

З М І С Т.

Стор.

Від складача	1.
Вступ	3.

Розділ I.

Газовий стан матерії.

§ 1. Газові закони	7.
§ 2. Дисоціація газів	10.
§ 3. Кинетична теорія газів	12.
§ 4. Питоме тепло газів	14.

Розділ II.

Хемична статика.

§ 5. Загальні зауваження	19.
§ 6. Закон чинности мас	20.
§ 7. Рівновага в газах	23.
§ 8. Дисоціація газів	26.
§ 9. Статика гетерогенних систем	29.
§ 10. Окремі випадки рівноваги гетерогенних систем	34.
§ II. Рошинність твердих тіл	38.

Розділ III.

Хемична кинетика.

§ 12. Загальні зауваження	41.
§ 13. Мономолекулярні реакції	42.
§ 14. Бімоллекулярні реакції	47.
§ 15. Три і вищомолекулярні реакції. Механізм реакцій	51.
§ 16. Вплив рошинника на скорість реакції	55.
§ 17. Зворотні реакції	57.

Розділ IV.

Термохімія.

§ 18.	Загальні зауваження	60
§ 19.	Закон постійних теплових сум	62.
§ 20.	Перший і другий закони термодинамики та їх інтерпретація	68.
§ 21.	Закон реакційної ізотерми та реакційної ізохори	75.
§ 22.	Приложення закону реакційної ізохори:	
a)	Скрите тепло випаровування течі.	79.
b)	Теплота дисоціації твердого тіла	82.
c)	Розчинення твердого тіла	83.
d)	Дисоціація твердого тіла при розчиненні	84.
e)	Загальна інтеграція рівняння реакційної ізохори, обчислення E (електромоторної сили), гримучий ланцюг	88.
f)	Амфотерне розщеплення	94.
g)	Емісія електронів	96.

Розділ V.

Колоїдна хімія.

§ 23.	Загальні зауваження	98.
§ 24.	Золі і їх класифікація	102.
§ 25.	Браунів рух	104.
§ 26.	Адсорбційна ізотерма	III.
§ 27.	Повстання колоїдних систем	III.