

Кабинет оборудован для занятий в 8 – 11 классах.

Площадь:

- ✓ кабинета: 65 м²
- ✓ лаборатории: 16,5м²

Постоянное оборудование кабинета:

- ✓ таблицы: «Химические элементы Д. И. Менделеева»
«Растворимость кислот, солей, оснований в воде»
«Ряд электроотрицательности элементов»
«Ряд напряжений металлов»
- ✓ шкафы для учебной и методической литературы (3 шт.)
- ✓ компьютер
- ✓ документ - камера
- ✓ мультимедийный проектор
- ✓ экран
- ✓ цифровой USB - микроскоп
- ✓ спектрофотометр
- ✓ датчик относительной влажности
- ✓ датчик плотности
- ✓ датчик рН
- ✓ доска магнитная
- ✓ интерактивная доска

Оборудование рабочего места учителя:

- ✓ учительский стол;
- ✓ демонстрационный стол;
- ✓ вытяжной шкаф

Электроснабжение:

- ✓ 1 розетка в кабинете (220 В);
- ✓ 3 розетки в лаборатории (220 В);
- ✓ эл. щит: отсутствует.

Средства пожаротушения:

- ✓ ящик с песком;
- ✓ огнетушитель: в кабинете; в лаборатории.

Наличие аптечки: в лаборатории.

Раздаточный и демонстрационный материал

- ✓ Штативы лабораторные – 15
- ✓ Прибор для исследования ионной проводимости – 1
- ✓ Аппарат для проведения химических реакций (АПХР) – 1
- ✓ Приборы для получения газов – 5
- ✓ Аппарат Киппа – 2
- ✓ Термометры- 14
- ✓ Весы аналитические – 1
- ✓ Весы с разновесом – 13
- ✓ Прибор для электролиза солей – 1
- ✓ Эксикатор - 1
- ✓ Модели кристаллических решеток: алмаза, графита,
поваренной соли,
железа, меди,
оксида углерода, воды.
- ✓ Набор трафаретов моделей атомов – 1
- ✓ Модели атомов для составления молекул – 7
- ✓ Стеклопосуда: а) колбы плоскодонные
круглодонные (250, 100) – 30
б) стаканы химические (300, 100) – 15
в) воронки – 10
г) пробирки
д) спиртовки – 10
и) цилиндры – 27
к) делительные воронки – 2
л) кристаллизаторы – 4
- ✓ Штативы для пробирок – 26
- ✓ Пробиркодержатели – 26
- ✓ Дистиллятор школьный – 1
- ✓ Ступки с пестиком – 30
- ✓ Коллекция «Набор удобрений» - 15
- ✓ Учебная коллекция: каучуки – 2
пластмассы – 4
волокна – 1
нефть – 2
металлы и сплавы – 3
алюминий – 2
стекло – 2
шкала твердости – 2
минералы и горные породы – 11
каменный уголь – 2
строение горных пород – 4
чугун и сталь

Химические реактивы:

- ✓ Натрий хлористый
- ✓ Калий бромистый
- ✓ Сера
- ✓ Медь углекислая
- ✓ Калий йодистый
- ✓ Калий железосинеродистый
- ✓ Калий железистосинеродистый
- ✓ Медь сернокислая
- ✓ Натрий сернокислый
- ✓ Кальций окись
- ✓ Кальций роданистый
- ✓ Анионит
- ✓ Катионит
- ✓ Литий хлористый
- ✓ Барий хлористый
- ✓ Калий хлористый
- ✓ Аммоний двухлористый
- ✓ Цинк хлористый
- ✓ Кальций хлористый
- ✓ Магний хлористый
- ✓ Железо (III) хлористый
- ✓ Железо (III) хлорид
- ✓ Натрий азотнокислый
- ✓ Барий азотнокислый
- ✓ Алюминий азотнокислый
- ✓ Калий азотнокислый
- ✓ Аммоний азотнокислый
- ✓ Борная кислота
- ✓ Натрий кремнекислый мета 9-водн.
- ✓ Квасцы алюмокалиевые
- ✓ Кобальт сернокислый
- ✓ Никель сернокислый
- ✓ Калий фосфорнокислый
- ✓ Марганец сернокислый
- ✓ Свинец окись
- ✓ Марганец хлористый
- ✓ Железо (III) оксид
- ✓ Алюминий
- ✓ Калий сернокислый
- ✓ Натрий сульфит
- ✓ Медный купорос
- ✓ Купорос цинковый
- ✓ Аммоний сернокислый
- ✓ Натрий сернистый
- ✓ Аммоний двухромовокислый
- ✓ Калий хромовокислый
- ✓ Калий двухромовокислый
- ✓ Марганец двуокись
- ✓ Кальций фосфорнокислый
- ✓ Аммоний углекислый
- ✓ Натрий фосфорнокислый
- ✓ Кальций фосфорнокислый
- ✓ Калий углекислый
- ✓ Калий фосфорнокислый
- ✓ Калий хлористый
- ✓ Аммоний сульфат
- ✓ Кальций монофосфат
- ✓ Карбамид
- ✓ Суперфосфат двойной
- ✓ Натрий азотнокислый
- ✓ Аммофос
- ✓ Спирт бутиловый
- ✓ Метил хлористый
- ✓ Олеиновая кислота
- ✓ Спирт изо-бутиловый
- ✓ Спирт изо-амиловый
- ✓ Углерод четыреххлористый
- ✓ Ксилол
- ✓ Анилин
- ✓ Бензол
- ✓ Ацетон
- ✓ Глюкоза
- ✓ Уксусная кислота
- ✓ Муравьиная кислота
- ✓ Глицерин
- ✓ Гексан
- ✓ Формалин
- ✓ Кислота соляная
- ✓ Кислота азотная
- ✓ Кислота ортофосфорная
- ✓ Кислота серная
- ✓ Серебро азотнокисло