

Кабинеты химии (2)

Технические средства обучения

1.Монитор	1	5.Колонки	1 пара
2.Процессор	1	6. Экран	1
3.Мультимедийный проектор	2	7.Клавиатура	2
4.Мышь	2	Ноутбук	1
МФУ	1	Съемный дисковод	1

Оснащение кабинета

1. Таблицы

1. Производство аммиачной селитры	1. Получение и формование волокон лавсан и капрон
2. Ковалентная связь.	2.Получение ацетатного волокна
3. Ионная связь	3.Получение синтетического каучука из бутана и из этилового спирта
4. Фосфорные удобрения	4.Продукты переработки каменного угля
5. Роль азота в жизни растений	5.Форма и перекрывание электронных облаков
6. Влияние минер. удобрений на повышение урожайности картофеля	6.Ацетилен
7. Свойства воды	7.Применение хлора
8. Направленность процессов в природе	8.Спирты и альдегиды
9. Закон сохранения в микромире	9.Азотные удобрения
10. Строение атома и периодический закон. Кванты	10.Пространственная изомерия бутилена
11. Закон сохранения электрического заряда	11.Метан
12. Скорость химической реакции	12.Этилен
13. Генетическая связь между классами соединений	13.Мартеновский процесс
14. Кислород в природе и его круговорот	14.Доменный процесс
15. Изменение внутренней энергии и сохранение массы в-в.	15.Бензол
16. Схема процессов окисления и восстановления	16.Этан и бутан
17. Название кислот и их солей	17.Глюкоза
18. Производство азотной кислоты	18.Получение фенолформальдегидной смолы
19. Получение и применение водорода	19.Круговорот в-в в растениях
20. Получение применение оксида углерода(IV)	20.Установка для синтеза аммиака
21. Получение применение кислорода	21.Продукты переработки древесины и нефти
22. Основные приемы работы в хим. лаборатории	22.Области применение этилена
23. Дуговые электросталеплавильные печи	23.Конверторы с кислородным дутьем
24. Хим. свойства металлов	24.Применение соляной кислоты

25. Круговорот азота в природе	25.Электроволновые модели атомов элементов 1 и 2 периодов
26. Круговорот углерода в природе	26.Продукты переработки нефти
27. Круговорот фосфора в природе	27.Применение едкого натра
28. Производство серной кислоты	28.Получение изделий из термореактивных полимеров
29. Получение и собиание газов	29.Применение уксусной кислоты
30. Кристаллические решетки	30.Производство ацетилена из метана
31. Масса и объем одного моля газообразных в-в	31.Природный газ-хим. сырье
32. Процессы выплавки стали	32.Промышленное применение метана
33. Применение поваренной соли, соды	33.Применение бензола
34. Применение аммиака	

2. Коллекции

1. Топливо
2. Алюминий
3. Минералы и горные породы
4. Каменный уголь и продукты его переработки
5. Коллекция удобрений
6. Чугун и сталь
7. Пластмассы
8. Стекло и изделия из стекла
9. Полезные ископаемые
10. Металлы сплавы
11. Волокна
12. Уголь
13. Образцы коры и древесины
14. Известняк
15. Каучуки
16. Торф
17. Модели атомов
18. Набор для сборки моделей молекул
19. Модели кристаллических решеток

3. Оборудование для практических и лабораторных работ

Штативы для пробирок
Штативы лабораторные
Спиртовки
Пробирки химические
Пробирки биологические
Колбы
Стеклянные воронки
Фарфоровые чашки
Химические стаканы
Цилиндры
Микролаборатория для химического эксперимента

Комплект для демонстрации опытов универсальный
Кислоты (концентрированные в сейфе под замком): соляная, серная, азотная, фтороводородная, борная
Гидроксиды (порошки в сейфе под замком): натрия, калия, кальция, аммония.
Гидроксид алюминия
Гидроксид меди (2)
Индикаторы: фенолфталеин, лакмус фиолетовый (бумага), красная кровяная соль, желтая кровяная соль, метиловый оранжевый, метиловый красный
Металлы: алюминий, медь, цинк, железо, свинец, сурьма, олово, литий, натрий, кальций
Оксиды металлов: меди, железа, ванадия, марганца, алюминия
Оксид кремния
Сульфат натрия
Хлорид железа (3)
Сульфат железа (2)
Карбонат кальция
Хлорид меди (2)
Хлорид цинка
Хлорид алюминия
Силикат натрия
Сульфат меди (2)
Нитрат свинца (2)
Нитрат серебра
Сульфат аммония
Хлорид аммония
Ацетат калия
Ацетат натрия
Гидрофосфат кальция
Гидросульфат натрия
Гидрокарбонат натрия
Гидроксокарбонат меди (2)
Органические вещества: сахароза, Д—глюкоза, бутанол-1, глицерин, нефть, гексан, ксилол, Анилина гидрохлорид
Кислоты: пальмитиновая, салициловая, стеариновая, олеиновая, муравьиная, уксусная, глицин
Ацетат свинца
Оксид кальция

Роданид калия
Хлорид бария
Йод металлический
Сульфат кобальта
Хлорид хрома (3)
Гидроксид бария
Дихромат аммония
Тетрахлорметан
дихлорметан
анилин
Изоамиловый спирт
фенол
Анилин серноокислый
Спирт этиловый
Калия гексацианоферрат (2)
Калия гексацианоферрат (3)
Набор № 20 – ОС «Кислородсодержащие органические соединения»
Набор № 23 ОС Образцы органических веществ

Электронные образовательные ресурсы

Наглядное пособие для интерактивных досок. Химия 10-11
Признаки химических реакций. Видео
Взаимодействие алюминия с водой. Видео