

Оглавление

Часть I. Общая химия

Глава 1.

Основные понятия и законы химии

Глава 2.

Основные классы неорганических соединений

Глава 3.

Кислотно-основные и ионные равновесия в растворах

Глава 4.

Окислительно-восстановительные реакции

Глава 5.

Комплексные соединения

Глава 6.

Химия неметаллов

Глава 7.

Химия металлов

Глава 8.

Основные понятия органической химии

Глава 9.

Химия углеводородов

Глава 10.

Химия кислородсодержащих органических соединений

Глава 11.

Химия азотсодержащих органических соединений

Часть II. Строение вещества

Глава 12.

Строение атомных частиц

Глава 13.

Химическая связь в молекулах и ионах

Глава 14.

Межмолекулярные взаимодействия.

Конденсированное состояние вещества

Глава 15.

Кристаллическое состояние

Глава 16.

Ионные кристаллы

Часть III. Химическая термодинамика

Глава 17.

Основные понятия и постулаты термодинамики

Глава 18.

Первое начало термодинамики. Термохимия

Глава 19.

Второе и третье начала термодинамики

Глава 20.

Термодинамические потенциалы

Глава 21.

Фазовые равновесия в системах с одним компонентом

Глава 22.

Термодинамика многокомпонентных систем

Глава 23.

Растворы

Глава 24.

Химические реакции

Глава 25.

Растворы электролитов

Глава 26.

Электрохимические равновесия

Глава 27.

Термодинамика поверхностных явлений и адсорбции

Часть IV. Химическая кинетика

Глава 28.

Основные понятия и законы химической кинетики

Глава 29.

Кинетика сложных реакций первого порядка

Глава 30.

Приближенные методы химической кинетики

Глава 31.

Катализ

Глава 32.

Фотохимические реакции

Литература