

Оборудование кабинета химии:
Сушильный шкаф для пробирок
Посуда:

наименование	количество
воронка большая	
колба 100 мл	12
колба коническая	
Колба плоская	2
колба плоскодонная 500 мл	1
колба круглодонная -250 мл	2
кружка пластмассовая мерная 500 мл	1
мензурка маленькая	
мензурка на 500 мл	1
мензурка для измерения объема воды	1
Палочка из стекла	
пробирки	
пипетка на 5 мл	10
пробка капроновая	10
пробка маленькая	10
стакан мерный большой	
стакан сливной	
термометр для воды	
штатив для пробирок	
секундомер	1
стекло покровное	1 упаковка
пипетка для микроскопа	10
измерительная лента	3
психрометр	1

Химия	<p>Модели: Домна Конвертор Атомы (модели для составления молекул) Пространственная решетка алмаза Кристаллическая решетка алмаза Кристаллическая решетка меди Кристаллическая решетка диоксида углерода</p> <p>Коллекции натуральных объектов :</p> <p>Алюминий Полезных ископаемых Каменный уголь Известняки Шкала твердости Мооса Образцов бумаги и картона Нефть и продукты ее переработки Топливо Торф Минеральные удобрения Состав почвы Волокно Шелк Пластмассы Металлы</p> <p>Реактивы</p>
-------	---

Неорганическая химия

Соли: сульфаты, хлориды, нитраты, силикаты, карбонаты. ортофосфаты.

Оксиды металлов.

Перманганат калия.

Хромовый темно – синий

Фенолфталеин

Кислоты: соляная, серная, азотная, ортофосфорная

Гидроокиси – натрия, кальция, калия, алюминия.

Наборы:

«Металлы побочных подгрупп» (цинк гранулированный, порошкообразный, железные опилки), «Щелочные металлы» (калий, литий, натрий, калий марганцевокислый)

«Щелочноземельные металлы» (кальций, магниевая стружка), алюминий (гранулированный, порошкообразный)

«Галогены» (иод металлический, бром),

«Подгруппа азота» (фосфор красный, нитраты, ортофосфаты),

«Подгруппа кислорода» (сера. Соли серной кислоты),

«Подгруппа углерода» (оксид кремния, карбонаты, силикаты)

Органическая химия:

Кислота уксусная, муравьиная, пальмитиновая, олеиновая, стеариновая, бензойная, аминокислоты.

Анилин гидрохлорид.

Анилин технический

Бензол

Бутанол.

Дихлорэтан.

Изо-амиловый спирт

Изо-амиловый эфир

Изо – бутиловый спирт

Коллодий

Ксилол

Натрий калий виннокислый

Натрий уксуснокислый.

Нефть.

Сахароза

Спирт изобутиловый.

Стирол

Фенол.

Хлороформ

Этиленгликоль.

Печатные пособия:

Демонстрационные таблицы:

Неорганическая химия

Атомные радиусы элементов

Амфотерные гидроксиды

Восстановительные процессы в догне

Выплавка стали в кислородном конверторе

	<p> Выплавка чугуна в доменной печи Генетическая связь между классами соединений Гидролиз водных растворов солей Двухванная мартеновская печь Доменный газ. Схема очистки Дуговая электропечь Зависимость диссоциации гидроксидов от заряда ядра и радиуса центрального атома Защита от коррозии металлическими пленками Изменения максимальных степеней окисления химических элементов Ионная связь Ионообменные процессы Кислород в природе Кислотно – основные свойства оксидов элементов группы «А» Ковалентная связь Мартеновская печь Названия кислот и их солей Объем одного моля газообразных веществ Относительная электроотрицательность элементов Потери стали Приготовление растворов Применение азотной кислоты Применение аммиака Применение едкого натра Применение поваренной соли Применение серной кислоты Применение соляной кислоты Применение соды Применение хлора Применение электролиза Прямое восстановление железа из руд Распространенность химических элементов Растворы и смеси Свойства воды Синтез аммиака Соотношение между видами химической связи Способы защиты металлов от коррозии Строение атома углерода Строение пламени свечи Схема гальванического элемента Схема процессов окисления – восстановления Таблица химических элементов Д. И. Менделеева Типы кристаллических решеток Форма и перекрывание электронных облаков Химическая коррозия Химические знаки Электролизер для получения алюминия Электролиз применение Электролиз раствора хлорида меди с угольным анодом Электролитическая диссоциация воды </p>
--	--

	<p>Электрохимическое получение хлора, водорода и гидроксида натрия.</p> <p><u>Органическая химия.</u></p> <p>Демонстрационные таблицы:</p> <p>Ацетилен.</p> <p>Бензол</p> <p>Бутан.</p> <p>Ионнообменные процессы</p> <p>Метан.</p> <p>Образование водородных связей в молекулах</p> <p>Применение бензола</p> <p>Применение уксусной кислоты</p> <p>Природный газ – химическое сырье</p> <p>Продукты переработки каменного угля</p> <p>Продукты синтеза на основе ацетилена</p> <p>Производство ацетилена из метана</p> <p>Пространственная изомерия бутилена.</p> <p>Структура молекулы белка</p> <p>Форма и перекрывание электронных облаков</p> <p>Этан.</p> <p>Этан и бутан</p> <p>Этилен.</p>
--	---