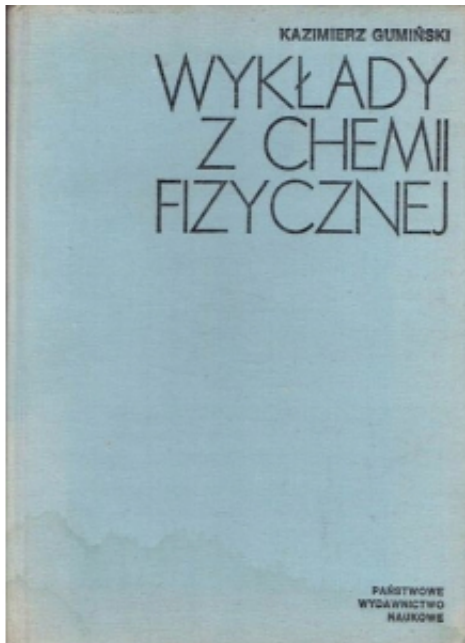


Link do produktu: <https://silesiabook.pl/wyklady-z-chemii-fizycznej-gumiński-pwn-p-947.html>



WYKŁADY Z CHEMII FIZYCZNEJ Gumiński PWN

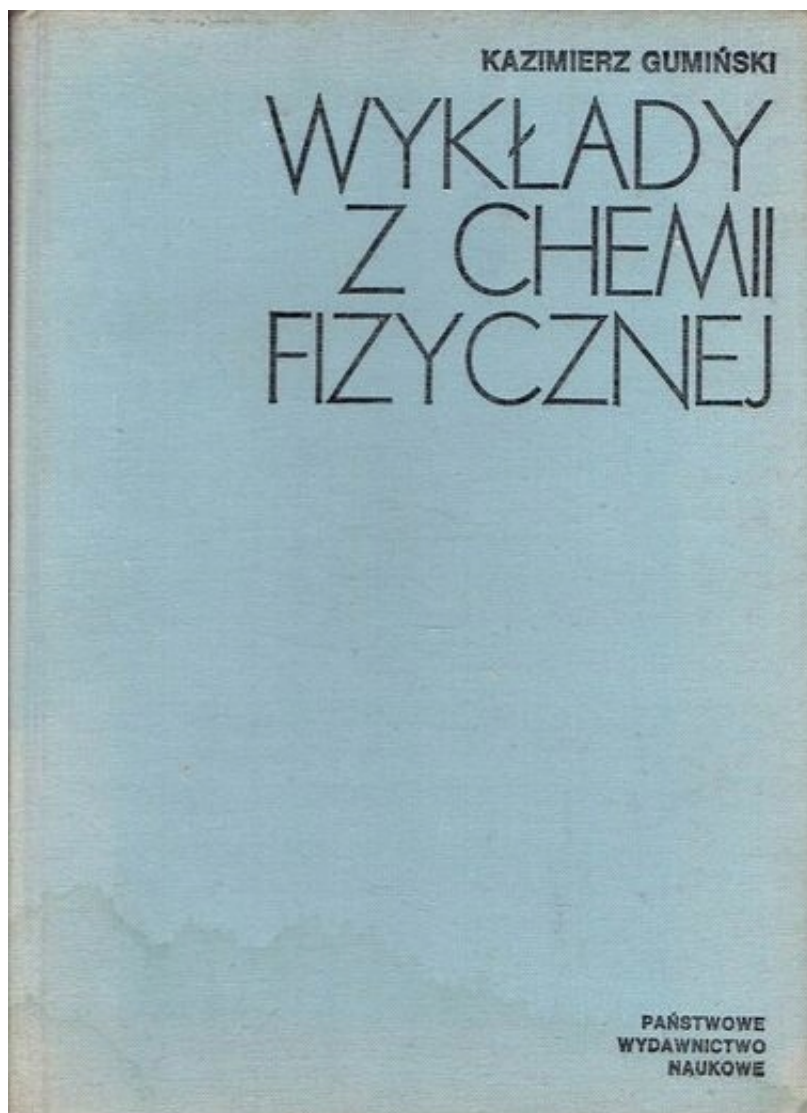
Cena	7,99 zł
Klasa	brak informacji
Przedmiot	Przedmioty zawodowe
Rodzaj	tradycyjny podręcznik
Język publikacji	polski
Rok wydania	1973
Nośnik	książka papierowa
Autor	Kazimierz Gumiński
Okładka	twarda
Tytuł	WYKŁADY Z CHEMII FIZYCZNEJ
Wydawnictwo	PWN

Opis produktu

WYKŁADY Z CHEMII FIZYCZNEJ

Kazimierz Gumiński

- PWN, 1973
- Oprawa: twarda płócienna
- Stron: 564
- Stan: bardzo dobry, nieaktualne pieczętki



SPIS TREŚCI:

Wstęp „

Część I. REAKCJE CHEMICZNE

Rozdział 1. Pojęcia ogólne

11. Prawo zachowania masy i prawo stałych stosunków mas. Równanie stechiometryczne

12. Postęp reakcji. Szybkość reakcji

13. Samorzutna reakcja chemiczna jako proces termodynamiczny nieodwracalny. Powinowactwo chemiczne i źródło entropii

14. Bodziec termodynamiczny reakcji chemicznej. Równowaga trwała i nietrwała

15. Reakcje sprzęgające i sprzężone „ ... „

Rozdział 2. Kinetyka chemiczna

21. Zależność szybkości reakcji od powinowactwa chemicznego

22. Rząd reakcji

23. Zależność szybkości reakcji o*ć*L temperatury

-
24. Współczynnik częstości
 25. Teoria stanu przejściowego
 26. Statystyczna interpretacja czynnika sterycznego
 27. Energia aktywacji
 28. Okres Lindemanna
 29. Reakcje łańcuchowe
 210. Reakcje łańcuchowe rozgałęzione. . vL
 211. Rzędowość a molekularność reakcji
 212. Kataliza
 213. Kinetyka w układach ciekłych i stałych
- Rozdział 3. Fotochemia i chemiluminescencja
31. Fotochemia
 32. Chemiluminescencja
- Rozdział 4. Termochemia
41. Efekty cieplne reakcji
 42. Prawo Hessa
- Ciepła tworzenia, spalania. Energia wiązania
43. Reguły Berkengejma i Rotlia. Skala elektronegatywności Paulinga. . .
 44. Prawa Kirchhoffa. Związek między Q_v i Q_p .
- Rozdział 5. Energetyka i statyka chemiczna - .
- 4.1. Energetyka reakcji chemicznych
 - 4.2. Miara samorzutności reakcji i powinowactwo chemiczne
 - 4.3. Potencjał chemiczny i aktywności chemiczne
 - 4.4. Układy idealne, doskonałe i nieidealne
 - 4.5. Prawo działania mas, izoterma van Laara i Plancka, izobara Van't Hoffa
 - 4.6. Obliczanie stałej równowagi
 - 4.7. Związki między stałymi równowagi K , K_p i K_c dla reakcji w fazie gazowej doskonałej
- Rozdział 6. Elektrochemia
61. Równowaga chemiczna w przypadku pracy nieobjętościowej. Ogniwa galwaniczne
 62. Rodzaje ogniw galwanicznych
 63. Potencjał dyfuzyjny w ogniwach galwanicznych
 64. Potencjały normalne. Szereg napięciowy metali
 65. Pomiar stężenia jonów wodorowych. Miareczkowanie elektrometryczne
 66. Elektroliza i polarografia
 67. Procesy elektrodowe. Nadnapięcie

Część II. PRZEJŚCIA FAZOWE I PROCESY FAZOWE

Rozdział 7. Pojęcia i prawa podstawowe

- 7.1. Przejścia fazowe i procesy fazowe
- 7.2. Pojęcia podstawowe
- 7.3. Warunki równowagi między fazami
- 7.4. Równanie Gibbsa i Duhema. Reguła faz
- 7.5. Stabilność fazy w stanie równowagi
- 7.6. Układy zamknięte i otwarte
- 7.7. Teoremat Duhema. Stany obojętne
- 7.8. Przesunięcie równowagi

Rozdział 8. Fazy gazowe jednorodne -I

- 81. Faza gazowa jednorodna. Ogólne własności
- 82. Jednorodna faza gazowa doskonała. Własności termodynamiczne . . .
- 83. Jednorodna faza gazowa doskonała. Teoria kinetyczna
- 84. Jednorodna faza gazowa niedoskonała

Rozdział 9. Mieszaniny gazów

- 91. Faza gazowa niejednorodna doskonała
- 92. Faza gazowa niejednorodna niedoskonała
- 93. Zjawiska transportowe w gazach. Ujęcie kinetyczne
- 94. Zjawiska transportowe w gazach. Ujęcie termodynamiczne

Rozdział 10. Fazy ciekłe jednorodne

- 101. Faza ciekcła jednorodna. Własności fenomenologiczne i termodynamiczne
- Teorie stanu ciekcłego

- 102. Kryształy ciekcłe

Rozdział 11. Roztwory ciekcłe

- 111. Roztwory ciekcłe. Własności fenomenologiczne i termodynamiczne . . .
- 112. Struktura i teoria roztworów ciekcłych
- 113. Roztwory elektrolitów. Przewodnictwo
- 114. Teoria roztworów elektrolitów
- 115. Struktura roztworów elektrolitów
- 116. Teoria kwasów i zasad
- 117. Zjawiska transportowe w cieczach

Rozdział 12. Układy złożone z faz ciekcłych i gazowych

- 121. Układ jednorodny ciecz-para .
- 122. Układy niejednorodne faza ciekcła-faza gazowa

123. Układ niejednorodny ciecz-ciecz-gaz

124. Układ ciecz-ciecz oddzielone błoną półprzepuszczalną. Ciśnienie osmotyczne

125. Równowagi donanowskie

Rozdział 13. Fazy powierzchniowe i zjawiska kapilarne

131. Fazy powierzchniowe

132. Potencjały elektryczne na granicach faz

Rozdział 14. Fazy stałe

141. Fazy stałe

Rozdział 15. Układy złożone z faz stałych, ciekłych i gazowych

151. Układ ciało stałe-para . . T

152. Układ ciało stałe-roztwór '

153. Układ ciało stałe-stop

Rozdział 16. Układy wieloskładnikowe wielofazowe

161. Przykłady układów wieloskładnikowych wielofazowych

162. Układy koloidowe

Rozdział 17. Przejścia fazowe drugiego rodzaju

17.1. Przejścia fazowe drugiego rodzaju

Posłowie

Skorowidz