Spis treści

Prz	zedmowa			
1.	Krótka hi	storia chromatografii gazowej	11	
2.	Znaczen	ie chromatografii gazowej	17	
3.	lstota roz	dzielania chromatograficznego	21	
4.	4. Podstawowe wielkości retencyjne i termodynamiczne			
5.	Aparatur	a do chromatografii gazowej	33	
6.	Gazy no:	śne i linia gazu nośnego	37	
7.	Dozowa	nie próbek do chromatografu gazowego	45	
	7.1. Doz	owanie do kolumn pakowanych	47	
	7.1.	• •	47	
	7.1.2	2. Dozowanie próbek ciekłych i stałych	48	
	7.2. Doz	owanie do kolumn kapilarnych	51	
	7.2.1	1. Dozownik do bezpośredniego wprowadzania próbki		
		do kolumny kapilarnej	52	
	7.2.2	2. Dozownik z podziałem/bez podziału strumienia		
		(split/splitless, SSL)	53	
	7.2.3		53	
	7.2.4	······································	56	
	7.2.5	1 , , ,	6.0	
	7 2 4	(on-column cold injection)	60	
	7.2.0	 Dozownik z programowaną temperaturą odparowania (programmed temperature vaporization, PTV) 	61	
	7.2.2		01	
	7.2.1	z podziałem strumienia (<i>cold split injection</i>)	63	

		7.2.8. Wprowadzanie próbki do zimnego dozownika bez podziału strumienia (<i>cold splitless injection</i>)	64
		7.2.9. Dozowanie z eliminacją rozpuszczalnika	0.
	7 0	(solvent elimination/vent injection)	64
	7.3.	Dozowanie automatyczne	66
8.	Kolu	mny chromatograficzne i ich wypełnienia	67
	8.1.	Rodzaje kolumn chromatograficznych	67
		8.1.1. Kolumny pakowane 8.1.2. Kolumny kapilarne	68 69
	8.2.	8.1.2. Kolumny kapilarne Wypełnienia kolumn chromatograficznych	69 74
	0.2.	8.2.1. Adsorbenty	74
		8.2.2. Ciekłe fazy stacjonarne	83
		8.2.3. Inne fazy stacjonarne	94
	8.3.	Fazy stacjonarne zalecane do analizy różnych związków	
		chemicznych	101
	8.4.	Ogólne zasady wyboru kolumny chromatograficznej	106
9.	Rozo	lzielczość kolumn chromatograficznych	109
	9.1.	Parametry wpływające na proces rozdzielania	109
	9.2.	Pojęcie półki teoretycznej	111
	9.3.	Parametry charakteryzujące selektywność i sprawność kolumny	118
	9.4.	Wpływ temperatury na rozdzielanie chromatografowanych substancji	
	95.	Ocena jakości i przydatności kolumny	122
10	. Dob	ór kolumny chromatograficznej i warunków	
		matografowania	125
	10.1.	Rodzaj fazy stacjonarnej	127
		Średnica wewnętrzna kolumny	128
	10.3.	Grubość filmu fazy stacjonarnej	130
	10.4.	Długość kolumny	131
		Gaz nośny i jego liniowa szybkość przepływu	131
		Temperatura kolumny	133
		Czas analizy	134
	10.8.	Eksploatacja kolumn kapilarnych	135
11	. Dete	ktory	137
		Klasyfikacja detektorów	138
		Charakterystyka detektorów	139
		Detektor cieplno-przewodnościowy (TCD)	141
		Detektor płomieniowo-jonizacyjny (FID)	144
		Detektor płomieniowo-fotometryczny (FPD)	146
		Detektor chemiluminescencyjny siarkowy (SCLD)	148
	11.7.	Detektor termojonowy (TID)	148

		11.8.	Detektor wychwytu elektronów (ECD)	149
		11.9.	Detektor argonowy (ArD)	150
		11.10.	Detektor helowy (HeID)	151
	-	11.11.	Detektor fotojonizacyjny (PID)	151
	-	11.12.	Detektor jonizacyjno-wyładowczy (DID)	153
	-	11.13.	Detektor absorpcji w nadfiolecie próżniowym (VUVD)	154
			Detektor jonizacyjny z wyładowaniem przez barierę (BID)	156
_	12.	Chro	matograficzne programy komputerowe	157
	13.	Połąc	czenie chromatografii gazowej ze spektrometrią	161
		13.1.	Wprowadzenie	161
			Połączenie chromatografu gazowego ze spektrometrem mas (GC-MS)	162
			Połączenie chromatografii gazowej z tandemową	
		12.4	spektrometrią mas (GC-MS/MS)	166
			Połączenie GC-MS z innymi technikami analitycznymi	169
		13.5.	Połączenie chromatografu gazowego ze spektrometrem ruchliwości jonów	171
		126		171
		15.0.	Połączenie chromatografu gazowego ze spektrometrem podczerwieni (GC-FTIR)	178
		127	Połączenie chromatografu gazowego ze spektrometrem	170
		13.7.	emisji atomowej (GC-AED)	180
		138	Połączenie chromatografii gazowej z innymi technikami	100
		15.0.	chromatograficznymi	183
		13.9.	Ogólna charakterystyka technik łączonych	183
	14.	Mob	ilne chromatografy gazowe	187
-				
			Chromatografy przewoźne i przenośne	188
		14.2.	Mikrochromatografy gazowe	190
	15.	Anali	iza jakościowa	199
		15 1	Wykorzystanie danych retencyjnych i zależności między nimi	199
			Zastosowanie indeksów retencji	202
			Wykorzystanie reakcji chemicznych	208
			Zastosowanie detektorów selektywnych	209
			Wykorzystanie połączenia chromatografii gazowej	
			z innymi metodami analitycznymi	211
	16.	Anali	iza ilościowa	213
1		16.1.	Metoda kalibracji bezwzględnej (wzorca zewnętrznego)	215
			Metoda normalizacji wewnętrznej	217
			Metoda wzorca wewnętrznego	218
			Metoda dodatku substancji oznaczanej	210
			meteral abdulta sussainej. oznaczanej	2.5

		Spis	s treśc
17.	Szybka chromatografia gazowa		221
18.	Dwuwymiarowa chromatografia gazowa		231
19.	Zastosowania chromatografii gazowej		237
	19.1. Wprowadzenie		237
	19.2. Zastosowania analityczne		239
	19.2.1. Przeprowadzanie analitów w pochodne		248
	19.2.2. Pirolityczna chromatografia gazowa		254
	19.3. Rozdzielanie preparatywne		255
	19.4. Odwrócona chromatografia gazowa		257
	19.4.1. Badanie właściwości termodynamicznych substancji		
	chromatografowanych		259
	19.4.2. Badanie właściwości sorpcyjnych ciał stałych		
	i cieczy trudno lotnych		260
20	Metody przygotowania próbek do analizy		
	chromatograficznej		261
	20.1. Znaczenie i zasady przygotowania próbek do analizy		261
	20.2. Pobieranie i przygotowanie próbek gazowych		263
	20.2.1. Pobieranie próbek niewymagających zatężania analitó	W	263
	20.2.2. Ekstrakcja gaz–ciecz		265
	20.2.3. Ekstrakcja gaz–ciało stałe		266
	20.2.4. Termodesorpcja		268
	20.2.5. Ekstrakcja membranowa		270
	20.3. Przygotowanie próbek ciekłych		271
	20.3.1. Ekstrakcja ciecz–ciecz		271
	20.3.2. Ekstrakcja ciecz–gaz		275
	20.3.3. Ekstrakcja ciecz–ciało stałe		278
	20.3.4. Mikroekstrakcja do fazy upakowanej w strzykawce 20.3.5. Mikroekstrakcja do fazy stacjonarnej		282 284
	20.3.6. Mikroekstracja do kropli rozpuszczalnika		289
	20.3.7. Ekstrakcja ruchomym elementem sorpcyjnym		290
	20.3.8. Destylacja		292
	20.4. Przygotowanie próbek stałych do analizy		293
	20.4.1. Ekstrakcja gazami i rozpuszczalnikami		293
	20.4.2. Ekstrakcja cieczą pod zwiększonym ciśnieniem		295
	20.4.3. Ekstrakcja nadkrytyczna		296
	20.4.4. QuEChERS		297
21.	Zakłócenia i nieprawidłowości w analizie chromatogra	ficznej	299
Lite	eratura uzupełniająca		303
Skc	prowidz		305
SKC	οτοωιαζ		_