

O B E C N Á Č Á S T

<u>DISPERSNÍ SYSTÉM</u> . . . . .	9
Charakteristické vlastnosti hrubých dispersí. . . . .	10
Charakteristické vlastnosti koloidních dispersí . . . . .	11
Kinetické vlastnosti dispersních systémů . . . . .	13
Brownův pohyb . . . . .	14
Sedimentační rovnováha . . . . .	14
Sedimentační analýza hrubých dispersí . . . . .	14
Stanovení velikosti částic metodami sedimentační analýzy . . . . .	15
Vyhodnocování sedimentačních křivek . . . . .	18
Dialýza a ultrafiltrace . . . . .	21
Osmotický tlak . . . . .	23
<u>FÁZOVÁ ROZHRAŇÍ</u> . . . . .	25
Povrchová energie . . . . .	25
Povrchové síly . . . . .	26
Vzájemné působení povrchových sil . . . . .	27
Povrchové rovnováhy při styku tří fází . . . . .	28
Smáčení a rozestírání na tuhém povrchu . . . . .	28
Měření smáčecího úhlu . . . . .	29
Zakřivená fázová rozhraní . . . . .	29
<u>ELEKTROKINETICKÉ JEVY</u> . . . . .	33
Elektroosmóza . . . . .	34
Proudový potenciál . . . . .	35
Elektroforéza . . . . .	35
Sedimentační potenciál . . . . .	35
Pokusné uspořádání elektroforézy . . . . .	36



	Strana
Výsledky elektroforetických měření . . . . .	37
Elektrická dvojvrstva . . . . .	39
<u>LYOFOBŇÍ SOLY A SUSPENSE</u> . . . . .	47
Stabilita a struktura částic v heterogenních dispersích . . . . .	47
Struktura částice lyofobního hydrosolu . . . . .	49
Příprava lyofobních solů . . . . .	51
Kinetika vzniku nových fází . . . . .	53
Weimarnův zákon . . . . .	54
Elektrické vlastnosti lyofobních solů . . . . .	57
<u>AEROSOLY</u> . . . . .	59
Vznik aerosolů . . . . .	60
Optické vlastnosti aerosolů . . . . .	62
Kinetické vlastnosti aerosolů . . . . .	63
Elektrické vlastnosti aerosolů . . . . .	63
Koagulace aerosolů . . . . .	63
Chemická reaktivnost aerosolů . . . . .	64
<u>SOLY S TUHÝM DISPERSNÍM PROSTŘEDÍM</u> . . . . .	67
<u>EMULSE A PĚNY</u> . . . . .	69
<u>LYOFILNÍ SOLY</u> . . . . .	81
<u>VYSOKOMOLEKULÁRNÍ SLOUČENINY</u> . . . . .	83
<u>ASOCIATIVNÍ KOLOIDY</u> . . . . .	91
<u>GELY</u> . . . . .	95
Irreversibilní gely . . . . .	95
Fyzikální vlastnosti gelů . . . . .	96



	Strana
Gelatinisace lyofobních solů . . . . .	97
Thixotropie a syneresis . . . . .	97
Reversibilní gely . . . . .	98
Isogely . . . . .	100
Xerogely . . . . .	100
Botnání omezené a neomezené . . . . .	101
<u>VIŠKOSITA A PLASTICITA DISPERSNÍCH SYSTÉMŮ</u> . . . . .	103
Viskosita relativní, specifická, vnitřní . . . . .	103
Měření viskozity . . . . .	104
Einsteinova rovnice . . . . .	105
Staundingerův vzorec . . . . .	107
Viskozitní anomálie a plasticita . . . . .	111
Kapaliny neřídící se Newtonovým zákonem . . . . .	111
Plastické soustavy . . . . .	114
Dilatantní soustavy . . . . .	115
<u>S P E C I Á L N Í Č Á S T</u> . . . . .	117
<u>PŮDNÍ KOLOIDY</u> . . . . .	117
Acidoidy, basoidy, amfolytoidy . . . . .	118
Chemické zvětrávání . . . . .	120
Jílové minerály . . . . .	122
Minerály skupiny kaolinové . . . . .	123
Minerály skupiny montmorillonoidů . . . . .	124
Minerály skupiny illitů . . . . .	124
Organické koloidy v půdě . . . . .	125
Huminové kyseliny . . . . .	126
Fulvokyseliny . . . . .	126
Hymatomelanové kyseliny . . . . .	127
Huminy . . . . .	127
Humusové uhlí . . . . .	127



Struktura koloidních částic . . . . .	127
Složení půdních koloidů . . . . .	134
Mineralogická skladba půd a půdních koloidů . . . . .	135
Soly a gely v půdě . . . . .	136
Thioxotropie . . . . .	137
Půdní sorbce . . . . .	138
Fyzikální sorbce . . . . .	139
Adsorbce iontů na polárním povrchu . . . . .	140
Adsorbce polárních molekul na polárním povrchu . . . . .	141
Adsorbce iontů a polárních molekul na nepolárním povrchu . . . . .	142
Adsorbce plynů a par . . . . .	143
Adsorbce kapalin . . . . .	152
Adsorbce z roztoků . . . . .	155
Adsorbce neelektrolytů . . . . .	155
Adsorbce elektrolytů . . . . .	156
Prostá iontová adsorbce . . . . .	157
Výměnná adsorbce . . . . .	158
Rychlost iontové výměny . . . . .	161
Faktory ovlivňující iontovou výměnu . . . . .	161
Koagulace půdních koloidů . . . . .	167
Výměnné kationty . . . . .	171
Sorbce aniontů v půdě . . . . .	173
Sorbce fosforečnanů v půdě . . . . .	176
Půdní fosfáty . . . . .	179
Záporná adsorbce . . . . .	181

## PŮDNÍ VODA

Způsoby vazby mezi organickými a minerálními látkami v půdě . . . . .	186
Organominerální sorbční komplex půdní . . . . .	188
Význam koloidů při vzniku půdních agregátů . . . . .	189



	Strana
Pufrační schopnost půd . . . . .	191
Půdní kyselost . . . . .	192
Závislost sorbční kapacity na pH . . . . .	194
Význam hliníku při půdní kyselosti . . . . .	194
Speciální metody studia půdních koloidů . . . . .	196
 <u>P R A K T I C K Á   Č Á S T</u> . . . . .	 199
Stanovení prahu koagulace dvou vzorků zeminy (humózní a minerální) . . . . .	199
Stanovení povrchového napětí a parachoru acetonu a vody s přísadou extraktu huminových látek . . . . .	201
Stanovení struktury písčité zeminy filtrační metodou . . . . .	206
Adsorbce kyseliny šťavelové na kyselé humózní půdě a rašelině . . . . .	209
Jednoduchá metoda k stanovení elektrokinetického potenciálu částic dispersního podílu suspence zeminy . . . . .	212
Sedimentační analýza půdy s využitím hustoměru podle Cassagrande . . . . .	215
 <u>L I T E R A T U R A</u> . . . . .	 220