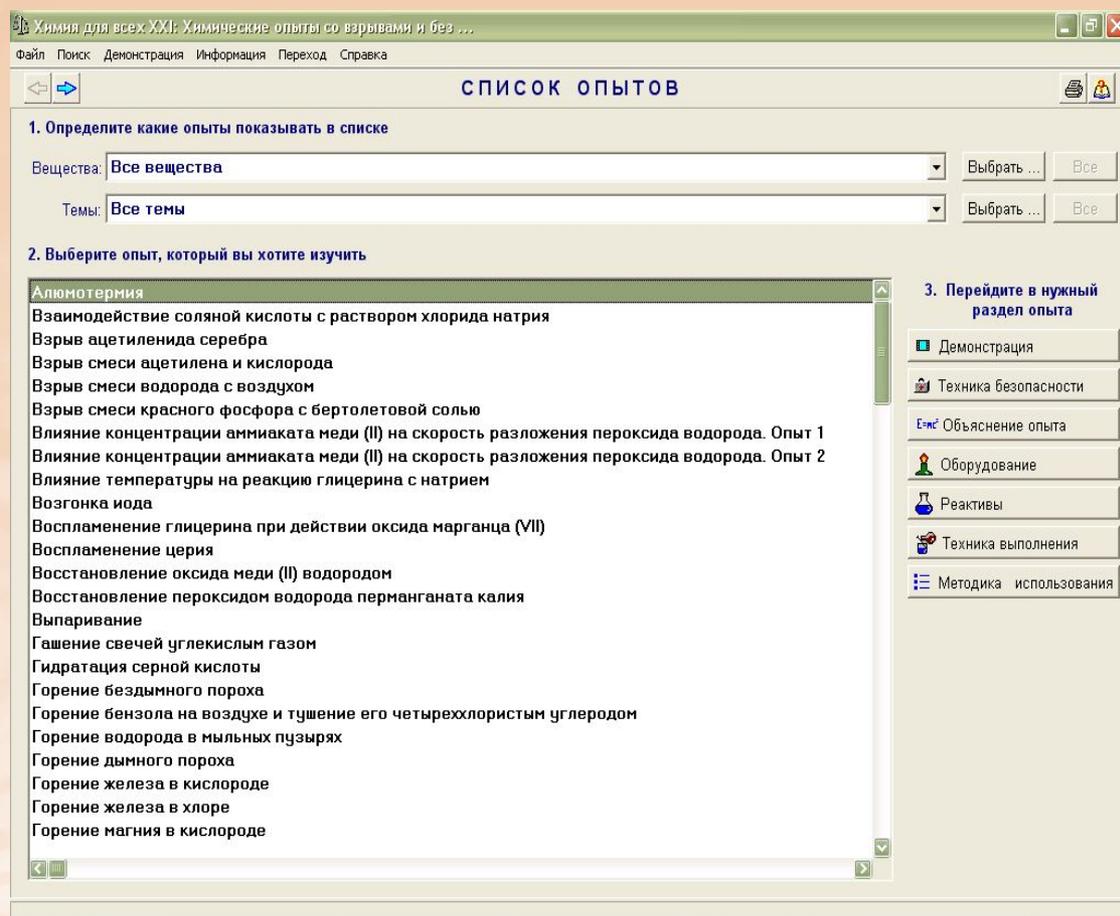


Химия

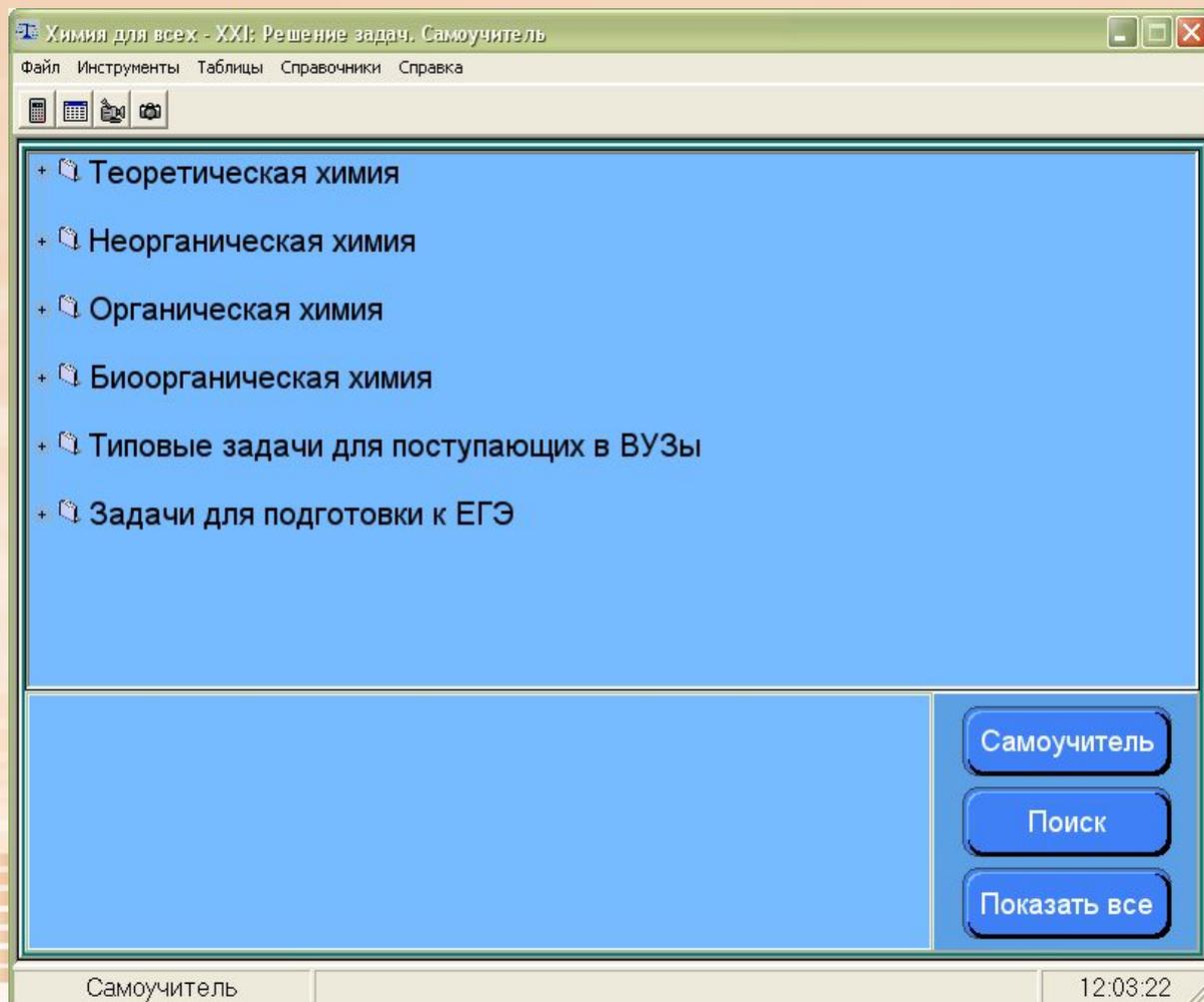
Химия для всех XXI

Химические опыты со взрывами и без. Диск содержит демонстрации различных опытов, методические рекомендации по использованию каждого видеофрагмента на уроках.



Химия для всех XXI. Самоучитель. Решение задач.

На диске представлены свыше 1100 задач различной сложности, ответы и подробный разбор решений, таблицы и справочные материалы, методические рекомендации; видео и фотофрагменты; биографии 130 знаменитых химиков и 3 химических словаря.



Химия. Базовый курс. 8-9 классы



Химия в школе

Данное собрание дисков содержит в себе:

- Производные углеводов
- Вещества и их превращения
- Атом и молекула
- Минеральные вещества
- Кислоты и основания
- Водные растворы
- Сложные химические соединения в повседневной жизни
- Соли
- Углерод и его соединения.
- Углеводороды.



Виртуальная химическая лаборатория (9 класс)

Электронное издание позволяет выполнить химические эксперименты на компьютере также, как и в реальной химической лаборатории. Это дает возможность подготовиться к выполнению реального эксперимента в школьной лаборатории и к сдаче ЕГЭ по химии.



Культура делового общения

ИД "РАВНОВЕСИЕ" Культура делового общения

Файл | Правка | Поиск | Сервис | Е-библиотека | Помощь

Оглавление

- КУЛЬТУРА ДЕЛОВОГО ОБЩЕНИЯ
- ИНФОРМАЦИЯ ОБ ЭЛЕКТРОННОМ ИЗДАНИИ
- ЛЕКЦИЯ 1. ОБЩИЕ ПОЛОЖЕНИЯ
- ЛЕКЦИЯ 2. ЭТИКЕТ
- ЛЕКЦИЯ 3. РОЛЬ ДИПЛОМАТИИ
- ЛЕКЦИЯ 4. СУЩНОСТЬ ДИПЛОМАТИИ
- ЛЕКЦИЯ 5. ФОРМЫ ДИПЛОМАТИИ
- ЛЕКЦИЯ 6. ОБЩИЕ ПРАВИЛА ДИПЛОМАТИИ
- ЛЕКЦИЯ 7. РЕЧЕВОЙ ЭТИКЕТ
- ЛЕКЦИЯ 8. ДЕЛОВОЕ ОБЩЕНИЕ
- ЛЕКЦИЯ 9. ДЕЛОВОЕ ОБЩЕНИЕ В УСЛОВИЯХ КОНФЛИКТА
- ЛЕКЦИЯ 10. ПРАВИЛА ДИПЛОМАТИИ
- ЛЕКЦИЯ 11. КУЛЬТУРА ДЕЛОВОГО ОБЩЕНИЯ
- ЛЕКЦИЯ 12. ОСОБЕННОСТИ ДИПЛОМАТИИ
- ЛЕКЦИЯ 13. ОБЩЕНИЕ В УСЛОВИЯХ КОНФЛИКТА
- ЛЕКЦИЯ 14. ЭТИКЕТ
- ЛЕКЦИЯ 15. СЕМЬЯ И ДИПЛОМАТИЯ
- ЛЕКЦИЯ 16. ЭТИКА
- ЛЕКЦИЯ 17. РОЛЬ ДИПЛОМАТИИ
- ЗАКЛЮЧЕНИЕ

КУЛЬТУРА ДЕЛОВОГО ОБЩЕНИЯ

Посева О.А.
Конспект лекций



ИМИДЖ ДЕЛОВОГО ЧЕЛОВЕКА

РЕЧЕВОЙ ЭТИКЕТ И ДЕЛОВАЯ ПЕРЕПИСКА

ОБЩЕНИЕ В УСЛОВИЯХ КОНФЛИКТА

SalеBOOK
СТАНДАРТ ЭЛЕКТРОННОГО ИЗДАНИЯ

ИЗДАТЕЛЬСКИЙ ДОМ
РАВНОВЕСИЕ

Несомненно, что в новом тысячелетии с расширением сфер деятельности человека будут актуализироваться вопросы межличностного общения. Человечество накопило значительный опыт во взаимоотношениях, и все же, вступая в контакт с другим человеком, каждый из нас оказывается на пороге неизвестности. "Нам не дано предугадать..." — эта начальная фраза известного изречения как нельзя лучше отражает необходимость осторожно-бережного отношения к нашим партнерам по общению во всех областях возможных соприкосновений.

Химия.

Мультимедийное учебное пособие

vc

Выборить тему

- МХК
- Математика
- История
- Биология
- География
- Физика
- Химия**

© класс **9**

Химия

Содержание

() ^

Химия

Электролитическая диссоциация

1. Почему некоторые растворы проводят электриче ...
2. Электролитическая диссоциация кислот
3. Электролитическая диссоциация оснований
4. Водородный показатель – pH
5. Электролитическая диссоциация солей
6. Реакции в растворах электролитов
7. Растворимость кислот, оснований и солей в воде
8. Проверь свои знания об электролитической дисс ...

Металлы

9. Общая характеристика металлов
10. Получение металлов
11. Сплавы
12. Коррозия металлов
13. Элементы IA группы периодической системы

Почему некоторые растворы проводят электрич ...
Ионы – переносчики электрических зарядов
Катионы и анионы
Электролиты и неэлектролиты
Диссоциация веществ с ионной связью
Диссоциация веществ с ковалентной полярной ...
Сильные и слабые электролиты

Урок

ЕГЭ по химии

The screenshot shows the 'T³ - Student' software interface. The title bar includes 'Teaching & Training & Testing version 2.0' and 'T³ - student'. The main window title is 'Химия (2005г.)' and the subtitle is 'Готовимся к ЕГЭ'. The interface is divided into a left sidebar and a main content area.

Left Sidebar:

- Оглавление** (Table of Contents)
- Общая химия (General Chemistry)
- Неорганическая химия (Inorganic Chemistry)
- Органическая химия (Organic Chemistry)
- Экзамены (Exams)

Main Content Area:

Общая химия

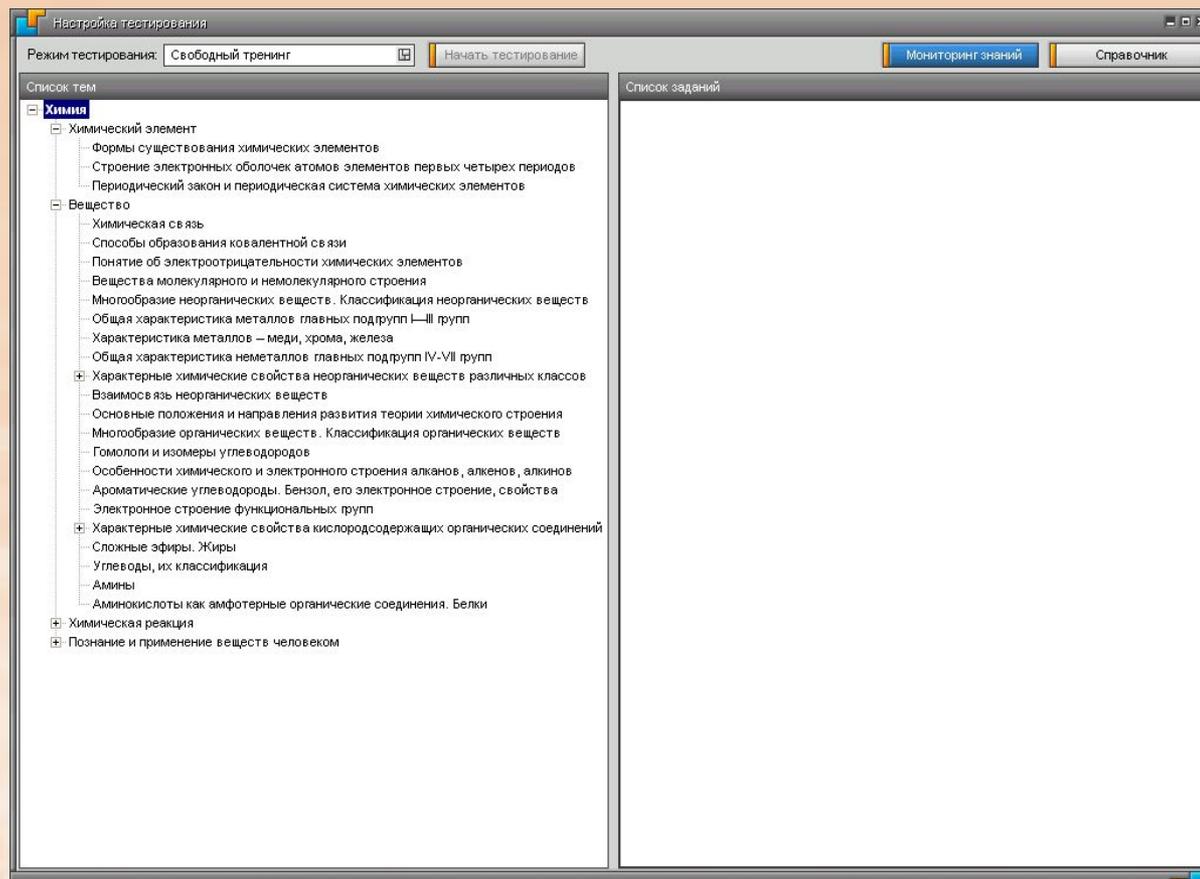
- Понятие химического элемента
- Строение атома
- Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
- Химическая связь
- Кристаллические решетки
- Основные закономерности протекания химических реакций
- Химия растворов
- Окислительно-восстановительные процессы
- Количественные отношения в химии

The interface includes a toolbar with icons for search, navigation, and document management, and a page number '12' in the top right corner.

Репетитор по химии. Кирилла и Мефодия

На диске представлено:

- 1675 тестовых заданий;
- 10 вариантов ЕГЭ;
- 480 медиа-иллюстраций;
- работа над ошибками;
- 78 терминов и понятий.



Виртуальная химическая лаборатория. 8 класс.

Виртуальная химическая лаборатория (8 класс) _ X

Лабораторные работы

Свойства неорганических веществ

Оборудование лаборатории

Химические реакции

Атомы и молекулы

1

The interface displays a virtual laboratory environment. At the top, a shelf holds six reagent bottles with labels: Ca(OH)_2 насыщ. р-р, NaOH 2М, H_2SO_4 2М, Фенол р-р, Гексан, and $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$. Below the shelf, four light blue boxes contain the text: 'Свойства неорганических веществ', 'Химические реакции', 'Оборудование лаборатории', and 'Атомы и молекулы'. The number '1' is positioned below the 'Оборудование лаборатории' box. The laboratory bench features various glassware: a graduated cylinder, a Bunsen burner, a flask, a round-bottom flask on a stand, a beaker, and a mortar and pestle. To the right is a ball-and-stick molecular model. On the left, a cartoon scientist character stands next to a sidebar menu with icons for 'Коллекция' (H₂O), 'Таблицы', 'Задачи', and 'Конструктор молекул'. The bottom of the interface includes a question mark icon, a search icon, and a 'ABTO' logo.

Общая и неорганическая химия. 10-11 классы

