Федеральное агентство по образованию
Государственное образовательное учреждение высшего
профессионального образования
"Казанский государственный технологический университет"

А.И.Хамитова, Т.Е.Бусыгина, А.Б.Хабибуллина

СПЕЦКУРС ПО ПОДГОТОВКЕ К ЕДИНОМУ ГОСУДАРСТВЕННОМУ ЭКЗАМЕНУ ПО ХИМИИ

Учебно-методическое пособие

Казань КГТУ 2008 УДК 378.147; 167.1

Спецкурс по подготовке к единому государственному экзамену по химии: учебно-методическое пособие / сост.: А.И.Хамитова, Т.Е.Бусыгина, А.Б.Хабибуллина. - Казань: Изд-во Казан. гос. технол. ун-та, 2008. – 507 с.

ISBN 978-5-7882-0585-4

Учебно-методическое пособие содержит основные разделы школьного курса химии. Материал представлен в виде опорных конспектов по каждой теме. В пособие включены основные типы задач, используемые в реальных заданиях единого государственного экзамена по химии.

Предназначено для школьников 11 классов, выбравших ЕГЭ по химии в качестве школьного выпускного и вступительного в вуз экзаменов, а так же для учителей химии, преподавателей, работающих в системе довузовской подготовки, студентов педагогических вузов.

Подготовлено на кафедре неорганической химии КГТУ.

Печатается по решению редакционно-издательского совета Казанского государственного технологического университета.

Под редакцией проф. А.М.Кузнецова.

Рецензенты: доцент кафедры органической химии КГУ М.А.Казымова; доцент кафедры химии ТГГПУ С.И.Гильманшина; учитель высшей категории, Соросовский учитель, заслуженный учитель РФ Н.Д.Агапова

Содержание

Стр
Предисловие
Тематическое планирование спецкурса по подготовке к ЕГЭ12
Занятие 1.Основные понятия химии
Занятие 2.Современные представления о строении атома37
Занятие 3. Периодический закон Д.И.Менделеева и периодические
свойства атомов химических элементов46
Занятие 4.Химическая связь и строение молекул55
Занятие 5. Межмолекулярное взаимодействие и агрегатное состояние
веществ. Газообразное состояние
Занятие 6. Водородная связь. Жидкое состояние. Растворы71
Занятие 7. Химический процесс. Классификация типов химических
реакций. Химическое равновесие82
Занятие 8. Кислоты и основания. Гидролиз92
Занятие 9. Кристаллическое состояние. Типы кристаллических
решеток99
Занятие 10. Термодинамика и кинетика химических процессов107
Занятие 11.Простые вещества. Принципы получения простых веществ.
Электролиз117
Занятие 12. Оксосоединения. Кислотно-основное взаимодействие
Амфотерность
Занятие 13. Окислительно-восстановительные реакции
Занятие 14. Водород. Химия элементов I и II групп периодической
системы Д.И.Менделеева
Занятие 15. Химия элементов III и IV групп периодической системь
Д.И.Менделеева
Л.И.Менлелеева
71. Y1. IVIV. III /IVIV. III /IVI

	Занятие	17.	Химия	элементов	VI	группы	периодической	системы	
Д.И.Менделеева									
	Занятие	18.	Химия	элементов	VII	группы	периодической	системы	
Д.И.	Менделее	ва			• • • • •			241	
Занятие 19. Классификация и номенклатура органических									
соеди	инений			• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• • • • •			271	
	Занятие	20. И	зомерия	органически	их со	единений		285	
	Занятие 21. Алканы. Циклоалканы								
	Занятие 22. Алкены. Алкины								
	Занятие	23. A	лкадиені	ы. Арены				324	
	Занятие 24. Спирты								
	Занятие 25. Альдегиды и кетоны								
	Занятие 26. Карбоновые кислоты							377	
	Занятие	27. A	мины. А	минокислот	Ы			390	
	Занятие 28. Углеводы. Жиры. Белки							412	
	Занятие 29. Высокомолекулярные соединения								
	Занятие 30.Природные источники углеводородов4							448	
	Занятие 31. Особенности некоторых технологических процессов460							460	
	Ответы				• • • • •	• • • • • • • • • • • •		476	
	Содержа	ние	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •		500	
	Приложе	ение.	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •				502	
	П								