

Паспорт кабинета химии № 24

Показатели	Наименование	Кол-во
Оснащение кабинета и оборудование	Многофункциональное устройство, мультимедиапроектор.	1
	Экран	1
	Доска	1
	Столы для учащихся	14
	Стулья	28
	Компьютерный стол	1
	Шкаф секционный для хранения литературы	2
	Портреты ученых	1 комплект
	Персональный компьютер	1
	Колонки	1
	Принтер	1
	Настенные часы	1
	Стол учительский	1
	Вытяжной шкаф	1
	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	2
	Таблица растворимости оснований, кислот, солей в воде.	2
	Электрохимический ряд напряжения металлов	1
	Сейф для хранения хим. реактивов	2
	Шкафы для хранения хим. Реактивов и оборудования	4
	Весы учебные с гирями до 200г	1
	Лабораторный штатив	4
	Спиртовки	12
	Сетка-рассекатель	12
	Газоотводные трубки	50
	Держатель для пробирок	25
	Химические стаканы	20
	Воронки	25
	Колба круглодонная	12
	Колба плоскодонная	12
	Мерный цилиндр	18
	Аппарат Киппа	2
	Колба Эрленмейера	36
	Набор стеклянных палочек с медной проволокой	12
	Бюретки	3
Шпатели	15	
Штативы для пробирок	15	
Стеклянные палочки	10	
Кристаллизатор	1	
Чашки для выпаривания	25	
Демонстрационные пособия	Таблицы:	
	1. Ковалентная связь	1
	2. Соотношение между различными видами хим. связи.	1
	3. Электролиз расплавов солей на угольном электроде.	1

	4. Электролиз растворов солей на угольном электроде.	1
	5. Производство серной кислоты.	1
	6. Переработка нефти.	1
	7. Ионная химическая связь.	1
	8. Производство аммиака.	1
	9. Диссоциация соединений с ковалентной полярной связью.	1
	10. Виды гибридизации атома углерода.	1
	11. Оксиды.	1
	12. Основания.	1
	13. Основные приемы работы в школьной лаборатории.	1
	14. Получение и собиране газом.	1
	15. Строение атома	2
	16. Качественные реакции на катионы и анионы	1
	17. Амфотерные соединения.	1
	18. Соли.	1
	19. Кислоты.	1
	20. Основания.	1
	21. Оксиды.	1
	22. Коррозия металлов.	1
	23. Кристаллы.	1
	24. Выделение веществ из неоднородной смеси.	1
	25. Выделение веществ из однородной смеси.	1
	26. Типы химических реакций.	1
	27. Составление формул основных классов неорганических соединений.	1
	28. Химическая связь.	1
	29. Теория химического строения органических соединений.	1
	30. Генетическая связь углеводов.	1
	31. Пространственная изомерия.	1
	32. Структурная изомерия.	1
	33. Классификация органических соединений.	1
	34. Химические свойства предельных углеводов.	1
	35. Химические свойства непредельных углеводов.	1
	36. Гомология.	1
	37. Переработка нефти.	1
	Модель кристаллической решетки алмаза	1
	Модель кристаллической решетки графита	1
	Модель кристаллической решетки хлорида натрия	1
	Дем. набор для составления объёмных моделей молекул	1
	Набор моделей атомов для составления моделей молекул	1
	Прибор для получения газов	3
	Коллекция. «Каменный уголь и продукты его переработки»	1
	Коллекция «Волокна»	1
	Коллекция «Нефть и продукты её переработки».	1
	Коллекция «Стекло, изделия из стекла».	1
	Прибор по электролизу	1
Раздаточны е пособия Реактивы	Коллекция «Волокна» раздаточная	1
	Набор 22 ВС «Индикаторы»: фенолфталеин, метиловый оранжевый, лакмоид, универсальная индикаторная бумага	1
	Набор 12 ВС «Металлы»:	1

алюминий, медь, железо, цинк, свинец, молибден, вольфрам, сурьма, кальций, натрий, магний,	
Набор 3 ВС «Щелочи»: гидроксиды натрия, калия, кальция, бария	1
Набор 6 С «Органические вещества»: ацетон, гексан, бензол, кислота аминокислотная, ксилит, нефть, спирт бутиловый, спирт изобутиловый, спирт этиловый, формалин, парафин, этиленгликоль, этилацетат, диэтиловый эфир щавелевая кислота, сахароза, глюкоза, крахмал, лактоза, глицерин, ацетилцеллюлоза	1
<p>Набор 1 ОС «Кислоты»: азотная, серная, уксусная, соляная, фосфорная, бензойная, олеиновая, стеариновая</p> <p>Сера</p> <p>Фосфор красный</p> <p>Уголь</p> <p>Марганца оксид</p> <p>Пероксид водорода</p> <p>Перманганат калия</p> <p>Бария оксид</p> <p>Кальция оксид</p> <p>Иод кристаллический</p> <p>Аммиак</p> <p>Бария хлорид</p> <p>Хлорид свинца</p> <p>Хлорид кобальта</p> <p>Серебра нитрат</p> <p>Известь натронная</p> <p>Соединения магния: оксид, сульфат, карбонат</p> <p>Соединения кальция: мрамор, сульфат, иодид, фосфат, гидрофосфат</p> <p>Сульфат никеля</p> <p>Хлорид кобальта</p> <p>Соединения натрия: оксид, сульфат, сульфит, гидросульфат, карбонат, гидрокарбонат, тиосульфат, бромид, ацетат, метилвисмутат, тиоборат, фторид, нитрат</p> <p>Соединения калия: сульфат, гидросульфат, ацетат, бромид, иодид, хромат, алюмокалиевые квасцы, роданид, калий железосинеродистый</p> <p>Соединения железа: хлорид, оксид, сульфат (II), (III), роданид</p> <p>Соединения меди: оксид, хлорид, сульфат, малахит, нитрат</p> <p>Соединения марганца: хлорид марганца (II)</p> <p>Соединения аммония: хлорид, сульфат, ацетат, фосфат, гидрофосфат, нитрат, роданид, бихромат</p> <p>Соединения алюминия: оксид, сульфат, хлорид</p> <p>Минеральные удобрения: карбамид, хлорид калия, аммофос, мука фосфоритная</p> <p>Песок</p> <p>Кварцевый песок</p> <p>Песок+соль (ПР, 8 класс)</p>	1

