

# ОГЛАВЛЕНИЕ

---

<b>ОБЩИЕ МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ</b> . . . . .	3
Литература . . . . .	10
<b>МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ</b> . . . . .	12
<b>1. Общие понятия</b> . . . . .	12
<b>2. Строение вещества</b> . . . . .	17
2.1. Строение атома и периодический закон . . . . .	17
2.2. Химическая связь и строение молекул . . . . .	35
<b>3. Основные закономерности химических процессов</b> . . . . .	51
3.1. Химическая термодинамика . . . . .	51
3.2. Химическая кинетика и катализ . . . . .	57
3.3. Химическое равновесие . . . . .	60
<b>4. Растворы</b> . . . . .	62
4.1. Концентрации растворов . . . . .	63
4.2. Общие свойства растворов . . . . .	65
4.3. Теория электролитической диссоциации . . . . .	67
4.4. Гидролиз солей . . . . .	71
<b>5. Комплексные соединения</b> . . . . .	74
<b>6. Окислительно-восстановительные реакции</b> . . . . .	78
<b>7. Электрохимия</b> . . . . .	87
7.1. Понятие об электродном потенциале . . . . .	88
7.2. Процессы в гальванических элементах . . . . .	92
7.3. Электролиз . . . . .	94
7.4. Коррозия металлов и методы защиты от нее . . . . .	99
<b>8. Свойства <i>s</i>-, <i>p</i>-, <i>d</i>-элементов</b> . . . . .	110
<b>РЕШЕНИЯ ТИПОВЫХ ЗАДАЧ И КОНТРОЛЬНЫЕ ЗАДАНИЯ</b> . . . . .	113
<b>ВАРИАНТЫ КОНТРОЛЬНЫХ ЗАДАНИЙ</b> . . . . .	192
<b>ПРИЛОЖЕНИЯ</b> . . . . .	209