

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
 Государственное образовательное учреждение высшего профессионального образования
ХАБАРОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
Факультет математического моделирования процессов управления
Кафедра химии

СОГЛАСОВАНО

Декан факультета

_____ Намм Р.В.
 подпись ФИО
 « ____ » _____ 2003 г.

УТВЕРЖДАЮ

Начальник учебно-методического управления

_____ Иванищев Ю.Г.
 подпись
 « ____ » _____ 2003 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
по дисциплине **Химия**

спец	изуч в сем	Отчетность по сем					Объем часов						
		экз	зач	КП	КР	РГР	По ГОС	По УП	Л	ЛР	ПЗ	ауд	См2
ЛД	1	1	1			1	150	170	34	34	34	102	68
ТД	1	1	1			1	150	170	34	34	34	102	68

Рабочая программа составлена в соответствии с содержанием и требованиями Государственных образовательных стандартов и утвержденной программой дисциплины. Рабочую программу составил _____ Панасюк Т.Б.

Подпись Ф.И.О. автора

Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры, протокол № _____ от « ____ » _____ 2002 г.

Заведующий кафедрой химии _____

Подпись

Панасюк Т.Б.

Ф.И.О.

Одобрено Учебно-методической комиссией специальностей

Председатель УМКС специальности (ЛД) _____ « ____ » _____ 2003 г.

Подпись

Председатель УМКС специальности (ТД) _____ « ____ » _____ 2003 г.

Подпись

СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

1. Тематический план лекционного курса

Семестр	Тема	Наименование тем лекционного курса	Кол-во часов
I	1	Введение.	2
	2	Атомно-молекулярное учение.	4
	3	Энергетика и направления химических процессов.	4
	4	Химическая кинетика. Катализ. Химическое равновесие.	6
	5	Растворы.	8
	6	Окислительно-восстановительные реакции. Электрохимические процессы.	6
	7	Химия вяжущих веществ.	1
	8	Органические полимерные материалы.	1
	9	Химическая идентификация.	2

Итого на 1 курсе 2 семестра 34 часа
Всего по дисциплине 34 часа

2. Тематический план лабораторных работ

Семестр	Тема	Наименование тем лабораторных работ	Кол-во часов
I	1	Техника безопасности. Техника химического эксперимента.	2
	2	Получение и свойства неорганических соединений.	2
	3	Определение молярной массы эквивалента металла.	2
	4	Определение теплоты реакции нейтрализации.	2
	5	Скорость химических реакций.	2
	6	Химическое равновесие.	2
	7	Свойства водных растворов электролитов.	2
	8	Гетерогенные равновесия в растворах электролитов.	2
	9	Гидролиз солей.	2
	10	Жесткость воды.	2
	11	Общий анализ воды.	2
	12	Окислительно-восстановительные реакции.	2
	13	Физические свойства металлов.	2
	14	Химические свойства металлов.	2
	15	Коррозия металлов.	2
	16	Защита металлов от коррозии	2
	17	Зачетное занятие.	2

Итого на 1 курсе 2 семестра 34 часа
 Всего по дисциплине 34 часа

3. Тематический план практических занятий

Семестр	Тема	Наименование тем практических занятий	Кол-во часов
I	1	Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева	2
	2	Номенклатура и классы неорганических соединений.	2
	3	Основные законы и понятия стехиометрии.	2
	4	Энергетика химических процессов.	2
	5	Химическая кинетика.	2
	6	Химическое равновесие.	2
	7	Растворы. Способы выражения состава растворов.	2
	8	Диссоциация электролитов. Реакции ионного обмена.	2
	9	Произведение растворимости.	2
	10	Гидролиз солей.	2
	11	Типы химических взаимодействий. Окислительно-восстановительные реакции.	2
	12	Общие свойства металлов.	2
	13	Электрохимические процессы. Гальванические элементы.	2
	14	Коррозия металлов.	2
	15	Электролиз. Законы Фарадея.	2
	16	Химическая связь.	2
	17	Комплексные соединения.	2

Итого на 1 курсе I семестра 34 часа
 Всего по дисциплине 34 часа