 128 | Ацетат свинца | |  | VII | 22 |
| Пластмассы и волокна. | | | | | |
| 129 | Капрон(крошка) | |  |  |  |
| 130 | Капролактам | |  |  |  |
| 131 | Полиэтилен(гранулы) | |  |  |  |
| 132 | Полистирол(крошка) | |  |  |  |
| **Индикаторы** | | | | | |
| 133 | Лакмоид | |  | VII | 22 |
| 134 | Фенолфталеин | |  | VII | 22 |
| 135 | Метилоранж | |  | VII | 22 |
| 136 | Универсальный индикатор | |  | VII | 22 |
|  | | | | | |  |  |  |  |

**5.Оказание первой медицинской помощи**

Во всех случаях после оказания первой медицинской помощи следует обратиться в медицинское учреждение.

1. **Отравление кислотами**: выпить 4 - 5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же взвеси оксида магния в воде и снова вызвать рвоту. После этого сделать два промывания желудка чистой теплой водой. Общий объем жидкости не менее 6 л.

*При попадании внутрь концентрированных кислот и при потере сознания запрещается вызывать искусственную рвоту, применять карбонаты и гидрокарбонаты как противоядие (вместо оксида магния).* В этом случае необходимо вызвать врача.

2**. Отравление щелочами**: выпить 4 - 5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же водного раствора уксусной кислоты с массовой долей вещества 2 %. После этого сделать два промывания желудка чистой теплой водой.

3. **Отравление фенолом**: выпить 4 - 5 стаканов теплой воды и вызвать рвоту, затем выпить столько же розового раствора перманганата калия и снова вызвать рвоту. Третье промывание сделать водным раствором этанола с массовой долей вещества 5 % (объем не менее 1 л).

4. **Отравление парами брома**: дать нюхать с ватки нашатырный спирт (водный раствор аммиака с массовой долей вещества 10 %), затем промыть слизистые оболочки носа и горла водным раствором гидрокарбоната натрия с массовой долей вещества 2 %.

5. **Отравление газами**: чистый воздух и покой, в тяжелых случаях - кислород.

6. **Ожоги:** ***при любом ожоге запрещается*** ***пользоваться жирами для обработки обожженного участка***. **Запрещается** также ***применять красящие вещества (растворы перманганата калия, бриллиантовой зелени, йодной настойки)***.

***Ожог первой степени обрабатывают этиловым спиртом и накладывают сухую стерильную повязку***.

***Во всех остальных случаях после охлаждения места ожога накладывают стерильную повязку и обращаются за медицинской помощью***.

Иные виды поражения организма:

***при попадании на кожу едкого вещества основная задача - как можно быстрее удалить его стряхиванием или снятием пинцетом***, сухой бумагой или стеклянной палочкой;

***при попадании на кожу растворов кислот или щелочей смывают их после стряхивания видимых капель широкой струей прохладной воды или душем***. **Запрещается обрабатывать пораженный участок увлажненным тампоном**;

**при ожогах негашеной известью запрещается пользоваться водой для удаления вещества:** *снимать известь с кожи следует пинцетом или тампоном, смоченным минеральным или растительным маслом.*

После удаления с кожи вещества пораженный участок обмывают 2%-ным раствором уксусной кислоты или гидрокарбоната натрия такой же концентрации, затем ополаскивают водой и накладывают повязку с риванолем или фурацилином.

***Йод и жидкий бром удаляют с кожи этиловым спиртом и накладывают примочку из 5%-ного раствора гидрокарбоната натрия. В случае ожога бромом немедленно обратиться в медпункт****.*

**Помощь при порезах и ушибах:**

1. **В первую очередь необходимо остановить кровотечение** (жгут, пережатие сосуда, давящая повязка).

2. **Если рана загрязнена, грязь удаляется только вокруг, но ни в коем случае не из глубинных слоев раны. Кожу вокруг раны обеззараживают йодной настойкой или раствором бриллиантовой зелени и обращаются в медпункт.**

3. **Если после наложения жгута кровотечение продолжается, на рану накладывают стерильный тампон, смоченный 3%-ным раствором пероксида водорода, затем стерильную салфетку и туго бинтуют. Если повязка намокает от проступающей крови, новую накладывают поверх старой.**

**4. Первая помощь при ушибах - покой поврежденному органу. На область ушиба накладывают давящую повязку и холод (например, лед в полиэтиленовом мешочке). Ушибленному органу придают возвышенное положение.**

**5. При ушибах головы пострадавшему обеспечивают полный покой и вызывают "скорую помощь".**

**6. Инородные тела, попавшие в глаз, разрешается удалить влажным ватным или марлевым тампоном. Затем промывают глаз водой из фонтанчика не менее 7 -10 минут. Для подачи воды допускается также пользоваться чайником или лабораторной промывалкой.**

**7. При попадании в глаз едких жидкостей промывают его водой, как указано выше, затем раствором борной кислоты или гидрокарбоната натрия, в зависимости от характера попавшего вещества.**

**8. После заключительного ополаскивания глаза чистой водой под веки необходимо ввести 2 - 3 капли 30%-ного раствора альбуцида и направить пострадавшего в медпункт.**