

**Инвентаризационная ведомость**  
**на технические средства обучения кабинета № 36**

№	Название технического средства	Кол – во	Марка	Год приобретения	Инвентарный номер
1	Телевизор	1	LG	2007	ин 0575 (5) 10
2	DVD	1	DVD	2007	Д 1106 026872
3	Компьютер	1	LG	2007	206 WA 115 43
4	Проектор	1		2007	ин 0544
5					
6					
7					
8					
9					
10					

## Перечень мебели

1 Шкаф - 3 шт.

2 Платяной шкаф – 1 шт.

3 Стеллаж – 1 шт.

4 Столы:

- тумбовый - 1 шт.
- ученические столы – 5 шт.
- стулья – 5 шт.

5 Сейф – 1 шт.

## Приборы

1. Для получения газов.
2. Для демонстрации зависимости скорости химических реакций.
3. Для определения состава воздуха.
4. Для получения галоидоалканов.
5. Для собирания и хранения газов.
6. Для окисления спирта над медным катализатором.
7. Для иллюстрации закона сохранения массы веществ.
8. Для получения галоидоалканов и сложных эфиров.
9. Для получения растворимых веществ в твердом виде.
10. Для дистилляции воды.
11. Установка для перегонки веществ.
12. Озонатор эвдиометр.
13. Аппарат для проведения химических реакций.
14. Набор для моделирования строения неорганических веществ.
15. Чаша кристаллизационная.
16. Набор для моделирования строения органических веществ.
17. Магнитная мешалка.
18. Баня комбинированная.

## Перечень пособий

1. Микролаборатории - 14 шт.
2. Модели кристаллических решеток – 9 шт.
3. Коллекции:
  - пластмассы;
  - алюминий;
  - изделия из стекла;
  - волокна;
  - чугун и сталь;
  - набор для моделирования строения атомов и молекул;
  - металлы;
  - шкала твердостей;
  - топливо;
  - минералы и горные породы;
  - каменный уголь;
  - нефть и продукты ее переработки.

## МЕДИАТЕКА:

1. Электронное приложение к журналу «Химия».
2. Углерод и его соединения. Углеводороды.
3. Электронное приложение к учебнику «Химия – 10 класс».
4. Общая и неорганическая химия 10 – 11 классы.
5. «Химия 8 класс».
6. Органическая химия 10 – 11 класс.
7. Полный мультимедийный курс химии.
8. Самоучитель «Химия для всех».
9. Подготовка к ЕГЭ по химии.
10. Атом и молекула.
11. Тесты «Химия 8 – 11 классы».
12. Ваш репетитор 7 – 11 классы.
13. Электронные наглядные пособия по химии.
14. Виртуальная лаборатория (9 класс).
15. Мультимедийное приложение к УМК «Химия» 9 класс.

# ИНВЕНТАРИЗАЦИЯ КАБИНЕТА ХИМИИ НА УЧЕБНОЕ ОБОРУДОВАНИЕ

1. Прибор для получения газов лабораторный
2. Прибор для демонстрации зависимости скорости химических реакций
3. Комплект мерной посуды
4. Микролаборатория
5. Набор узлов и деталей для демонстрационных опытов по химии
6. Кристаллические решетки: лед, йод, медь, железо, алмаз, соль, диоксид углерода, магний
7. Комплект колб демонстрационный
8. Прибор для определения состава воздуха
9. Прибор для получения галоидоалканов демонстрационный
10. Бюретка с краном, без крана
11. Озонатор
12. Прибор для собирания и хранения газов
13. Прибор для окисления спирта над медным катализатором
14. Прибор для иллюстрации закона сохранения массы веществ
15. Прибор для получения газов демонстрационный
16. Эвдиометр
17. Комплект изделий из керамики, фарфора и фаянса
18. Установка для перегонки веществ
19. Штатив лабораторный химический Ш.Л.Х.
20. Аппарат для дистилляции воды
21. Прибор для получения растворимых веществ в твердом виде ПРВ
22. Аппарат для проведения химических реакций  $A + X \rightarrow A + X$
23. Коллекции:
  - Чугун и сталь
  - Нефть и продукты ее переработки
  - Алюминий
  - Стекло и изделия из стекла
  - Минералы и горные породы
  - Топливо
  - Волокна
  - Пластмассы
  - Каменный уголь
24. Серия инструктивных таблиц по химии
25. Серия таблиц по неорганической химии
26. Портреты химиков
27. Серия таблиц по химическим производствам
28. Набор для моделирования
29. Строение атомов и молекул
30. Чаша кристаллизационная
31. Баня комбинированная
32. Набор для моделирования строения неорганических веществ
33. Набор для моделирования строения органических веществ
34. Столик подъемно-поворотный с двумя плоскостями -2
35. Прибор для получения галоидоалканов и сложных эфиров (лабораторный)
36. Магнитная мешалка
37. Набор посуды и принадлежностей для ученического эксперимента
38. Справочно-информационный стенд «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева» Ч 1, 2

Перечень оборудования и химических реактивов, имеющихся в наличии по форме программно-методических материалов.

1. Аммония бихромат  $(\text{NH}_4)_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$  XX<sup>7</sup>
2. Калия хромат  $\text{K}_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$  XX<sup>7</sup>
3. Хрома (III) хлорид  $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  XX<sup>7</sup>
4. Калия бихромат  $\text{K}_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$  7XX
5. Аммония бихромат  $(\text{NH}_4)_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$  7X

Набор + 0

Сульфаты, сульфиты, сульфиды.

1. Цинка сульфат  $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  8 XX
2. Натрия сульфит  $\text{Na}_2 \text{SO}_3$  8
3. Натрия гидросульфат  $\text{NaHSO}_4$  8
4. Магния сульфат
1. Натрия сульфид
2. Натрия сульфат
3. Меди (II) сульфат  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  (8) (5 b
4. Меди (II) сульфат  $\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$  8 50г (безводный).
5. Алюминия сульфат  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  -8
6. Калия сульфат  $\text{K}_2\text{SO}_4$  7x
7. Кобальта (II) сульфата  $\text{CoSO}_4$  7x
8. Железа (II) сульфат  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  8
9. Никеля сульфат  $\text{NiSO}_4$  8
10. Аммония сульфат  $(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$  8

Набор №4

оксиды металлов.

1. Меди (II) оксид (порошок) 8 x
2. Меди (II) оксид (гранулы) 8 x
3. Цинка оксид  $\text{ZnO}$  8
4. Алюминия оксид  $\text{Al}_2\text{O}_3$  8
5. Кальция оксид  $\text{CaO}$  7 xx
6. Меди (II) оксид  $\text{CuO}$  8 x
7. Железа (III) оксид  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  8
8. Магния оксид  $\text{MgO}$  8

Набор №24 материалы.

1. Активированный уголь. 5
2. Вазелин.
3. Карбонат кальция (мрамор) 8
4. Парафин. 5.

Набор №7 огнеопасные вещества.

- Сера 5  
Оксид фосфора (V). 7х

Набор №2 кислоты.

1. Фосфорная кислота  $H_3PO_4$  8
2. Азотная кислота  $HNO_3$  7.

Набор №23 органические вещества.

1. Хлорбензол  $C_6H_5Cl$
2. Хлороформ  $CHCl_3$  7хх
3. Углерод четыреххлористый 7хх
4. Дихлорметан 7хх

Набор №17 индикаторы.

1. Лакмоид.
2. Метиловый, оранжевый
3. Фенолфталеин

Набор №16 нитраты.

1. Алюминия нитрат  $Al(NO_3)_3 \cdot 9H_2O$
2. Меди (II) нитрат  $Cu(NO_3)_2$
3. Кальция нитрат  $Ca(NO_3)_2$
4. Калия нитрат 6 хх
5. Натрия нитрат 6 хх
6. Аммония нитрат.
7. Серебра нитрат.

Набор №9 галогениды.

1. Алюминия хлорид
2. Цинка хлорид  $ZnCl_2$  7 хх
3. Калия хлорид 8
4. Натрия бромид  $NaBr$  8хх
5. Бария хлорид 7хх
6. Лития хлорид 8
7. Железа III хлорид  $FeCl_3$  8х
8. Алюминия хлорид  $AlCl_3$  8
9. Натрия хлорид 8
10. Магния хлорид 8



11. Натрия фторид  $\text{NaF}$  7
12. Калия йодид  $8\text{x}$
13. Меди III хлорид 8
14. Аммония хлорид 8
15. Кальция хлорид 8

Набор №14 соединения марганца.

1. Перманганат калия  $\text{KMnO}_4$   $6\text{x}$
2. Оксид марганца (IV)  $\text{MnO}_2$  6.
3. Марганец (II) хлорид  $\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$   $8\text{x}$
4. Марганец (II) сульфат  $\text{MnSO}_4$   $8\text{x}$