

ФЕДЕРАЛЬНЫЙ ПЕРЕЧЕНЬ УЧЕБНИКОВ,  
РЕКОМЕНДОВАННЫХ МИНИСТЕРСТВОМ  
ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ  
ФЕДЕРАЦИИ К ИСПОЛЬЗОВАНИЮ В  
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОМ ПРОЦЕССЕ В  
ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ УЧРЕЖДЕНИЯХ,  
НА 2010/2011 УЧЕБНЫЙ ГОД

Телёбина О. А. доцент кафедры ЕМиПО



# просвещение

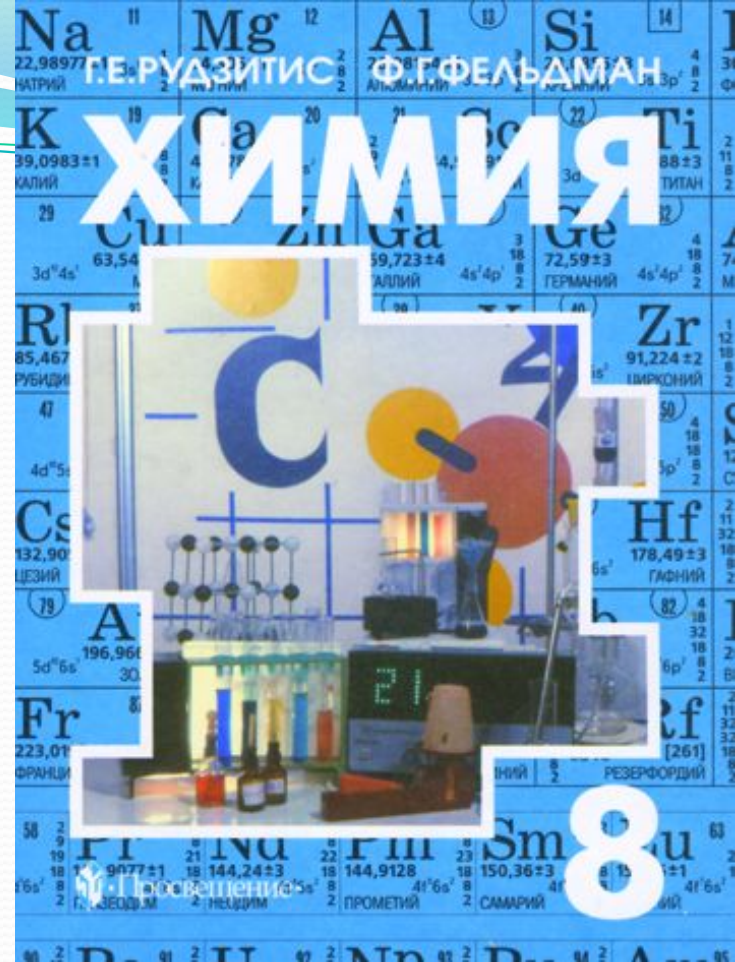




# Бердоносов С.С 8-9 класс

- Просвещение





# Для работы с учебником



*Радецкий А.М.*

*Химический тренажер: 8—9, 10-11 кл.*

*Лидин Р.А., Потапова Н.Н.*

*Тесты по химии для  
обучения и текущего контроля  
знаний:*

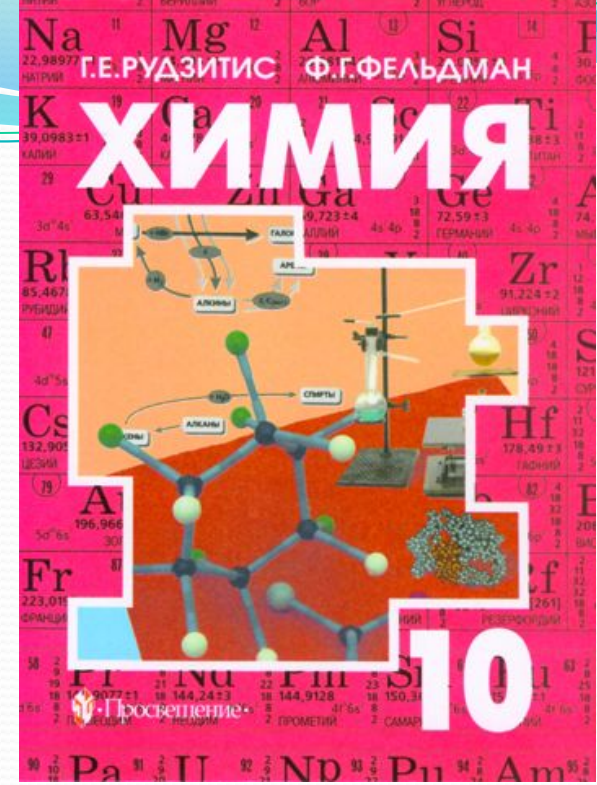
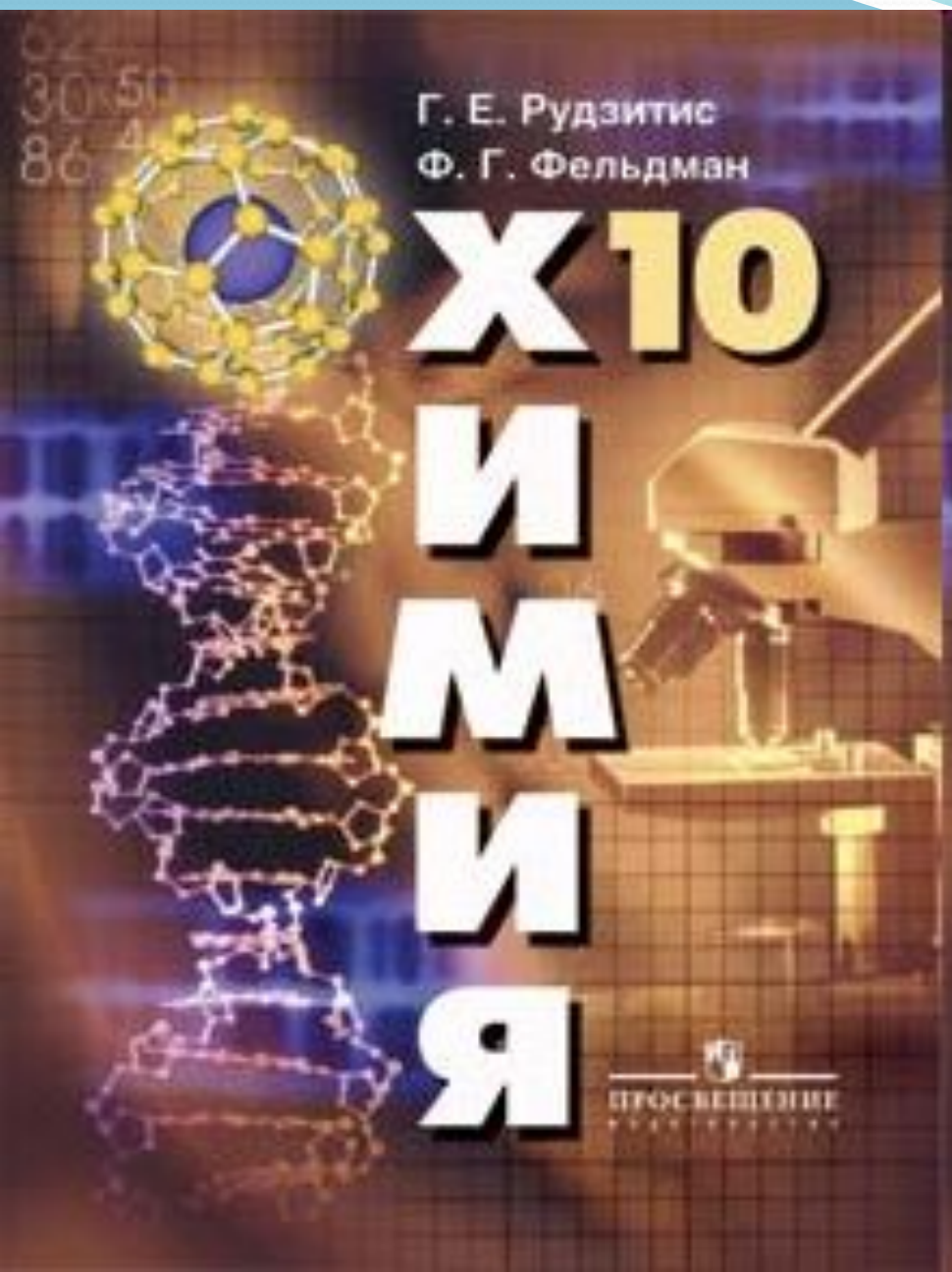
*8—9 кл.*

*Радецкий А.М., Горшкова В.П.*

*Дидактический материал по химии:  
8—9 кл.*











# Для работы с учебником

*Радецкий А.М., Горшкова В.П., Кругликова Л.Н.*  
Дидактический материал по химии: 10—11 кл.  
*Радецкий А.М.*

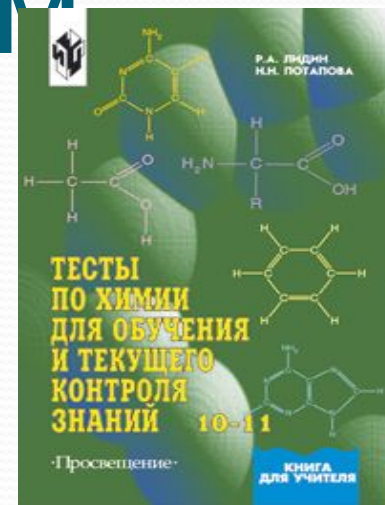
Контрольные работы по химии в 10—11 кл:  
Пособие для учителя

*Лидин Р.А., Аликберова Л.Ю.*

Задачи, вопросы и упражнения по химии: 8—11  
кл: Пособие для учащихся.

*Лидин Р.А., Потапова Н.Н.*

Тесты по химии для обучения и текущего  
контроля знаний: 10—11 кл.





# МНЕМОЗИНА

# *Учебно-методический Комплект*

**для 8-11 класса**

**Мнемозина**

*Авторы:  
Кузнецова Л.М.,  
Нифантьев Э.Е.*





# ХИМИЯ

8 – 11  
классы

## ПРОГРАММЫ

И ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ  
ДЛЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ УЧРЕЖДЕНИЙ



Лилия КУЗНЕЦОВА

# ХИМИЯ 8

Li 3 Литий	Na 11 Натрий	K 19 Калий	Rb 37 Рубидий	Cs 55 Цезий	Fr 87 Франций	F 9 Фтор	Cl 17 Хлор	Mn 25 Марганец	Br 35 Бром	Tc 43 Технеций	I 53 Йод	Re 75 Рений	At 85 Астат
3	11	19	37	55	87	9	17	25	35	43	53	75	85
Li	Na	K	Rb	Cs	Fr	F	Cl	Mn	Br	Tc	I	Re	At

Chemical equations:  $Mg + 2HCl = MgCl_2 + H_2$ ,  $2H_2O = 2H_2 + O_2$ ,  $CaF_2$

111 112 113 114 115 116 117

Лилия КУЗНЕЦОВА

# ХИМИЯ 9

Li 3 Литий	Na 11 Натрий	K 19 Калий	Rb 37 Рубидий	Cs 55 Цезий	Fr 87 Франций	F 9 Фтор	Cl 17 Хлор	Mn 25 Марганец	Br 35 Бром	Tc 43 Технеций	I 53 Йод	Re 75 Рений	At 85 Астат
3	11	19	37	55	87	9	17	25	35	43	53	75	85
Li	Na	K	Rb	Cs	Fr	F	Cl	Mn	Br	Tc	I	Re	At

Chemical equations:  $2NO_2 \rightleftharpoons N_2O_4$ ,  $CO_2 + H_2O \rightleftharpoons H_2CO_3$ ,  $H_2O + CaO \rightarrow Ca(OH)_2$

111 112 113 114 115 116 117

Лилия КУЗНЕЦОВА

# ХИМИЯ 10

Li 3 Литий	Na 11 Натрий	K 19 Калий	Rb 37 Рубидий	Cs 55 Цезий	Fr 87 Франций	F 9 Фтор	Cl 17 Хлор	Mn 25 Марганец	Br 35 Бром	Tc 43 Технеций	I 53 Йод	Re 75 Рений	At 85 Астат
3	11	19	37	55	87	9	17	25	35	43	53	75	85
Li	Na	K	Rb	Cs	Fr	F	Cl	Mn	Br	Tc	I	Re	At

Chemical equations:  $3O_2 = 2O_3$ ,  $N_2 + O_2 = 2NO$ ,  $2AgBr = 2Ag + Br_2$

111 112 113 114 115 116 117

Э. Е. НИФАНТЬЕВ

# ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ 11(10)

Li 3 Литий	Na 11 Натрий	K 19 Калий	Rb 37 Рубидий	Cs 55 Цезий	Fr 87 Франций	F 9 Фтор	Cl 17 Хлор	Mn 25 Марганец	Br 35 Бром	Tc 43 Технеций	I 53 Йод	Re 75 Рений	At 85 Астат
3	11	19	37	55	87	9	17	25	35	43	53	75	85
Li	Na	K	Rb	Cs	Fr	F	Cl	Mn	Br	Tc	I	Re	At

111 112 113 114 115 116 117

# ХИМИЯ

8 – 11  
классы

## ПРОГРАММЫ

И ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УРОКОВ  
ДЛЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНЫХ УЧРЕЖДЕНИЙ



Лилия КУЗНЕЦОВА **НОВАЯ ТЕХНОЛОГИЯ ОБУЧЕНИЯ ХИМИИ 8**

Li 3 Литий	F 9 Фтор
Na 11 Натрий	Cl 17 Хлор
K 19 Калий	Mn 25 Марганец
Cu 29 Медь	Br 35 Бром
Rb 37 Рубидий	Tc 43 Технеций
Ag 47 Серебро	I 53 Иод
	Re 75 Рений
	At 85 Астат
105 Db Дубний	106 Sg Сиборгий
107 Bh Борий	

$CaF_2$   
 $S_8$   
 $2H_2 + O_2$

Лилия КУЗНЕЦОВА **НОВАЯ ТЕХНОЛОГИЯ ОБУЧЕНИЯ ХИМИИ 9**

Li 3 Литий	F 9 Фтор
Na 11 Натрий	Cl 17 Хлор
K 19 Калий	Mn 25 Марганец
Cu 29 Медь	Br 35 Бром
Rb 37 Рубидий	Tc 43 Технеций
	I 53 Иод
	Re 75 Рений
	At 85 Астат
105 Db Дубний	106 Sg Сиборгий
107 Bh Борий	

$Mn^{2+} + 3e^-$   
 $Mn^{2+}$   
 $2NO_2 = N_2O_4$

Лилия КУЗНЕЦОВА **НОВАЯ ТЕХНОЛОГИЯ ОБУЧЕНИЯ ХИМИИ 10**

Li 3 Литий	F 9 Фтор
Na 11 Натрий	Cl 17 Хлор
K 19 Калий	Mn 25 Марганец
Cu 29 Медь	Br 35 Бром
Rb 37 Рубидий	Tc 43 Технеций
Ag 47 Серебро	I 53 Иод
Cs 55 Цезий	Re 75 Рений
Au 79 Золото	At 85 Астат
Fr 87 Франций	Ra 88 Радий
	Ac 89 Актиний
	105 Db Дубний
	106 Sg Сиборгий
	107 Bh Борий

$3O_2 = 2O_3$   
 $MnO_2 + 4HCl = Cl_2 + MnCl_2 + 2H_2O$   
 $N_2 + O_2 = 2NO$

Лилия КУЗНЕЦОВА **ХИМИЯ 8**

**ТЕТРАДЬ** для лабораторных и контрольных работ

$Mg + 2HCl = MgCl_2 + H_2$   
 $2HNO_3 + Cu = 2H_2O + Cu(NO_3)_2$

Лилия КУЗНЕЦОВА **ХИМИЯ 9**

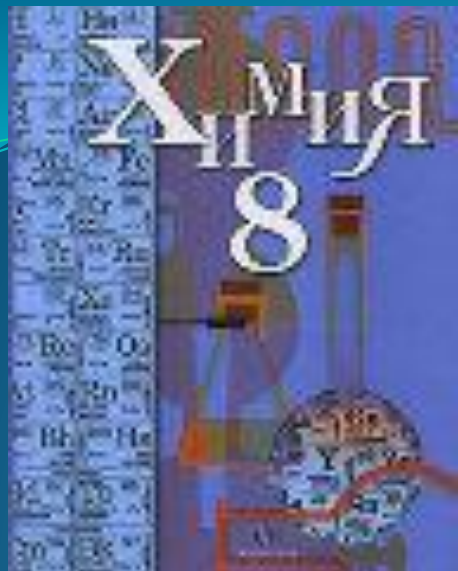
**ТЕТРАДЬ** для лабораторных и контрольных работ

$6CO_2 + 6H_2O = C_6H_{10}O_6 + 6O_2$   
 $2NO = N_2O$   
 $N_2O \rightleftharpoons N_2O$



# ВЕНТАНА-ГРАФ





# ВЕНТАНА-ГРАФ

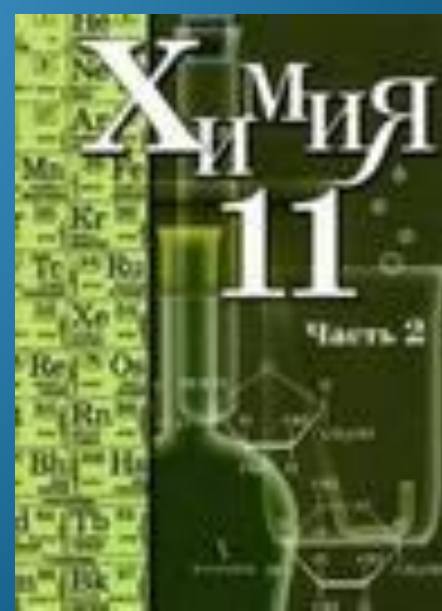
8-11 класс

Учебно-методический комплект



Научный руководитель -

*Н.Е. Кузнецова*

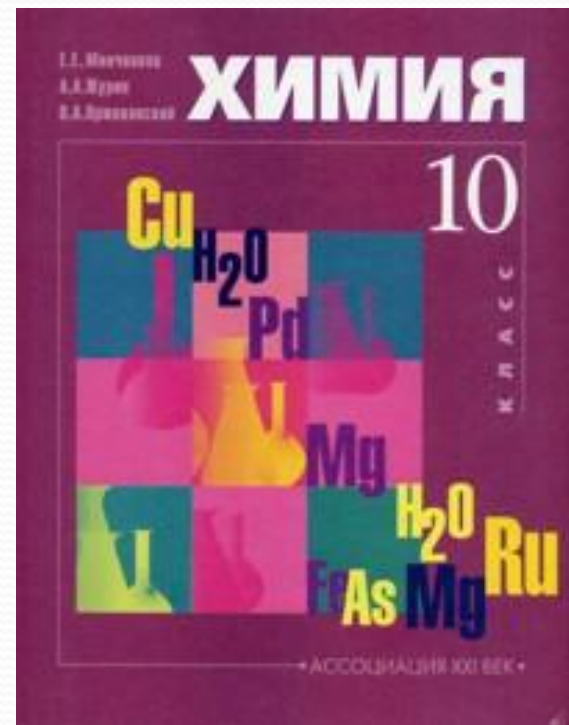




# АССОЦИАЦИЯ XXI ВЕК

# Минченков Е.Е. и др. Химия 8-11 класс

- Ассоциация XXI век







**РУССКОЕ СЛОВО**

# НОВОШИНСКИЙ И.И., Новошинская Н.С. Химия 8-11 класс

- Русское слово



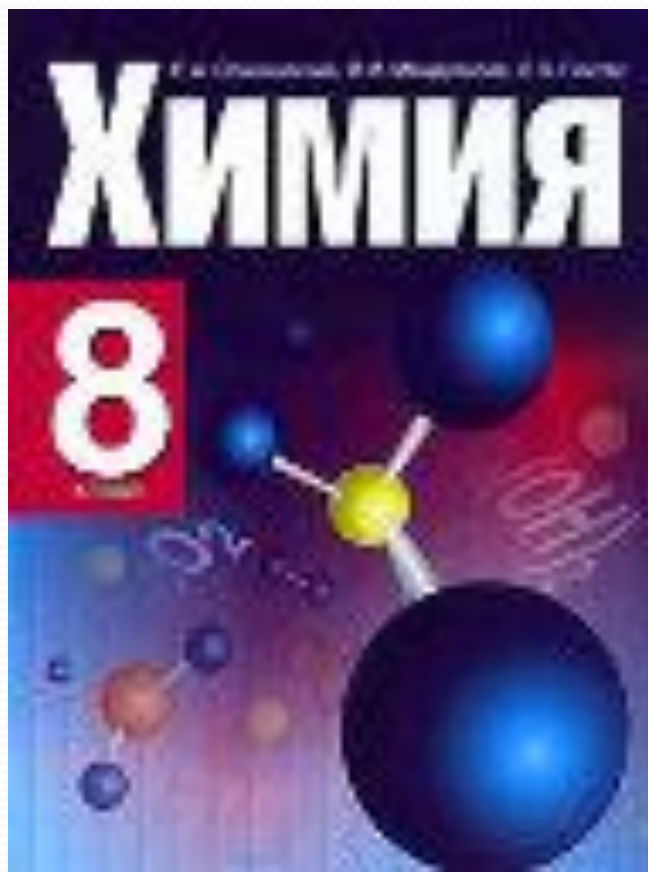


**АСТ, АСТРЕЛЬ**



Оржековский П.А.,  
Мещерякова Л.М., Понтак Л.С.  
Химия 8- 9 класс

- АСТ, Астрель



**БАЛХАС**



**ИЗДАТЕЛЬСТВО**

Уфа, ул. Мухоморова, 100. Тел: 8(3542) 233-111. Факс: 8(3542) 233-112. E-mail: info@balxas.ru

Савинкина Е.В., Логина Г.И.

# Химия 8-9 класс 10 -11 класс (базовый и профильный)

- Баласс







**ДРОФА**

# Габриелян О.С. Химия 8-11

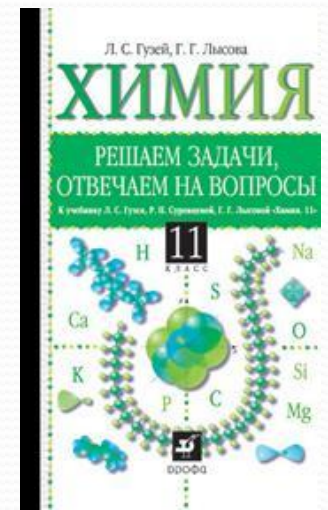
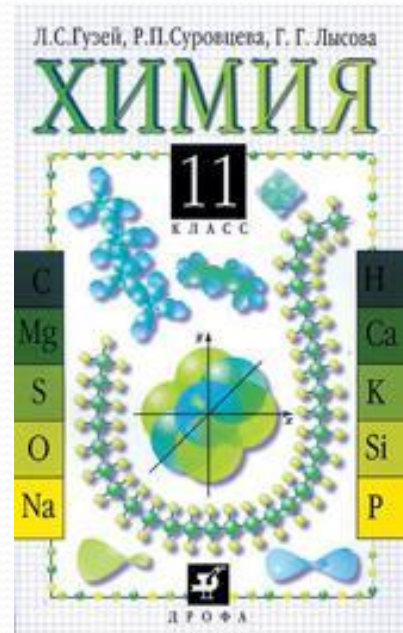
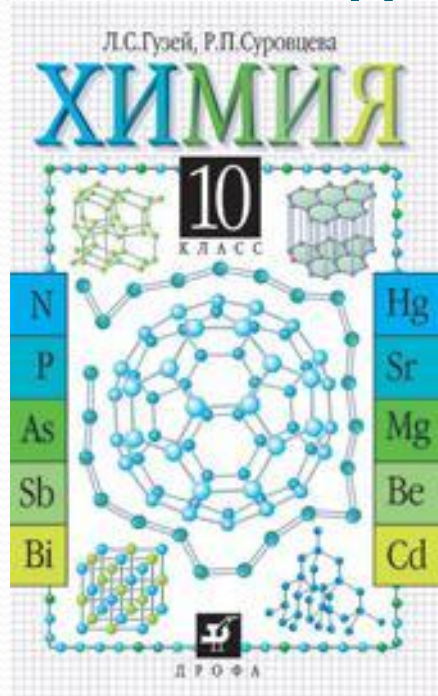
класс

● Дрофа



# Гузей Л.С., Суровцева Р.П. Химия 10-11 класс (базовый уровень)

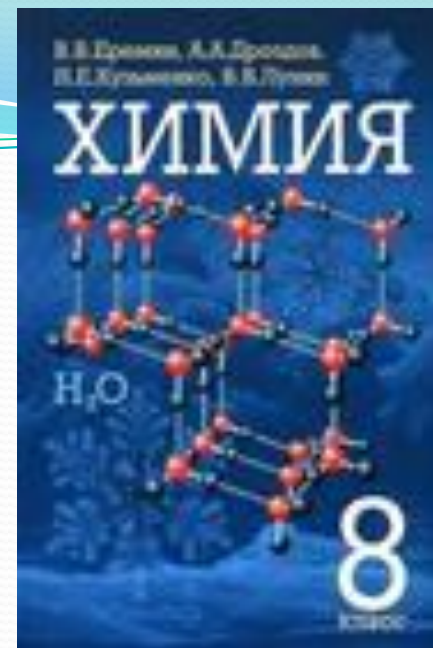
● Дрофа





- Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В. Химия 8 -9 класс

- Еремин В.В., Дроздов А. А., Кузьменко Н.Е., Лунин В.В. Химия (базовый уровень) 10 -11 класс

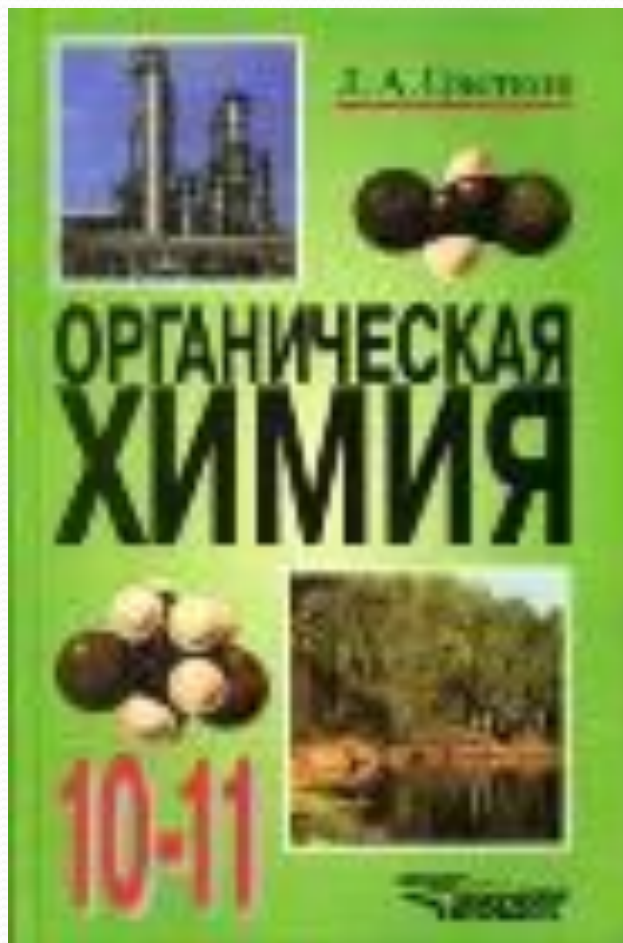




**ВЛАДОС**

# ЦВЕТКОВ Л.А. ХИМИЯ (базовый и профильный уровни) 10-11 класс

- ВЛАДОС





# БИНОМ

● Жилин Д.М. Химия 8 – 9 класс

Габриелян О.

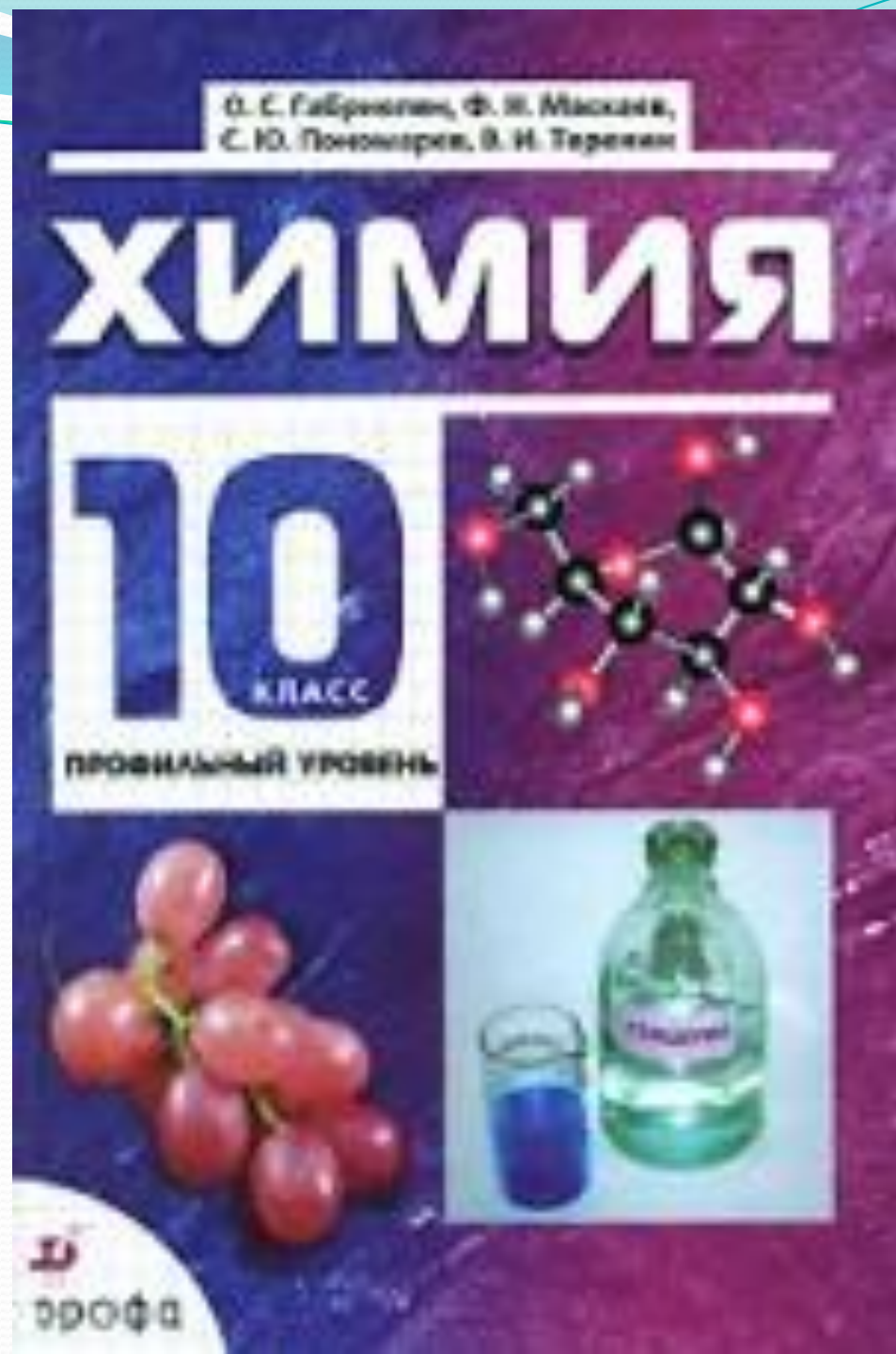
С. / Маскаев Ф.

Н. / Пономарев С.

Ю. / Теренин В. И.

Учебник продолжает курс химии, изложенный в учебниках "Химия. 8 класс" и "Химия. 9 класс" автора О. С. Габриеляна. Он может быть использован при изучении курса органической химии профильного уровня. Учебный материал излагается с учетом того, что первоначальные сведения об органических соединениях учащиеся уже получили в 9 классе.

ПРОГРАММА



# Г. Г. Лысова, О. С. Gabriелян

Учебник "Химия. 11 класс. Профильный уровень" посвящен общей химии и опирается на знания, полученные учащимися ранее: в 8 классе - об общей химии; в 9 классе - о неорганической и органической (первоначальные сведения); в 10 классе - об органической. Он представляет собой заключительную часть авторского курса О.С. Gabriеляна, ведущая идея которого - единство органической и неорганической химии на основе общности понятий, законов и теорий. Учебник соответствует федеральному компоненту государственного образовательного стандарта профильного уровня по химии.



# Новошинский И.И., Новошинская Н.С.

Органическая химия 10, 11  
(профильный уровень)

Русское слово  
2007 год

3 часа в неделю  
102 часа за год



Профильный уровень: Учебник для общеобразовательных учреждений .- М. : Русское слово, 2008.- 416 с. : ил.; бох90/16 .- Включен в Федеральный перечень учебников, рекомендованных Министерством образования и науки РФ (В пер.)

Тип ресурса: Информационные ресурсы на бумажных носителях Учебник "Химия" создан на основе стандарта среднего (полного) общего образования (профильный уровень) и позволяет подготовиться к Единому государственному экзамену и другим формам контроля знаний по химии. Доступный язык изложения, , богатый иллюстративный материал, разнообразные задачи - все это поможет учащимся понять основы химии.





Габриелян О.С., Остроумов И.  
Г., Карцева А.А.  
Органическая химия 10, 11  
(углублённый уровень)  
Просвещение  
2006 год

4/5 часов в неделю  
136/170 часов за год



Нифантьев Э.Е.

Органическая химия

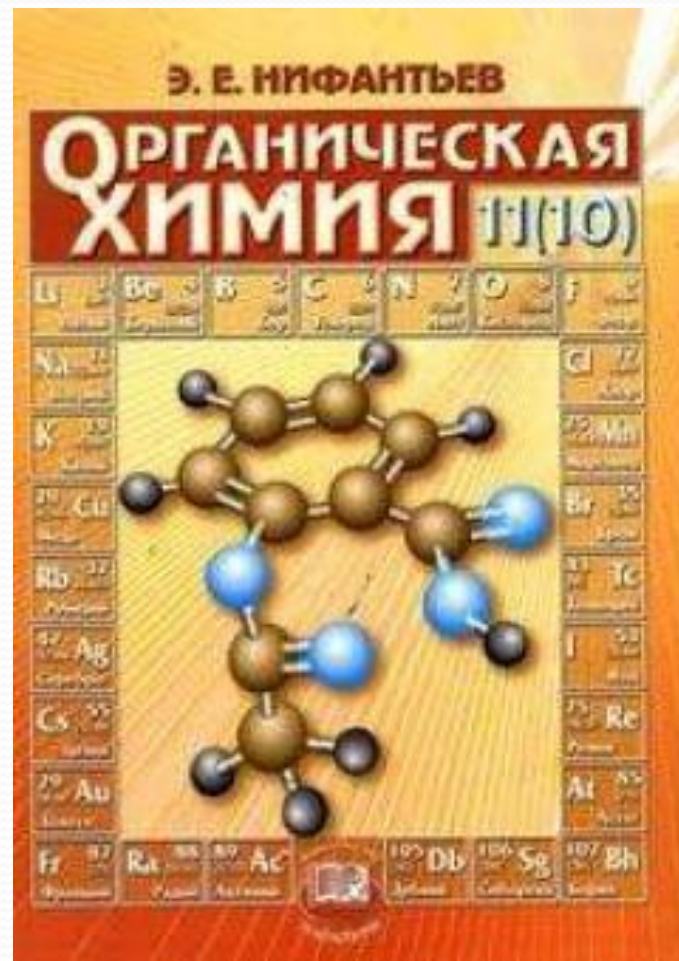
10(11)

Мнемозина

2006 год

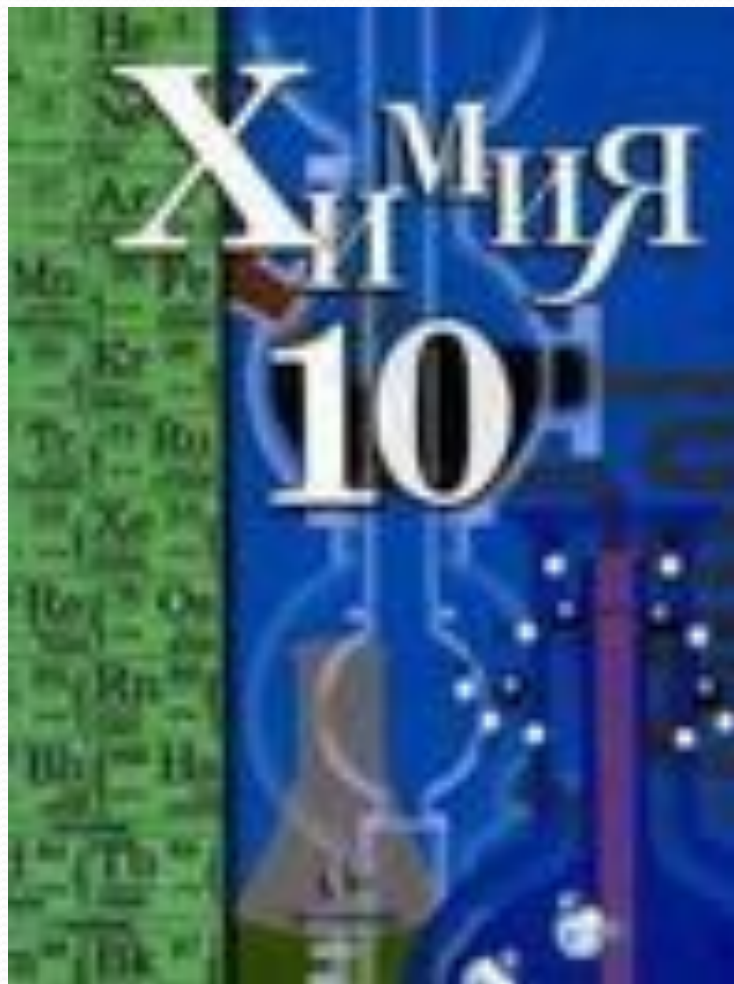
3 часа в неделю

102 часа за год



# Кузнецова Н.Е., Титова И.М., Гара Н.Н. под ред. Кузнецовой Н.Е. Химия (профильный уровень)

Допущено Министерством образования и науки Российской Федерации. Учебник предназначен для изучения химии в старшей школе на профильном уровне. Разделение текста на основной и дополнительный позволит использовать его и в классах универсального профиля в тех образовательных учреждениях, которые посчитают возможным выделить на изучение химии дополнительный час в неделю. При обучении в профильных классах обязательным становится изучение материала, отмеченного специальным знаком, выделенного в учебнике шрифтом, отличным от основного, и дополнительного материала, приведенного в конце каждой главы. Учебник может быть использован также при изучении химии в учебных заведениях начального и среднего профильного образования.





Кузнецова Т.Н.,  
Литвинова Т.Н.,  
Левкин А.Н. под ред.  
Кузнецовой Н.Е.  
Химия (профильный  
уровень)

Учебник предназначен для изучения химии в старшей школе на профильном уровне. Предложенный курс ориентирован на обобщение и систематизацию изученного прежде материала. Информация для углубленного изучения выделена шрифтом, отличным от основного.

