

Содержание

Введение	3
Глава 1. Термохимия.	3
Работа 1. Определение теплоты растворения соли.	6
Работа 2. Определение теплоты нейтрализации.....	8
Работа 3. Определение теплоемкости металлов и сплавов.	9
Глава 2. Фазовое равновесие.	11
Работа 4. Определение давления насыщенного пара и теплоты испарения чистого вещества.	12
Глава 3. Растворы.	15
§1. Распределение вещества между двумя фазами.	15
Работа 5. Определение константы распределения йода между двумя фазами.....	16
§2. Эбулиоскопия.....	18
Работа 6. Определение молярной массы растворенного вещества эбулиоскопическим методом в приборе Ландсберга.....	19
Работа 7. Определение молярной массы растворенного вещества эбулиоскопическим методом в приборе Бекмана.	21
§3. Криоскопия.....	23
Работа 8. Определение молярной массы растворенного вещества криоскопическим методом.....	24
Глава 4. Химическое равновесие.	26
Работа 9. Определение константы равновесия гомогенной реакции.	26
Глава 5. Химическая кинетика.	29
§1. Кинетика гомогенных реакций.	29
Работа 10. Определение константы скорости реакции.....	31
Работа 11. Определение порядка реакции методом Вант-Гоффа.....	33
Работа 12. Определение суммарного порядка реакции.	35
§2. Кинетика гетерогенных процессов.	36
Работа 13. Определение константы скорости взаимодействия мрамора с соляной кислотой.	38
Работа 14. Определение константы скорости растворения малорастворимых веществ.....	40
СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ	41