Список реактивов

Набор № 1 С Кислоты

1. Кислота азотная 200г
2. Кислота ортофосфорная 200г

Набор № 3 ВС Щелочи

1. Гидроокись калия 250г
2. Гидроокись натрия 200г
3. Гидроокись кальция 50г

Набор № 6 ВС Органические вещества

1. Гексан 50г
2. Д-глюкоза 50г
3. Глицерин 200г
4. Эфир этиловый (серный) 100г
5. Формалин 50г
6. Кислота муравьиная 50г
7. Кислота уксусная 50г

Набор № 7С Минеральные удобрения

1. Аммофос 250г
2. Карбамид 250г
3. Калий хлористый 250г
4. Натрий азотнокислый 250г
5. Сульфат аммония 250г
6. Суперфосфат аммонизированный 250г
7. Суперфосфат двойной гранулированный 250г

Набор № 8 С Иониты

1. АнионитАВ-17-860г
2. Катионит-2-8 60г

Набор № 9 ВС Образцы неорганических веществ

1. Алюминий азотнокислый 9 водный 50г
2. Бария окись 50г
3. Квасцы алюмокалиевые 50г
4. Калий фосфорнокислый двузамещенный 3 - водный 50г
5. Кобальт (2) сернокислый 7 водный 50г
6. Кислота борная 50г
7. Литий хлорид 50г
8. Марганец (2) сернокислый 5 водный 50г
9. Марганец хлористый 4 водный 50г
10. Натрий кремнекислый мета 9 водный 50г
11. никель сернокислый 50г
12. Свинец (2) окись 50г

Набор № 11 С Соли для демонстрационных опытов

1. Аммиак водный 50г

2. Аммоний двууглекислый 50г

1. Калий углекислый 50г
2. Калий углекислый кислый 50г
3. Калий фосфорнокислый двузамещенный 3 -водный 50г
4. Кальций фосфорнокислый 50г
5. Натрий фосфорнокислый двузамещенный 50г
6. Кальций фосфорнокислый однозамещенный 1 -водный 50г
7. Натрий углекислый 50г
8. Натрий фосфорнокислый 12 - водный 50г

Набор № 12 ВС Неорганические вещества для демонстрационных опытов

1. Калий железосинеродистый 50г
2. Калий железистосинеродистый 50г
3. Калий йодистый 50г
4. Калий роданистый 50г
5. Аммоний роданистый 50г
6. Натрий бромид 50г
7. Натрий сернокислый 50г
8. Натрий углекислый 50г
9. Натрий сернокислый кислый 50г
10. Натрий фтористый 50г
11. Сера природная молотая 50г

Набор № 13ВС Галогениды

1. Алюминий хлористый 6 водный 50г
2. Аммоний1 хлористый 50г
3. Барий хлористый 50г
4. Железо хлористое 50г
5. Калий хлористый 50г
6. Кальций хлористый 50г
7. Магний хлористый 50г
8. Медь двухлористая 50г
9. Натрий хлористый 50г
10. Цинк хлористый 50г
11. Хром 3 хлористый 6 водный 50г

Набор № 14 ВС Сульфаты, сульфиты, сульфиды.

1. Железный купорос 50г
2. Железо (2)сернокислое 7 водн.50г
3. Медный купорос 50г
4. Цинковый купорос 50г
5. Калий сернокислый 50г
6. Калий сернокислый кислый 50г
7. Натрий сернокислый кислый 50г
8. Кальций сернокислый 2 води. 50г
9. Магний сернокислый 7 водный 50г
10. Натрий сернокислый 50г
11. Аммоний сернокислый 50г
12. Алюминий сернокислый 50г
13. Сульфит натрия безводный 50г
14. Натрий сернистый 9 водный 50г

Набор № 16 ВС Металлы, оксиды

1. Алюминий гранулированный 50г
2. Железо металлическое восстановленное 200г
3. Железо (3) оксид для ферритов 50г
4. Медь (2) окись порошкообразная 200г
5. Цинк гранулированный 200г

Набор № 17 С «б» Нитраты

1. Серебро азотнокислое 0,02 кг
2. Алюминий азотнокислый 9 водный 0,05 кг
3. Барий азотнокислый 0,05кг
4. Калий азотнокислый 0,05 кг
5. Аммоний азотнокислый 0,05 кг
6. Натрий азотнокислый 0,05 кг

Набор № 18 ВС Соединения хрома

1. Аммоний двухромовокислый 200г
2. Калий двухромовокислый 50г
3. Калий хромовокислый 50г

Набор № 19 ВС Соединения марганца

1. Марганец двуокись 200г
2. Калий марганцовокислый 200г

Набор № 20 ВС Кислоты

1. Кислота соляная 3 кг
2. Кислота серная 0,9 кг

Набор № 21 ВС Неорганические вещества

1. Кальция окись 200г
2. Медь (2) сернокислая 5 водная 200г
3. Медь (2) углекислая основная 200г
4. Натрий углекислый 200г
5. Натрий углекислый кислый 200г

Набор № 22 ВС Индикаторы

1. Фенолфталеин 50г
2. Метилоранж 50г
3. Лакмоид 50г

*ТАБЛИЦЫ 8-9 КЛАСС*

Фильтрование

Обращение с различными веществами

Получение и собирание газов

Основные приемы работы в химической лаборатории

Нагревание и нагревательные приборы

Обработка пробок и стеклянных трубок

Строение и свойства пламени

Атомные радиусы элементов I-IV периодов

Электроволновые модели атомов элементов I-IV периодов

Форма и перекрывание электронных облаков

Относительная электроотрицательность элементов

Степень окисления химических элементов

Ковалентная связь

Ионная связь

Соответствие между различными типами химических связей

Кристаллические решетки

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Зависимость диссоциации гидроокисей от заряда ядра и радиуса  
центрального атома

Гидролиз водных растворов солей

Производство серной кислоты

Синтез аммиака

Производство азотной кислоты Кристаллическая решетка металлов

Электролиз раствора хлорида меди II (с угольным анодом)

Схема гальванического элемента

Электролиз в металлургии

Применение электролиза

Химическая коррозия

Защита от коррозии металлическими пленками

Способы защиты металлов от коррозии

*ТАБЛИЦЫ 10-11 КЛАСС*

Строение атома углерода  
 Метан

Этан и бутан

Природный газ - химическое сырье

Этилен

Пространственная изомерия бутилена

Получение синтетического каучука эмульсионным методом

Синтетические каучуки и изделия из них

Ацетилен

Производство ацетилена из метана

Продукты синтеза на основе ацетилена

Продукты переработки нефти

Каталитический крекинг

Ректификационная колонна

Бензол

Спирт и альдегиды

Образование водородных связей в молекулах

Продукты переработки древесины

Получение ацетатного волокна

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Структура молекулы белка

Основное сырье для синтеза полимеров

Установка для получения фенолформальдегидной смолы

Получение волокна хлорин

Получение изделий из термоактивных пластмасс

Получение синтетического каучука из нефтяных газов11олученнс смолы капрон

Таблицы « Московский учебник» Химические реакции

1. Физические явления и химические реакции.
2. Закон сохранения массы веществ.
3. Классификация химических реакций.
4. Тепловой эффект химической реакции.
5. Окислительно - восстановительные реакции.
6. Электролиз.
7. Генетическая связь классов неорганических веществ.
8. Генетическая связь классов органических веществ.

Строение вещества

1 .Строение атома.

1. Электронная орбиталь.
2. Модели атомов некоторых элементов.
3. Кристаллы.
4. Химическая связь.
5. Валентность.
6. Степень окисления.
7. Изомерия. Часть 1.
8. Изомерия. Часть 2.  
   Ю.Гомология.

Номенклатура

1 .Бинарные соединения.

1. Номенклатура солей.
2. Номенклатура органических соединений.
3. Предельные углеводороды.
4. Непредельные углеводороды.
5. Функциональные производные углеводородов.

Белки и нуклеиновые кислоты

1 .Первичная структура белка.

1. Вторичная структура белка.
2. Третичная структура белка.
3. Четвертичная структура белка.
4. Денатурация белков.
5. Гетероциклы с атомом азота.
6. Принцип комплементарности.
7. Нуклеиновые кислоты.