

ГОТОВИМСЯ К ЕГЭ ПО ХИМИИ

Пособие для учеников и учителей



Перечень учебных пособий, разработанных с участием ФИПИ по химии

- **ГИА-2010. Экзамен в новой форме. Химия. 9 класс** / ФИПИ авторы составители: А.А. Каверина, Д.Ю. Добротин - М.: Астрель, 2009.
- **Государственная итоговая аттестация (по новой форме): 9 класс. Тематические тренировочные задания. Химия** / ФИПИ автор составитель: Д.Ю. Добротин – М.: Эксмо, 2009
- **Единый государственный экзамен 2010. Химия. Учебно-тренировочные материалы для подготовки учащихся** / ФИПИ авторы-составители: Ю.Н. Медведев, А.А.Каверина, А.С. Корощенко – М.: Интеллект-Центр, 2009.
- **ЕГЭ-2010: Химия** / ФИПИ авторы-составители: А.С. Корощенко, М.Г. Снастина – М.: Астрель, 2009.
- **ЕГЭ-2010. Федеральный банк экзаменационных материалов (открытый сегмент). Химия** / ФИПИ авторы составители: А.А. Каверина. Ю.Н. Медведев, Д.Ю. Добротин – М.: Эксмо, 2009.
- **Государственная итоговая аттестация выпускников 9 классов в новой форме. Химия. 2010** / ФИПИ авторы составители: О.Ю. Гончарук, Д.Ю. Добротин, А.А. Каверина – М.: Интеллект-Центр, 2009.
- **Химия. Типичные ошибки при выполнении заданий Единого государственного экзамена** / ФИПИ авторы: А.А. Каверина. Ю.Н. Медведев, Д.Ю. Добротин - М.: Русское слово, 2009.

Сайты и порталы о ЕГЭ.

(ссылки действующие)

Почерпнуть полезную информацию в полном объеме можно с различных сайтов и информационных порталов о ЕГЭ:

**<http://www.ege.spb.ru> - ЕГЭ В Санкт –
Петербурге**

Федеральный институт педагогических измерений

<http://www.fipi.ru>

Федеральный портал "Российское образование"

<http://www.edu.ru>

Портал информационной поддержки ЕГЭ

<http://www.ege.edu.ru>

Сайт информационной поддержки ЕГЭ в компьютерной форме

<http://www.ege.ru>

 Федеральная служба по надзору в сфере образования и науки

<http://www.obrnadzor.gov.ru>

Открытый колледж

<http://www.dospo.ru>

Центр интенсивных технологий образования

<http://www.odoport.ru>

Проект "Домашнее обучение"

<http://www.school4you.ru>

**следующий
слайд**

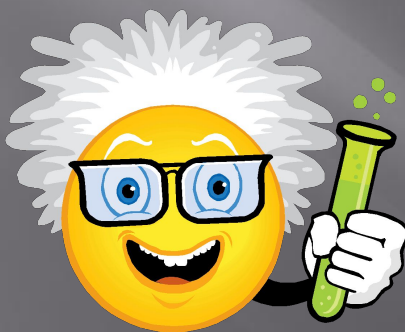
Список сайтов, не имеющих отношения к
Рособрнадзору и не являющихся официальными
интернет-ресурсами ЕГЭ.

<http://www1.ege.edu.ru/content/view/28/189/>

следующий
слайд

Предмет	ФИО учителя	Количество выпускников, сдававших ЕГЭ			Средний балл	
		сдавали данный предмет	преодолели минимальный порог	процент преодолевших порог	По Гимназии №67	Общегородс кой
Химия	С. Б. Львова	2	2	100%	70	51,6

**ЭТО ПОСОБИЕ ПРЕДНАЗНАЧАЕТСЯ В ПЕРВУЮ
ОЧЕРЕДЬ ДЛЯ ВЫПУСКНИКОВ СРЕДНЕЙ ШКОЛЫ,
А ТАКЖЕ ДЛЯ ПРЕПОДАВАТЕЛЕЙ ХИМИИ,
ГОТОВЯЩИХ УЧЕНИКОВ К ЭТОМУ НЕЛЕГКОМУ
ИСПЫТАНИЮ-ЕГЭ**



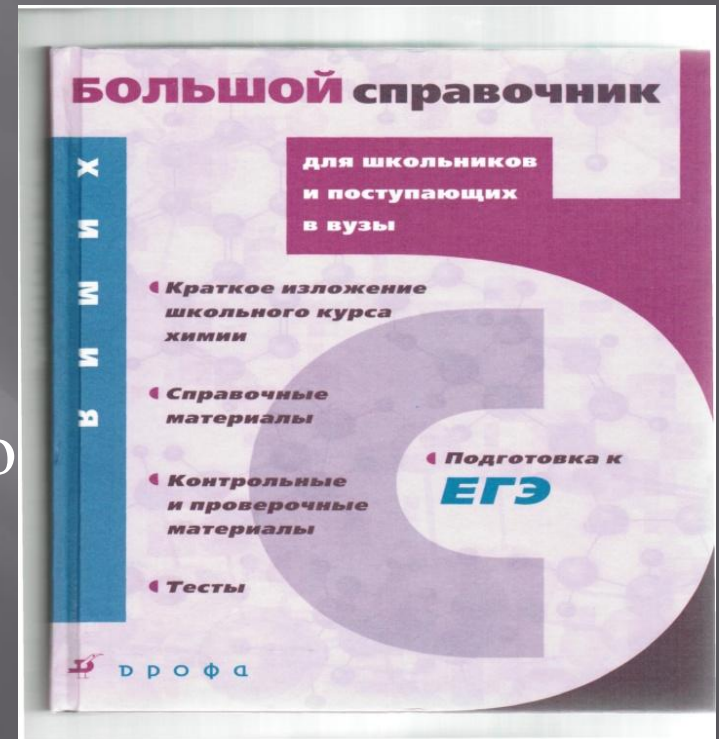
Цель пособия - помочь вам в подготовке к успешной сдаче единого государственного экзамена. Успешно выдержать экзаменационное испытание, набрать заветную сумму баллов – непростая задача.

В пособие приведены примеры тестов. В каждой теме задания расположены от более простых к сложным.



Большой справочник для школьников и поступающих в ВУЗ

- Справочник состоит из нескольких разделов, подготавливающих к ЕГЭ со всех сторон: знание программы, умение правильно заполнять и решать ЕГЭ, тренировку в решении ЕГЭ.



Структура справочника

1) Органическая химия: введение, углеводороды, кислородосодержащие органические соединения, азотосодержащие органические соединения

2) Общая химия: периодический закон Менделеева в свете учения о строении атома, строение веществ, химические реакции, классификация и свойства веществ.

3) Химия элементов: неметаллы, металлы.



ТЕСТОВЫЕ ЗАДАНИЯ

1. В каком из вариантов ответа углеводороды расположены в порядке уменьшения длины связи:
 - 1) ацетилен, этан, этилен, бензол
 - 2) этан, этилен, ацетилен, бензол
 - 3) этан, этилен, бензол, ацетилен
 - 4) этан, бензол, этилен, ацетилен

2. Молярную массу алкина с числом углеродных атомов, равным n , можно рассчитать по формуле :
 - 1) $12n-2$
 - 2) $14n+2$
 - 3) $14n-2$
 - 4) $12n+2$

3. Какой из углеводов нельзя получить реакцией дегидрирования:

1) 2,3 диметилпентан

2) Бутен 2

3) 2-метилбутадиен-1,3

4) Бензол

4. Выберите синонимическое понятие термина «реактификация»

1) Риформинг

2) Фракционная перегонка

3) Ароматизация

4) Изомеризация

5. Наибольшую относительную молекулярную массу имеет радикал:

- 1) Винил
- 2) Аллил
- 3) Амил
- 4) Бензил

6. Какой из углеводородов горит наиболее коптящим:

- 1) Метан
- 2) Этан
- 3) Этен
- 4) Ацетилен

7. Основной процесс переработки каменного угля называют:

- 1) Ректификацией
- 2) Крекингом
- 3) Коксованием
- 4) Перегонкой

Так же в пособие есть подробное описание каждого из известных химических элементов.

Например: Хлор

Cl	17
35,454	
Хлор	

Занимает 11 место по распространенности в литосфере. Образует важнейшие минералы: сильвин , сильвинит , карналлит ,каинит и др .

Получение.

В промышленности хлор получают электролизом раствора или расплава хлорида натрия

В лаборатории хлор получают взаимодействием соляной кислоты с сильными окислителями .

Продолжение слайда

Свойства.

Это желто-зеленый газ с резкими удушливым запахом, очень ядовит, почти в 2,5 раза тяжелее воздуха. Умеренно растворим в воде: 3 объёма хлора в 1 объёме воды. При этом происходит частичное химическое взаимодействие его с водой, однако большая часть растворенного хлора присутствует в виде молекул. Такой раствор называют хлорной водой.

Хлор проявляет сильные окислительные свойства в реакциях как с простыми веществами-металлами и неметаллами, так и со сложными.

Применение хлора и его соединений

Применение.

Хлор широко используют в производстве хлорорганических соединений (например, винилхлорида и его полимера, хлоропренового каучука, дихлорэтана, перхлорэтилена), неорганических хлоридов, для водоочистки.

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

Химия – одна из важнейших наук! Без неё нельзя поступить ни в один естественнонаучный ВУЗ нашей страны.

Успешная сдача ЕГЭ в 11 классе – залог поступления в приличный институт!

