

СВЕДЕНИЯ ОБ ОСНОВНОМ ИМУЩЕСТВЕ КАБИНЕТА ХИМИИ

№ п/п	Наименование имущества	Количество
1.	Стол учительский	
2.	Стол демонстрационный	
3.	Стол ученический	
4.	Стулья ученические	
5.	Вытяжной шкаф	
6.	Доска	
7.	Стол компьютерный	
8.	Жалюзи	
9.	ноутбук «lenovo» (интернет-сеть) интерактивная доска smart board проектор vivitek	1

Характеристика кабинета химии

Кабинет химии - помещение, оборудованное в соответствии с целями и задачами изучения данного предмета. В нём проводятся уроки, консультации, лабораторные и практические работы. При кабинете находится лаборатория, где хранятся оборудование для химического эксперимента, таблицы, шкафы с химическими реактивами и сейф для хранения прекурсоров. Есть план работы кабинета, инструкции по технике безопасности, журнал прекурсоров. Всё оборудование кабинета просто в обращении, приятно в эстетическом отношении.

Стенды абсолютно рабочие, нужные не только в проведении уроков, но и для углубления знаний обучающихся с учетом возраста. Переднюю часть кабинета занимает кафедра – демонстрационный

стол с вытяжным шкафом и электророзетками. Боковая стена носит учебно-методический характер. Здесь «Периодическая система Д.И. Менделеева», «Таблица растворимости», «Электрохимический ряд напряжения металлов». Стенды расположены вне поля зрения обучающихся на определенном расстоянии и не давят на них. Лаборатория снабжена гарнитуром школьной мебели, в которых хранятся различные приборы для демонстрации химических опытов, а также различные коллекции, раздаточные материалы, учебная, дидактическая и методическая литература.

Удобный подбор рабочего места учителя, позволяет контролировать каждого ученика и создает обстановку самостоятельности.

Цветовой фон кабинета, шторы, цветы необходимы для обеспечения здоровой среды для занятий.

Мультимедийно-программное обеспечение (диски)

C

D

C

ROM Химия.8 класс. (3 диска). «Просвещение-Медиа».

D

ROM Химия 8-11 класс. Виртуальная лаборатория. Лаборатория систем мультимедиа,

C

МарГТУ

D

4. «Экзамен –медиа» интерактивное пособие по химии 8-9 класс

ROM Химия для всех. Решение задач.

Таблицы по химии

1. Относительная электроотрицательность элементов
2. Гибридизация атомных орбиталей
3. Порядок заполнения электронных оболочек атомов
4. Химическая связь
5. Типы кристаллических решеток
6. Синтез NH_3
7. Производство серной кислоты.
8. Структура молекул белка
9. Типичные степени окисления
10. Строение атома.
11. Образование ковалентной и ионной химических связей
12. Периодическая таблица Д.И. Менделеева
13. Таблица растворимости неорганических веществ
14. Электрохимический ряд напряжения металлов
15. Мартеновская печь

Приборы

1. Аппараты Киппа для получения газов
 2. Цилиндры разные
 3. Прибор для измерения скорости реакции.
 4. Запасные детали, бюретки
- Пробирки, колбы, мензурки
6. Спиртовки
 7. Магнит
 8. Стаканы
 9. Мерные колбы
 10. Индикаторная бумага
 11. Фильтровальная бумага
 12. Штативы с пробирками
 13. Держатель для пробирок
 14. Железные ложечки для сжигания веществ
 15. Стеклянные палочки
 16. Фарфоровые чашки
- Ступки

Коллекции:

1. Коллекция минералов
2. Искусственный шелк
3. Пластмассы
4. Каучук
5. Топливо
6. Стекло
7. Волокна
8. Нефть и нефтепродукты

9. Минеральные удобрения
10. Чугун и сталь
11. Минералы и горные породы
12. Железо и его виды
13. Основные виды промышленного сырья
14. Каменный уголь
15. Известняки
16. Металлы
17. Кристаллические решетки

Стенды:

1. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева
2. Растворимость солей, кислот, оснований.
4. Правила работы в химической лаборатории
5. Портреты: Д.И. Менделеева, М. В. Ломоносова, А. М. Бутлерова и тд.
6. Тематические стенды-10 (на стене).

УЧЕБНО-ПРАКТИЧЕСКОЕ И УЧЕБНО-ЛАБОРАТОРНОЕ ОБОРУДОВАНИЕ

Реактивы для кабинета химии

индикаторы

Лакмоид

Фенолфталеин

Метиловый оранжевый

Набор индикаторных бумаг

Бумага лакмоидная синяя

Фуксин основной

Лакмус сухой

основания

$\text{Cu}(\text{OH})_2$ NaOH KOH $\text{Ba}(\text{OH})_2$ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ NH_4OH

неметаллы S

металлы Na K Ca Li Al Mg Fe Zn Cu Sn

Соли Zn-1. ZnCl_2

Соли Al – 1. AlCl_3 2. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18 \text{H}_2\text{O}$

Соли Mn, Ni, Cr, Li: $\text{NiSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$, $\text{CrCl}_3 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$

Соли Pb, Ag: AgNO_3

Соли Cu : $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, CuCO_3

Соли K: $\text{KH}_2\text{PO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, K_2CrO_4 , KCNS , KMnO_4 , $\text{K}_2\text{HPO}_4 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, KCl

Соли Na: NaNO_3 , NaHCO_3 , Na_2S , Na_2SO_4 , $\text{Na}_2\text{SiO}_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$, Na_2CO_3 , NaF , NaCl , Na_2SO_3

соли NH_4^+ , Mg, Ca, Fe.

Соли NH_4^+ : NH_4Cl , NH_4NO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

Соли Ca: $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$, $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, CaCl_2 , CaCO_3 , $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$

Соли Mg: MgCO_3 , MgCl_2

Соли Fe: FeSO_4 , FeCl_3 , $\text{FeSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

оксиды и пероксиды

Оксиды: CaO , MgO , MnO_2 , CuO , V_2O_5 , Fe_2O_3 , Al_2O_3

Пероксиды: H_2O_2 , Mn_2O_2

Кислоты:

Неорганические HCl , H_2SO_4 , H_3PO_4 , H_3BO_3 , HNO_3

Органические кислоты:

стеариновая, уксусная, щавелевая, олеиновая, муравьиная, бензойная, пальмитиновая

Органические вещества:

Изоамиловый эфир

Ксилол каменноугольный

Этиленгликоль

Анилин

Глицерин

Дихлорэтан

Фенол

Бензин авиационный

Ацетон

Бутиловый спирт

Изоамиловый спирт

Гексан

Уксусный альдегид

Нитробензол

Глюкоза

Сахароза

Формалин

Дифениламин

Гексахлорбензол

Свечи парафиновые