

МЕБЕЛЬ И ОБОРУДОВАНИЕ

1. Шкаф открытый - 2
2. Шкаф закрытый - 3
3. Шкаф вытяжной - 1
4. Стол ученический - 18
5. Стул ученический - 36
6. Стол учительский - 1
7. Стол демонстрационный-1
8. Доска -1
9. Стенд - 4
- 10.Портреты - 5

ТЕХНИЧЕСКИЕ СРЕДСТВА ОБУЧЕНИЯ

1. Ноутбук -1
2. Интерактивная доска -1
3. Мультимедийный проектор -1
4. Веб-камера -1
5. Принтер -1

МЕДИАТЕКА (ВИДЕО, АУДИО, CD)

Наименование информационно-образовательного ресурса	Разработчик	Где применяется
CD: 1. «Химия: редактор тестов, тематические тесты 8-11 классы»	Издательство «Учитель», 2008 г	Во время уроков для контроля знаний учащихся
2. Учебное электронное издание «Химия (8-11 класс). Виртуальная лаборатория».	Лаборатория систем мультимедиа, 2004 г.	На уроках и внеурочных занятиях.
3. 1С: Школа. Химия. 8 класс	ЗАО «1 С», 2004	На уроках и внеурочных занятиях.

4. Библиотека электронных наглядных пособий. «Химия 8-11 класс»	МО РФ ГУ РЦ ЭМТО «Кирилл и Мефодий»,2003	На уроках и внеурочных занятиях.
--	---	----------------------------------

Библиотечный фонд (книгопечатная продукция)

Библиотека кабинета представлена нормативными документами, книгами, пособиями, дидактическим материалом к учебникам, который подобран и систематизирован в соответствии с требованиями учебных программ. Есть разнообразная справочная литература, книги по внеклассной работе по предмету, пособия по воспитательной работе 9,10,11 классы.

Учителями разработаны:

- 1) УМК для 7, 8, 9, 10, и 11 классов, содержащие:
 - поурочные развернутые планы (в 10 и 11 классах по базовому и профильному уровню),
 - разнообразный дидактический материал (в том числе и для индивидуальной работы обучающихся),
- 2) материал для решения различных типов задач, систематизированный по классам,
- 3) задания практических работ различного типа,
- 4) авторские программы элективных учебных предметов (с дидактическим приложением),

Учителями собран и систематизирован:

- материал для подготовки обучающихся к ГИА за курс основной общей школы в форме ОГЭ,
- материал для подготовки обучающихся к ГИА за курс средней общей школы в форме ЕГЭ,
- материал для подготовки обучающихся 9, 10, 11 классов к всероссийской олимпиаде школьников на различных этапах (школьном, муниципальном, региональном).

ТАБЛИЦЫ

Химические реакции:

1. Физические явления, химические реакции
2. Закон сохранения массы веществ
3. Классификация химических реакций
4. Тепловой эффект химической реакции
5. Окислительно-восстановительные реакции
6. Электролиз
7. Генетическая связь неорганических веществ
8. Генетическая связь органических веществ

Номенклатура:

1. Бинарные соединения
2. Номенклатура солей
3. Номенклатура органических соединений
4. Предельные углеводороды
5. Непредельные углеводороды
6. Функциональные производные углеводородов

Строение вещества:

1. Строение атома
2. Электронная орбиталь
3. Модели атомов некоторых элементов
4. Кристаллы
5. Химическая связь
6. Валентность
7. Степень окисления
8. Изомерия (часть 1)
9. Изомерия (часть 2)
10. Гомология

Производство металлов:

1. Плавка чугуна в доменной печи
2. Восстановительные процессы в домне
3. Схема очистки доменного газа
4. Прямое восстановление железа из руд
5. Выплавка стали в кислородном конверторе
6. Двухванная мартеновская печь
7. Дуговая электропечь

8. Электрохимическое получение алюминия
9. Электрохимическое получение натрия
10. Непрерывная разливка стали
11. Электрохимическое получение хлора, водорода и гидроксида натрия

Химическая связь:

1. Ионная связь
2. Металлическая связь

Растворы и растворимость:

1. Схема растворения и электролитической диссоциации соединений с ионной и ковалентной полярной связью
2. Растворимость кислот, оснований и солей в воде и среда растворов

Белки и нуклеиновые кислоты:

1. Первичная структура белка
2. Вторичная структура белка
3. Третичная структура белка
4. Четвертичная структура белка
5. Денатурация белков
6. Гетероциклы с атомом азота
7. Принцип комплементарности
8. Нуклеиновые кислоты

Органические вещества

1. Электроволновые модели атомов элементов I и II периодов
2. Форма и перекрывание электронных облаков
3. Строение атома углерода
4. Метан
5. Этан и бутан
6. Этилен
7. Пространственная изомерия бутилена (бутена)
8. Ацетилен
9. Бензол
10. Спирты и альдегиды
11. Образование водородных связей в молекулах воды и спирта
12. Структура молекулы белка
13. Классификация и генетическая связь углеводов

Применение:

1. Продукты переработки каменного угля

2. Продукты переработки древесины
3. Продукты переработки нефти
4. Природный газ – химическое сырьё
5. Продукты синтеза на основе ацетилен
6. Применение хлора
7. Применение аммиака
8. Применение едкого натра
9. Применение азотной кислоты
10. Применение соды
11. Применение серной кислоты

Разное:

1. Электропроводность растворов
2. Гидролиз водных растворов солей
3. Амфотерные гидроксиды
4. Периодическая система Д. И. Менделеева
5. Качественные реакции на катионы и анионы
6. Распознавание органических веществ

**УЧЕБНО-ПРАКТИЧЕСКОЕ И УЧЕБНО-ЛАБОРАТОРНОЕ
ОБОРУДОВАНИЕ
ПРИБОРЫ, НАБОРЫ ПОСУДЫ И ЛАБОРАТОРНЫХ
ПРИНАДЛЕЖНОСТЕЙ ДЛЯ ХИМИЧЕСКОГО ЭКСПЕРИМЕНТА**

1. Весы
2. Нагревательные приборы (электроплитка, спиртовка)
3. Доска для сушки посуды
4. Комплект электроснабжения кабинета химии
5. Набор посуды и принадлежностей для демонстрационных опытов по химии
6. Набор деталей для монтажа установок, иллюстрирующих химические производства
7. Штатив для демонстрационных пробирок ПХ-21
8. Штатив металлический ШЛБ
9. Аппарат (прибор) для получения газов
10. Прибор для демонстрации закона сохранения массы веществ
11. Набор посуды и принадлежностей для ученического эксперимента
12. Набор банок для хранения твердых реактивов (30 – 50 мл)
13. Набор склянок (флаконов) для хранения растворов реактивов
14. Набор приборок (ПХ-14, ПХ-16)

15. Пробирки мерные
16. Газоотводные трубки
17. Газоотводные трубки с наконечниками
18. Трубки изогнутые
19. Трубки, изогнутые с пробками
20. Двухрожковые пробирки мелкие
21. Весы аптекарские
22. Воронки
23. Держатели для пробирок
24. Прибор для демонстрации закона сохранения массы веществ
25. Резиновые пробки
26. Пробковые пробки
27. Зажимы металлические
28. Бюксы
29. Цилиндры
30. Колбы плоскодонные
31. Колбы конические
32. Химические стаканы
33. Воронки

МОДЕЛИ. НАТУРАЛЬНЫЕ ОБЪЕКТЫ И КОЛЛЕКЦИИ

1. Набор кристаллических решеток: алмаза, графита, диоксида углерода, железа, магния, меди, поваренной соли
2. Набор для моделирования строения органических веществ
3. Алюминий
4. Волокна
5. Каменный уголь и продукты его переработки
6. Металлы и сплавы
7. Минералы и горные породы
8. Нефть и важнейшие продукты ее переработки
9. Пластмассы
10. Стекло и изделия из стекла
11. Топливо
12. Чугун и сталь
13. Шкала твердости

РЕАКТИВЫ

Простые вещества

1. Алюминий (гранулы)
2. Железо восстановл. (порошок)

3. Магний (порошок)
4. Магний (лента)
5. Цинк (гранулы)
6. Кальций металлический
7. Литий металлический
8. Натрий металлический
9. Сера (порошок)

Оксиды, гидроксиды

1. Аммиак 25 %-ный
2. Бария гидроксид
3. Калия гидроксид
4. Кальция гидроксид
5. Натрия гидроксид
6. Алюминия оксид
7. Бария оксид
8. Железа (III) оксид
9. Кальция оксид
10. Магния оксид
11. Меди (II) оксид (гранулы)
12. Меди (II) оксид (порошок)
13. Цинка оксид

Соли

1. Алюминия хлорид Аммония хлорид 0,100 кг
2. Бария хлорид
3. Железа (III) хлорид
4. Калия йодид
5. Калия хлорид
6. Кальция хлорид
7. Лития хлорид
8. Магния хлорид
9. Меди (II) хлорид
10. Натрия бромид
11. Натрия фторид
12. Натрия хлорид
13. Цинка хлорид
14. Алюминия сульфат
15. Аммония сульфат
16. Железа (II) сульфид
17. Железа (II) сульфат 7-водный

18. Калия сульфат
19. Кобальта (II) сульфат
20. Магния сульфат
21. Меди (II) сульфат безводный
22. Натрия сульфид
23. Натрия сульфит
24. Натрия сульфат
25. Натрия гидросульфат
26. Никеля сульфат
27. Натрия гидрокарбонат
28. Аммония карбонат
29. Калия карбонат (поташ)
30. Меди (II) карбонат основной
31. Натрия карбонат
32. Натрия гидрокарбонат
33. Натрия силикат 9-водный
34. Натрия ортофосфат трехзамещенный
35. Калия ацетат
36. Калия ферро(II) гексацианид (калий железистосинеродистый)
37. Калия ферро (III) гексацианид (калий железосинеродистый)
38. Калия роданид
39. Натрия ацетат
40. Марганца (II) сульфат
41. Марганца хлорид
42. Аммония дихромат
43. Калия дихромат
44. Калия хромат
45. Хрома (III) хлорид 6-водный
46. Серебра нитрат
47. Калия нитрат
48. Кальция нитрат

Индикаторы

1. Лакмоид
2. Метиловый оранжевый
3. Фенолфталеин

Кислоты

1. Азотная кислота
2. Борная кислота

3. Муравьиная кислота
4. Ортофосфорная кислота
5. Серная кислота
6. Соляная кислота
7. Уксусная кислота

Органические вещества

1. Ацетон
2. Глицерин
3. Диэтиловый эфир
4. Спирт н-бутиловый
5. Спирт изоамиловый
6. Спирт изобутиловый
7. Спирт этиловый
8. Формалин
9. Этиленгликоль
10. Уксусно-этиловый эфир
11. Кислота аминоксусная
12. Кислота бензойная
13. Кислота масляная
14. Кислота муравьиная
15. Кислота олеиновая
16. Кислота пальмитиновая
17. Кислота стеариновая