

O B S A H

I. Co rozumíme koloidním stavem	9
Zvláštní částice — Jak jsme poznali existenci koloidního stavu? — Dialysa — Koloidní názvosloví — Jsou koloidně dispersní částčky amorfní (beztvaré)? — Rozdělení koloidů	
II. Fysikální vlastnosti koloidních roztoků	20
Difuze — Brownův pohyb — Osmotický tlak — Ultrafiltrace — Optické vlastnosti: Tyndallův zjev — Ultramikroskopie — Barva koloidních roztoků — Dvojloň solů — Elektrické vlastnosti — Elektrická vodivost koloidních roztoků — Stanovení velikosti koloidních částic — Mechanická metoda — Optická metoda — Stupeň dispersity; specifický povrch — Rozdělení dispersních soustav	
III. Příprava koloidních roztoků	55
Látky ústrojné a neústrojné — Metody zhušňovací (shlukovací) neboli kondenzační — Dispersační (rozptylové) metody — Peptisace — Rozptylování elektrickým obloukem — Mletí — Ultrazvuk	
IV. Adsorpce	62
Kde a jak vzniká? — Adsorpce mechanická — Adsorpce chemická — Adsorpce elektrická — Adsorpce plynů tuhými látkami — Adsorpce povrchem kapalin — Adsorpce povrchem tuhých látek — Lyosorpce — Adsorpce látek rozpuštěných v (pravých) roztocích tuhými adsorbenty — Adsorpce polární a apolární — Adsorpce koloidních částic solů tuhými adsorbenty — Adsorpce na styku dvou spolu nemísitelných kapalin — Stavba (sloh) adsorpční vrstvy — Adsorbáty	
V. Radikální stavové změny koloidních soustav (Koagulace solů přísadou elektrolytů)	82
Co jsou stavové změny? — Koagulace (flokulace) a co ji působí? — Samovolné shlukování částic — Koagulace přísadou elektrolytů — Isoelektrický bod; přebíjení lyofobních částic — Micely — Koagulace lyofobních solů — Koacervace (odmíšení lyofilních solů) — Vzájemná koagulace koloidních roztoků — Koagulace způsobená odstraněním stabilisujících elektrolytů — Mechanická koagulace — Tepelná koagulace — Koagulace způsobovaná zářivou energií — Rozpuštění koloidních částic (dissoluce)	

VI. Vnitřní stavové změny koloidních soustav	99
Samovolné stavové změny vnitřní — Stárnutí koloidních soustav — Stárnutí v praxi — Vynucené stavové změny vnitřní	
VII. Vlastnosti lyofobních a lyofilních solů	104
Lyofobní sóly — Lyofilní sóly — Thixotropie — Přehled vlastností lyofobních a lyofilních solů	
VIII. Gelatinování, botnání, gély	113
Gelatinování (rosolování) — Voda v gélech — Co jsou gély? — Vznik micel — Vlastnosti gelů — Botnání — Jak botnají látky? — Tlak při botnání — Co víme o botnání?	
IX. Jiné dispersní soustavy	129
Naplaveniny (suspense) — Emulze — Účinky emulgátorů — Praktický význam emulsí — Mlhy a dýmy — Jak vznikají aerosóly? — Vlastnosti aerosolů — Velikost a tvar částic — Shlukování a srážení — Aerosóly v praxi — Prachové exploze — Pěny — Praktické využití pěn — Tuhé dispersní soustavy	
X. Obecný význam koloidů v praktickém životě	154
Kde všude se setkáváme s koloidními zjevy — Barvení textilií — Koloidy v kožařství — Umělá vlákna a kaučuk — Lepidla a barvy — Také v potravinách nalézáme koloidy — Paliva — Koloidy základem fotografie — Hlína a cement — Koloidy v hutnictví — Krémy a mazadla — Koloidy jsou všude	
Několik poznámek :	172
Elektronový mikroskop — Bílkoviny — Mýdla — Flotace	
Rejstřík jmenný	193
Rejstřík věcný	194