

Obsah

výuky informace

1	Základy difusních procesů	
1.1	Úvod	7
1.2	Rovnovážný stupeň	11
1.2.1	Úvod	11
1.2.2	Rovnice popisu rovnovážného stupně	12
1.2.3	Vyjádření rovnováhy mezi fázemi	13
1.3	Spojitý kontakt fází	16
	<i>Kontrolní úlohy</i>	17
2	Extrakce a vyluhování	
2.1	Úvod	18
2.1.1	Popis rovnovážného stupně	22
2.2	Systémy s nemísetelnými rozpouštědly	24
2.2.1	Jednostupňová extrakce	24
2.2.2	Opakování extrakce	28
2.2.2.1	Konstantní hodnota rovnovážného poměru a účinnosti stupně	31
2.2.3	Stupňová extrakce při protiproudě	32
2.2.3.1	Konstantní hodnota rovnovážného poměru a účinnosti stupně	37
2.3	Systémy s omezeně mísetelnými rozpouštědly	40
2.3.1	Jednostupňová extrakce	42
2.3.2	Opakování extrakce	43
2.3.3	Stupňová extrakce při protiproudě	44
2.4	Vyluhování	48
	<i>Kontrolní úlohy</i>	51
3	Destilace a rektifikace	
3.1	Úvod	53
3.2	Ustálená jednostupňová destilace	54
3.3	Ustálená stupňová rektifikace směsi dvou složek	63
3.3.1	Základní rovnice popisu rektifikace	65
3.3.2	Výpočet v distribučním diagramu	69
3.3.3	Výpočet při konstantní hodnotě relativní těkavosti	74
3.4	Vsádková jednostupňová destilace směsi dvou složek	76
3.5	Vsádková stupňová rektifikace směsi dvou složek	80
3.5.1	Konstantní složení destilátu	81
3.5.2	Konstantní poměr zpětného toku	83
3.6	Jiné metody destilace	84
3.6.1	Extrakční a azeotropická rektifikace	85
3.6.2	Destilace vodní párou	87
3.6.3	Molekulární destilace	89
3.7	Složitější úlohy rektifikace	90
3.7.1	Rektifikace nebinárních směsí	90
3.7.2	Úspory energie při rektifikaci	91

<i>Kontrolní úlohy</i>	93
4 Kinetika sdílení hmoty	
4.1 Úvod	96
4.2 Bilance difundující složky směsi	97
4.3 Fyzikální ustálená difuse rovinou deskou	103
4.4 Přestup hmoty	105
4.5 Prostup hmoty	109
<i>Kontrolní úlohy</i>	113
5 Absorpce	
5.1 Úvod	115
5.2 Absorpce plynu s malou koncentrací rozpustné složky	118
5.2.1 Minimální tok rozpouštědla	118
5.2.2 Výška absorbéru	120
5.3 Absorpce plynu s velkou koncentrací rozpustné složky	126
5.4 Neizotermní absorpce	130
5.5 Absorpce s chemickou reakcí	131
5.6 Axiální míchání (disperze)	132
<i>Kontrolní úlohy</i>	133
6 Adsorpce	
6.1 Úvod	135
6.2 Fázová rovnováha	140
6.3 Adsorpce v nehybné vrstvě adsorbentu	142
6.3.1 Koncentrační profil adsorbované složky ve vrstvě	142
6.3.2 Bilance adsorbované složky a kinetika procesu	144
6.4 Adsorpce s mícháním ve stupňovém zařízení	149
6.4.1 Jednostupňová adsorpce	149
6.4.2 Opaková adsorpce	150
6.4.3 Ustálená adsorpce při protiproudě	151
6.5 Výměna iontů	152
6.6 Chromatografie	154
<i>Kontrolní úlohy</i>	154
7 Sušení	
7.1 Úvod	156
7.2 Vlastnosti vlhkého plynu	161
7.3 Vsádkové sušení	167
7.3.1 Bilance hmotnosti a entalpie	167
7.3.2 Kinetika adiabatického sušení s konstantními parametry sušicího plynu	169
7.4 Sušení v nepřetržitě pracující sušárně	172
7.4.1 Bilance hmotnosti a entalpie	172
7.4.2 Kinetika sušení	176
<i>Kontrolní úlohy</i>	178

8	Krystalizace	
8.1	Úvod	180
8.2	Typy krystalizátorů	181
8.2.1	Jednoduchý vakuový krystalizátor	182
8.2.2	Krystalizátor s trubkou usměrňující proudění	183
8.3	Fázová rovnováha	184
8.4	Krystaly a jejich tvorba	186
8.4.1	Tvar krystalů	187
8.4.2	Principy krystalizace	187
8.4.3	Nukleace	189
8.4.4	Růst krystalu	191
8.5	Bilance hmotnosti a entalpie	192
	<i>Kontrolní úlohy</i>	194
9	Membránové procesy	
9.1	Úvod	195
9.2	Membrány a membránové moduly	196
9.2.1	Typy používaných membrán	196
9.2.2	Typy membránových modulů	198
9.3	Druhy membránových procesů	201
9.4	Kinetika membránových procesů	204
	<i>Kontrolní úlohy</i>	209
10	Procesy v chemických reaktorech	
10.1	Úvod	210
10.2	Stechiometrické vztahy	211
10.2.1	Stechiometrická rovnice	212
10.2.2	Rozsah reakce a konverze	213
10.3	Termodynamické funkce související s chemickou reakcí	215
10.3.1	Reakční entalpie	215
10.3.2	Reakční Gibbsova funkce a reakční rovnovážný poměr	217
10.4	Kinetika chemické reakce	219
10.5	Popis činnosti chemických reaktorů	223
10.5.1	Vsádkový reaktor s mícháním reakční směsi	224
10.5.1.1	Bilance látkového množství	225
10.5.1.2	Bilance entalpie	227
10.5.2	Průtočný reaktor s mícháním reakční směsi	228
10.5.2.1	Bilance látkového množství	228
10.5.2.2	Bilance entalpie	228
10.5.3	Série (kaskáda) průtočných reaktorů s mícháním reakční směsi	230
10.5.3.1	Bilance látkového množství	231
10.5.3.2	Bilance entalpie	232
10.5.4	Trubkový reaktor	233
10.5.4.1	Bilance látkového množství	233
10.5.4.2	Bilance entalpie	235
10.5.4.3	Heterogenní katalytický reaktor	236

10.6 Bioreaktor	239
Kontrolní úlohy	240
11 Základní typy výměníků hmoty	
11.1 Úvod	242
11.2 Patrová věž	243
11.2.1 Typy pater	243
11.2.1 Proudění fází patry	245
11.2.3 Účinnost pater	250
11.3 Věž s výplní	252
11.3.1 Typy výplní	253
11.3.2 Proudění fází ve výplni	257
11.4 Porovnání výměníků hmoty	260
11.5 Další typy výměníků hmoty	262
11.5.1 Aparát s fluidní vrstvou	262
11.5.2 Aparát se zkrápěnou stěnou	263
11.5.3 Sprchový aparát	264
11.5.4 Aparát využívající odstředivé síly	266
11.5.5 Aparát s míchadlem	267
Kontrolní úlohy	269
Přílohy	
B1 Stupňová extrakce s nemísitelnými rozpouštědly	270
B1.1 Opakování extrakce	270
B1.2 Extrakce při protiproudu	271
B2 Stupňová rektifikace	273
B2.1 Výpočet stupňové rektifikace v entalpickém diagramu	273
B2.1.1 Výpočet veličiny q	276
B2.2 Ustálená stupňová rektifikace vodní párou	278
B2.3 Základy popisu stupňové rektifikace nebinárních směsí	280
B3 Závislost koeficientu přestupu hmoty na koncentraci	284
B4 Vztah mezi koeficienty prostupu a přestupu hmoty	286
B5 Bilance entalpie při protiproudové absorpcii	287
B6 Účinnost patra	289
B6.1 Transport hmoty v diferenciálním objemu tekuté směsi	290
B6.2 Dokonalé promíchávání kapaliny	291
B6.3 Pístový rychlostní profil kapaliny	291
B6.4 Pístový rychlostní profil s podélným promícháváním v kapalině	293
B7 Bilance reakční směsi s fiktivními proudy	296
Literatura	299
Symboly	301