

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 $A + X \rightarrow A_2 + X_2$
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 $(\text{NH}_4)_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$ XX⁷
2. Калия хромат $\text{K}_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7$ XX⁷
3. Хрома (III) хлорид $\text{CrCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ XX⁷
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 + О

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 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 б
4. Меди (II) сульфат $\text{CuSO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 8 50г (безводный).
5. Аллюминия сульфат $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ -8
6. Калия сульфат $\text{K}_2 \text{SO}_4$ 7х
7. Кобальта (II) сульфата CoSO_4 7х
8. Железа (II) сульфат $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 8
9. Никеля сульфат NiSO_4 8
10. Аммония сульфат $(\text{NH}_4)_2 \text{SO}_4$ 8

Набор №4

оксиды металлов.

1. Меди (II) оксид (порошок) 8 х
2. Меди (II) оксид (гранулы) 8 х
3. Цинка оксид ZnO 8
4. Аллюминия оксид Al_2O_3 8
5. Кальция оксид CaO 7 хх
6. Меди (II) оксид CuO 8 х
7. Железа (III) оксид Fe_2O_3 8
8. Магния оксид 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. Лакмид.
2. Метиловый, оранжевый
3. Фенолфталеин

Набор №16 нитраты.

1. Аллюминия 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. Аллюминия 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. Аллюминия хлорид $AlCl_3$ 8
9. Натрия хлорид 8
10. Магния хлорид 8

11. Натрия фторид NaF 7
12. Калия йодид 8xx
13. Меди III хлорид 8
14. Аммония хлорид 8
15. Кальция хлорид 8

Набор №14 соединения марганца.

1. Перманганат калия KMnO_4 6xx
2. Оксид марганца (IV) MnO_2 6.
3. Марганец (II) хлорид $\text{MnCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ 8x
4. Марганец (II) сульфат MnSO_4 8x