

1)記録情報

- (1) 測定対象建物の概要
- (2) 測定年月日
- (3) 測定結果（室内及び外気）
- (4) 定量下限値
- (5) 建物及び生活行為に関する情報
- (6) 記録

所定の記録紙には採取開始時、途中点検時、採取終了時の他、測定上の問題を記録した。

2) 記録方法

送付したサンプリングの記録紙及びアンケートは「アンケート調査の記入にあたって」に従って記入した。

3) ポンプ採取

所定の記録紙に従って必要事項を記入した。原則として、記録は採取開始時、途中点検時、採取終了時の3回とした。

東洋理工5ライン採取装置は全ライン、マスフローコントローラを装着しているので、途中点検を1回とした。サンプリング終了後は積算値を読みとり、吸引量として記入した。この積算値は20°C、1atmの値であるので温度換算はしなかった。

3. 全国におけるサンプリング

1)サンプリング機関およびサンプル件数

全国における居住環境及びその周辺大気のサンプリング地点は、表2に示すように平成14年度には18衛生研究所の協力によって、各衛生研究所の所在都市におけるボランティア家屋を中心として試料採取した。居住環境およびその外気のサンプリング数は、溶媒抽出法、加熱脱離法による採取は、共に125カ所、室外空気45カ所を採取した。

2)サンプリング場所と方法

全国衛生研究所において選定したボランティア家屋の室内空気は、それぞれの日時に衛生研究所が、溶媒抽出方法および加熱脱離法によるサンプリング方法に従って空気を採取

した。

3)試料採取方法

室内の採取は、室内の中央の床から1.5m付近に吸引口がくるように設置し、24時間ポンプ捕集を行った。外気の場合は、軒下の室内空気の影響がなく、かつ雨等を避けた場所に機器を設置し、24時間採取した。

4. 測定機関

ボランティアに対して全国衛生研究所が実施した室内空気試料は、グリーンブルー株式会社で測定した。

5. 統計処理

個々の化学物質の濃度は、定量下限値以下の化学物質については、統計処理上0として処理した。

個々の化学物質の濃度の評価には、正規分布は得られなかったことから、低濃度領域に偏る非正規性の実数によるヒストグラムではなく、対数変換による正規性の検討を行った。ただし、各化学物質には定量下限値あるいは検出下限値以下および0の測定値が多くあることから、数値として表すことができない値については0とした。また、これら0の測定値は対数変換できず、統計解析を実施した場合、解析から削除されることになるので、全てに任意の数字を加算した値として対数に変換し、これらをヒストグラムとして求めた。

D. 結果および考察

1. 溶媒抽出法及び加熱脱離法における各化学物質の測定結果

各化学物質についてそれぞれの測定方法における両測定方法の50%タイル、平均値、中央値、幾何平均値、最小最大値、10および90%タイル値は表3のようであった。ただし、溶媒抽出法における捕集剤が平成13年度はORBO91L単独捕集管であるのに対し、平成14年度はORBO91L+ORBO101連結捕集管

で捕集した。溶媒抽出法並びに加熱脱離法における平均値、中央値および幾何平均値について比較すると平均値が相対的に高い値を示した。

溶媒抽出法における平均値が加熱脱離法の平均値に比較して約2倍以上の差を示した化学物質は、表4のようにいくつかの特徴的な違いがみられた。化学物質をあげると、Ethynylbenzene、p-Methylstyrene、4-Phenylcyclohexene、2-Methylhexane、t-1-Methyl-4-methylethylcyclohexane、1-Hexanol、Cyclohexanol、Texanol、2-Ethyl-1-hexanol、Acetophenone、Propylacetate、Isopropylacetate、2-Ethoxyethylacetate、Methacrylic acid methyl ester、TXIBの15化学物質であった。中央値では、この化学物質の大部分で0の不検出を示し、家屋の半数以上が定量下限値以下の低濃度しか存在していなかったことを示した。また、溶媒抽出法が加熱脱離法に比較して50%タイル値が不検出にもかかわらず、幾何平均値が2~5倍も高い値であった結果の大きな要因は、限られた家屋において高い濃度の発生源があったことを示すものであり、特に1-Hexanol、Acetophenone、2-Ethoxyethylacetateでは最大値が20 $\mu\text{g}/\text{m}^3$ 以上であった。

一方、溶媒抽出法における平均値が加熱脱離法の平均値に比較して約0.5倍以下を示した化学物質は、表5に示すように、1,3-Diisopropylbenzene、Styrene、n-Hexane、n-Octane、3,5-Dimethyloctane、Cyclohexane、2-Propanol、2-Methyl-2-propanol、1-Butanol、Phenol、2,6-Di-t-butyl-4-methylphenol、Methyl-t-butylether、Ethanol、Propylene glycol、2-Methoxyethanol、2-Ethoxyethanol、1-Methoxy-2-propanol、Methylacetate、2-Methoxyethylacetate、Linaloolacetate、Dibutyl phthalate、Caprolactamの22化学

物質であった。これらの化学物質のうち中央値が0に近い値を示したものは、芳香族炭化水素および脂肪族炭化水素を除くアルコール類、グリコール類およびエステル類であった。また、これらの化学物質のほとんどは90%タイル値でも不検出に近い値であった。これらの事実は溶媒抽出法における定量下限値が高い濃度しか測定できないことに起因していた可能性が高いものと考えられたが、測定方法に関連しては、溶媒抽出法では使用する二硫化炭素溶媒に影響される保持時間付近の化学物質が高い傾向が認められること及び溶媒抽出法においては除湿剤を使用したため、アルコール類がこれに吸着した可能性が考えられた。

また、3-Carene、 α -Pinene、Camphene、 β -Pinene、Longifolene、CamporなどCaryophyllene、Limoneneを除くテルペソ類では、表6に示すように、平均値、中央値、幾何平均値、90%タイル値および最大値は、昨年度に比較して本年度は、加熱脱離法と溶媒抽出法とではほぼ近似した値を示した。このことは、昨年度の調査で明らかになった加熱脱離法に比べてORBO91L単独捕集管のみの溶媒抽出法におけるテルペソ類の値が極端に低い値であったことを解決するために、ORBO91LとORBO101を連結させる方法によってテルペソ類の捕集効率を上昇させたことに改善していることが認められた。

2. 溶媒抽出法及び加熱脱離法における各化学物質の測定値の比較

2.1. 溶媒抽出法及び加熱脱離法における各化学物質の測定値の比較の妥当性

溶媒抽出法及び加熱脱離法における121化学物質のそれぞれの測定データに差異が有るか否かは、両方法がTVOC測定方法として採用できるか否かの重要な問題である。そこで、121化学物質のそれについて、ヒストグラムを描かせ正規分布か否かについて評価し

た結果、低濃度領域に偏りが生じたヒストグラムがみられ、正規分布を示さなかった。

2. 2. 溶媒抽出法及び加熱脱離法における各化学物質の測定値の差異

上記のように、両測定方法による測定値の分布は、正規分布は得られなかつたことから、低濃度領域に偏る非正規性の実数によるヒストグラムではなく、対数変換による正規性の検討を行つた。その結果、表7のように室内での検出率が比較的高い化学物質において正規性の信頼性が高いことがみられた。

さらに、これら正規性が認められた化学物質において溶媒抽出法と加熱脱離法との測定値の分散性について確認するためF検定を行つたところ、正規性がみられた化学物質のほとんどでは有意な分散性が確認された。

溶媒抽出法及び加熱脱離法の両法における各化学物質の測定値の差についてt検定を行つた。その結果、室内空气中での存在量あるいは検出率が高い約50化学物質においては、正規性、分散および差の検定で溶媒抽出法と加熱脱離法との測定値に差がないことが認められた。

一方、検出率の低かった化学物質においては、正規性や分散が認められず、t検定でも溶媒抽出法と加熱脱離法での測定値に明らかな差がみられた。また、平均値や中央値等で両方法との間に差がみられた化学物質群でも、溶媒と重なるn-Hexane等の化学物質群、テルペン類およびアルコール類で正規性や分散性は認められるものの、溶媒抽出法と加熱脱離法との差の検定では明確な差が統計的に観察された。

2. 3. 各化学物質における溶媒抽出法と加熱脱離法の相関性

各化学物質における溶媒抽出法と加熱脱離法との関係を把握する目的で、検定された両者の対数変換値を用いて、散布図を作成し、

図1に示した。また、これらの散布図における常数に変換した単回帰直線、回帰式、相関性および信頼性を対数値で表わすと表8に示すようである。これらから分かるように、正規性、分散およびt検定で差を認めなかつた物質のうち、脂肪族炭化水素では27物質中21物質で、芳香族炭化水素では15物質の中14物質で、塩素化化学物質では10物質中8物質において化学物質では、極めて高い相関性を示すことが認められた。また、単回帰直線の傾き $y = 0.8x$ 以下の傾き及び相関係数 R^2 が0.6以下の化学物質の多くは分散性が小さく、統計処理が困難なものであった。

このように、溶媒抽出法と加熱脱離法におけるそれぞれの化学物質の回帰直線は、 $Y = X$ に近い回帰直線が得られることが両方法との差がないことを証明することとなるが、本研究では、 $Y = X$ に近い回帰直線が得られた。

2. 4. 相関式に問題がある化学物質

溶媒抽出法及び加熱脱離法による各化学物質の測定値に関する同等性の検討の結果、アルコール類である1-Propanol、2-Propanol、2-Methyl-2-propanol、2-Methyl-1-propanol、1-Butanol、1-Pentanol、1-Hexanol、1-Octanol、2-Ethyl-1-hexanol、Texanol、Ethanol、フェノール類であるPhenol、2,6-Di-t-butyl-4-methylphenol、アルコールエーテル類であるPropylene glycol、2-Methoxyethanol、2-Ethoxyethanol、2-Butoxyethanol、1-Methoxy-2-propanol、2-Butoxyethoxyethanol、2-(2-Ethoxyethoxy)ethanolなどで低い同等性であった。このことは溶媒抽出法では脱水剤を捕集管の前に装着したことによると考えられた。その他、エステル類のほとんどで明確に同等性が認められないことが観察された。

E. 結論

ORBO91L+ORBO101 連結捕集管を用い

た溶媒抽出法及び加熱脱離法による室内空気中化学物質の比較に関する研究を行った。溶媒抽出法における平均値が加熱脱離法の平均値に比較して約2倍以上の差を示した化学物質は、15化学物質であった。溶媒抽出法における平均値が加熱脱離法の平均値に比較して約0.5倍以下を示した化学物質は、22化学物質であり、その中で中央値が0に近い値を示したものは、アルコール類、グリコール類およびエステル類であった。この調査で、ORBO91LとORBO101を連結させる方法によつてテルペン類の捕集効率を上昇させ、昨年度の調査で課題となつていた点が改善された。平均値、中央値、幾何平均値、90%タイ

ル値および最大値において、加熱脱離法と溶媒抽出法とではほぼ同様な値を示した。

両測定方法による測定値の分布は、低濃度領域に偏る非正規性の実数によるヒストグラムで正規分布は得られなかつたことから、対数変換による正規性の検討を行つた結果、正規性の信頼性が高いことがみられた。

脂肪族炭化水素では27物質中21物質で、芳香族炭化水素では15物質の中14物質で、塩素化化学物質では10物質中8物質において、極めて高い相関性を示すことが認められた。溶媒抽出法と加熱脱離法におけるそれぞれの化学物質の回帰直線は、Y=Xに近い回帰直線が得られることが両方法で得られた。

表2 サンプリング地点と協力機関

機 関 名	サンプリング件数	研究協力者
岩手県環境保健研究センター	10	三浦 通利
福島県衛生研究所	5	片平 大造
新潟県保健環境科学研究所	6	酒井 洋
群馬県衛生環境研究所	2	山口 貴史
山梨県衛生公害研究所	6	小林 浩
愛知県衛生研究所	5	近藤 文雄
滋賀県立衛生環境センター	5	小林 博美
大阪市立環境科学研究所	10	古市 裕子
神戸市環境保健研究所	7	八木 正博
姫路市環境衛生研究所	5	谷口 秀子
山口県環境保健研究センター	10	立野 幸治
高知県衛生研究所	10	川田 常人
福岡市保健環境研究所	10	山崎 誠
北九州市環境科学研究所	5	大和 康博
熊本市環境総合研究所	6	菅本 康博
千葉大学	11	青柳 象平
グリーンブルー株式会社	12	皆川 直人
合 計	125	

表3 溶媒抽出法と加熱脱理法における室内空气中化学物質の存在状況

	n	n-O	平均値			中央値			幾何平均値			最小値			最大値				
			溶媒 加熱	溶媒 加熱	溶媒 溶／加	溶媒 加熱	溶媒 溶／加												
1 Benzene	112	122	110	122	2.905	2.684	1.082	2.179	2.230	0.977	2.448	2.165	1.131	0.000	0.020	0.000	13.970	14.276	0.979
2 Toluene	122	122	122	122	39.861	53.515	0.745	21.955	27.934	0.786	22.578	26.696	0.846	0.056	0.045	1.242	474.659	1075.481	0.441
3 Ethylbenzene	122	122	122	122	9.425	11.901	0.792	5.251	5.179	1.014	5.968	5.172	1.154	0.070	0.020	3.493	126.244	481.292	0.262
4 m,p-Xylene	122	122	122	122	12.662	16.837	0.752	7.358	7.868	0.935	7.999	7.987	1.002	0.278	0.040	6.950	140.764	570.592	0.247
5 o-Xylene	122	122	122	122	5.482	6.074	0.903	3.059	3.366	0.909	3.739	3.303	1.132	0.139	0.020	6.925	54.780	112.953	0.485
6 Isopropylbenzene	121	122	86	122	0.717	0.662	1.084	0.278	0.251	1.106	0.558	0.289	1.932	0.000	0.020	0.000	11.435	8.953	1.277
7 n-Propylbenzene	122	122	113	122	1.442	1.492	0.967	0.869	0.713	1.219	1.147	0.794	1.444	0.000	0.020	0.000	17.798	11.280	1.578
8 1,2,4-Trimethylbenzene	122	122	122	122	9.810	9.048	1.084	4.091	4.888	0.837	5.262	4.922	1.069	0.278	0.020	13.900	210.698	109.204	1.929
9 1,3,5-Trimethylbenzene	122	122	115	122	2.097	2.576	0.814	1.245	1.529	0.814	1.656	1.530	1.082	0.000	0.020	0.000	13.968	16.284	0.858
10 1,2,3-Trimethylbenzene	119	122	109	122	2.082	2.519	0.827	1.306	1.490	0.876	1.635	1.366	1.197	0.000	0.020	0.000	17.198	17.547	0.980
11 1,2,4,5-Tetramethylbenzene	122	122	80	122	0.611	0.698	0.874	0.278	0.367	0.758	0.514	0.343	1.500	0.000	0.020	0.000	7.610	4.449	1.710
12 1-Methyl-3-propylbenzene	122	122	83	122	0.900	1.534	0.587	0.355	0.702	0.506	0.748	0.565	1.324	0.000	0.040	0.000	5.981	17.709	0.338
13 n-Butylbenzene	120	122	69	122	0.521	0.316	1.648	0.259	0.270	0.958	0.451	0.286	1.578	0.000	0.270	0.000	4.204	3.050	1.378
14 1,3-Diisopropylbenzene	122	122	1	122	0.006	0.040	0.142	0.000	0.040	0.000	0.005	0.040	0.128	0.000	0.040	0.000	0.695	0.040	17.363
15 1,4-Diisopropylbenzene	122	122	6	122	0.027	0.040	0.663	0.000	0.040	0.000	0.024	0.040	0.607	0.000	0.040	0.000	0.671	0.040	16.764
16 Ethynylbenzene	122	122	25	122	0.051	0.020	2.563	0.000	0.020	0.000	0.047	0.020	2.359	0.000	0.020	0.000	1.222	0.202	61.110
17 p-Methylstyrene	122	122	34	122	0.483	0.133	3.630	0.000	0.090	0.000	0.317	0.114	2.781	0.000	0.073	0.000	15.656	1.253	12.493
18 α-Methylstyrene	122	122	13	122	0.127	0.236	0.539	0.000	0.135	0.000	0.089	0.115	0.773	0.000	0.040	0.000	6.344	9.562	0.663
19 2-Ethyltoluene	122	122	115	122	2.680	2.743	0.977	1.377	1.362	1.012	1.897	1.457	1.302	0.000	0.020	0.000	31.514	21.264	1.482
20 Styrene	121	122	83	122	1.717	4.200	0.409	0.278	2.051	0.136	0.989	1.874	0.528	0.000	0.015	0.000	43.784	98.054	0.447
21 Naphthalene	122	122	87	122	1.914	3.804	0.503	0.497	1.104	0.450	0.946	1.279	0.740	0.000	0.040	0.000	69.045	146.542	0.471
22 4-Phenylcyclohexene	122	122	17	122	0.145	0.053	2.747	0.000	0.020	0.000	0.122	0.024	5.004	0.000	0.020	0.000	1.855	2.411	0.769
23 n-Hexane	101	122	86	122	3.894	28.534	0.136	2.448	3.029	0.808	2.562	3.250	0.788	0.000	0.015	0.000	52.879	1403.716	0.038
24 2-Methylhexane	110	122	96	122	5.471	1.743	3.138	1.172	0.994	1.179	2.221	1.033	2.150	0.000	0.015	0.000	90.198	12.435	7.253
25 3-Methylhexane	122	122	101	122	2.345	3.233	0.725	1.291	1.772	0.728	1.730	1.966	0.880	0.000	0.020	0.000	20.968	26.108	0.803
26 n-Heptane	107	122	89	122	4.642	4.303	1.079	1.987	2.020	0.984	2.889	2.132	1.355	0.000	0.015	0.000	40.469	38.140	1.061
27 n-Octane	122	122	92	122	5.810	12.161	0.478	1.270	2.312	0.549	2.517	2.853	0.882	0.000	0.020	0.000	77.100	198.423	0.389
28 n-Nonane	121	122	115	122	12.507	14.997	0.834	2.707	2.764	0.979	4.953	3.883	1.272	0.000	0.020	0.000	155.851	283.041	0.551
29 2-Methyloctane	117	122	69	122	3.954	3.463	1.142	0.405	0.524	0.773	1.579	0.634	2.490	0.000	0.090	0.000	123.639	70.608	1.751
30 3-Methyloctane	122	122	88	122	3.116	3.647	0.854	0.710	0.683	1.039	1.631	0.871	1.874	0.000	0.020	0.000	58.610	68.288	0.858
31 2-Methylnonane	122	122	83	122	2.406	2.914	0.825	0.822	0.959	0.857	1.511	0.904	1.671	0.000	0.020	0.000	27.743	29.787	0.931
32 3,5-Dimethyloctane	120	122	47	122	0.577	1.427	0.404	0.000	0.306	0.000	0.405	0.339	1.195	0.000	0.020	0.000	9.372	20.837	0.450
33 n-Decane	122	122	118	122	15.509	14.358	1.080	6.245	5.860	1.066	7.685	6.083	1.263	0.000	0.020	0.000	209.534	153.949	1.361
34 n-Undecane	122	122	114	122	10.103	9.773	1.034	4.173	4.072	1.025	5.054	3.528	1.433	0.000	0.020	0.000	248.846	94.785	2.625

表4 加熱脱理法に対して溶媒抽出法の測定値の比が2倍以上の値を示した化学物質

	η	平均値				中央値				幾何平均値				最小値				最大値			
		溶媒 加熱	溶媒 加熱	溶／加 熱	溶／加 熱	溶媒 加熱	溶／加 熱														
16 Ethynylbenzene	122	122	0.051	0.020	2.563	0.000	0.020	0.000	0.047	0.020	2.359	0.000	0.020	0.000	1.222	0.020	61.110				
17 p-Methylstyrene	122	122	0.483	0.133	3.630	0.000	0.090	0.000	0.317	0.114	2.781	0.000	0.073	0.000	15.656	1.253	12.493				
22 4-Phenylcyclohexene	122	122	0.145	0.053	2.747	0.000	0.020	0.000	0.122	0.024	5.004	0.000	0.020	0.000	1.855	2.411	0.769				
24 2-Methylhexane	110	122	5.471	1.743	3.138	1.172	0.994	1.179	2.221	1.033	2.150	0.000	0.015	0.000	90.198	12.435	7.253				
50 trans-1-Methyl-4-methylhexane	114	122	0.056	0.021	2.708	0.000	0.020	0.000	0.053	0.020	2.602	0.000	0.020	0.000	0.809	0.116	6.950				
67 1-Hexanol	122	122	0.572	0.207	2.765	0.000	0.180	0.000	0.341	0.185	1.839	0.000	0.180	0.000	21.344	3.296	6.476				
68 Cyclohexanol	122	122	0.346	0.090	3.844	0.000	0.090	0.000	0.222	0.090	2.470	0.000	0.090	0.000	7.747	0.090	86.073				
70 2-Ethyl-1-hexanol	122	122	2.450	0.638	3.838	1.412	0.020	70.595	1.659	0.058	28.602	0.000	0.009	0.000	23.727	8.814	2.692				
72 Texanol	121	122	2.282	0.935	2.440	0.278	0.360	0.772	1.060	0.549	1.931	0.000	0.114	0.000	33.722	11.670	2.890				
89 Acetophenone	120	122	1.498	0.492	3.048	0.000	0.180	0.000	0.283	0.332	0.852	0.000	0.180	0.000	149.227	3.886	38.405				
105 Propylacetate	122	122	0.313	0.133	2.355	0.000	0.015	0.000	0.231	0.033	7.027	0.000	0.015	0.000	6.257	3.625	1.726				
107 Isopropylacetate	112	122	0.162	0.059	2.737	0.000	0.030	0.000	0.129	0.036	3.592	0.000	0.030	0.000	2.616	1.993	1.313				
109 2-Ethoxyethylacetate	121	122	0.891	0.160	5.569	0.000	0.020	0.000	0.459	0.029	15.700	0.000	0.020	0.000	37.016	3.779	9.796				
112 Methacrylic acid methyl ester	122	122	0.370	0.141	2.636	0.000	0.020	0.000	0.245	0.037	6.632	0.000	0.020	0.000	11.474	3.220	3.564				
113 TXIB	122	122	4.034	1.429	2.823	0.278	0.090	3.089	1.059	0.297	3.560	0.000	0.090	0.000	244.925	32.764	7.475				

表5 加熱脱理法に対して溶媒抽出法の測定値の比が0.5以下の値を示した化学物質

n	溶媒	平均値		中央値		幾何平均値		最小値		最大値	
		加熱	溶媒	溶媒	加熱	溶媒	加熱	溶媒	加熱	溶媒	加熱
14 1,3-Diisopropylbenzene	122	0.006	0.040	0.142	0.040	0.000	0.040	0.128	0.000	0.040	0.040
20 Styrene	121	122	1.717	4.200	0.409	0.278	2.051	0.136	0.989	1.874	0.528
23 n-Hexane	101	122	3.894	28.534	0.136	2.448	3.029	0.808	2.562	3.250	0.798
27 n-Octane	122	122	5.810	12.161	0.478	1.270	2.312	0.549	2.853	0.882	0.000
32 3,5-Dimethyloctane	120	122	0.577	1.427	0.404	0.000	0.306	0.000	0.405	0.339	1.195
47 Cyclohexane	91	122	2.244	5.265	0.426	0.830	1.942	0.427	1.464	1.895	0.773
54 (+/-)-Camphene	119	122	2.503	6.992	0.358	0.278	1.275	0.218	1.300	0.809	1.608
62 2-Propanol	79	122	2.195	5.583	0.383	0.000	1.116	0.000	1.288	0.671	1.918
63 2-Methyl-2-propanol	79	122	0.035	0.250	0.140	0.000	0.035	0.000	0.034	0.072	0.473
65 1-Butanol	121	122	1.126	2.589	0.435	0.190	1.018	0.187	0.717	0.413	1.734
71 Phenol	122	122	0.121	0.441	0.275	0.000	0.090	0.000	0.108	0.155	0.698
73 2,6-Di-t-butyl-4-methylphenol (BHT)	122	122	0.211	0.831	0.254	0.000	0.360	0.000	0.184	0.546	0.337
74 Methyl-t-butylether	106	122	0.003	0.048	0.055	0.000	0.015	0.000	0.003	0.023	0.108
75 Ethanol	61	122	286.058	916.159	0.312	117.200	139.450	0.840	60.589	96.502	0.628
76 Propylene glycol	78	122	0.127	1.692	0.075	0.000	0.570	0.000	0.108	0.671	0.161
79 2-Methoxyethanol	73	122	0.010	0.096	0.099	0.000	0.070	0.000	0.099	0.072	0.119
80 2-Ethoxyethanol	97	122	0.217	1.308	0.166	0.000	0.320	0.000	0.128	0.448	0.288
82 1-Methoxy-2-propanol	117	122	0.707	3.683	0.192	0.000	0.086	0.000	0.420	0.238	1.767
100 Methylacetate	84	122	2.252	7.685	0.293	0.000	0.397	0.000	1.188	0.403	2.944
108 2-Methoxyethylacetate	122	122	0.041	0.090	0.453	0.000	0.090	0.000	0.037	0.090	0.410
111 Linoleicacetate	122	122	0.239	0.887	0.270	0.000	0.885	0.000	0.200	0.887	0.226
115 Dibutyl phthalate	122	110	0.369	0.950	0.389	0.229	0.180	1.273	0.324	0.310	1.043
117 Caprolactam	117	122	0.057	0.906	0.063	0.000	0.888	0.000	0.046	0.897	0.052
121 TVOC	122	122	527.236	1447.547	0.364	403.163	727.295	0.554	333.629	597.624	0.558

表6 溶媒抽出法と加熱脱理法におけるテルペン類の比較

n	平均值						幾何平均值						最小值		
	中央值			溶媒			溶媒			溶媒			溶媒		
	溶媒	加熱	溶媒	加熱	溶媒	溶媒	加熱	溶媒	溶媒	加熱	溶媒	溶媒	溶媒	溶媒	
52	3-Carene	122	122	14.6228	10.412	1.405	0.689	1.881	1.589	0.619	4.105	1.038	3.957	0.686	
53	alpha-Pinen	122	122	79.939	88.064	0.908	0.404	13.612	10.544	1.291	0.257	16.345	10.367	1.577	0.454
54	(+/-)-Camphene	119	122	2.503	6.992	0.358	0.150	0.278	1.275	0.218	#DIV/0!	1.300	0.809	1.608	0.187
55	beta-Pinen	122	122	3.747	2.918	1.284	0.380	1.374	0.874	1.572	0.165	2.241	0.589	3.806	0.378
56	Longifolene	122	122	0.843	0.950	0.888	0.495	0.000	0.270	0.000	#DIV/0!	0.512	0.507	1.009	0.538
57	alpha-Cedrene	117	122	0.144	0.194	0.738	1.498	0.000	0.090	0.000	#DIV/0!	0.123	0.109	1.132	1.864
58	Limonene	122	122	20.315	20.305	1.001	0.906	13.409	10.796	1.242	0.663	11.461	8.758	1.309	0.835
59	Camphor	116	122	2.305	1.422	1.621	0.381	0.464	0.226	2.053	0.000	1.212	0.233	5.204	0.381
60	Menthol	116	122	1.519	0.914	1.662	1.590	0.207	0.270	0.768	#DIV/0!	0.976	0.433	2.253	1.704

表6 溶媒抽出法と加熱脱脂法におけるテルペン類の比較

		10%			90%			95%			最大直 溶／加 (H14)	
		溶媒	加熱	溶／加	溶媒	加熱	溶／加	溶媒	加熱	溶／加	溶／加 (H13)	
52	3-Carene	0.000	0.020	0.000	45.899	30.084	1.526	63.106	40.747	1.549	214.566	210.455
53	alpha-Pinene	1.285	0.440	2.919	277.873	273.159	1.017	407.780	452.311	0.902	545.365	1029.056
54	(+/-)-Camphene	0.000	0.030	0.000	7.271	19.823	0.367	12.432	35.167	0.354	41.186	92.803
55	beta-Pinene	0.000	0.040	0.000	9.663	9.558	1.011	13.556	12.251	1.107	34.848	25.521
56	Longifolene	0.000	0.270	0.000	1.687	2.789	0.605	3.385	3.447	0.982	35.401	9.546
57	alpha-Cedrene	0.000	0.090	0.000	0.278	0.090	0.309	0.989	0.540	1.831	2.648	6.005
58	Limonene	1.948	1.486	1.311	40.461	56.663	0.714	65.777	74.808	0.879	124.927	151.739
59	Camphor	0.000	0.040	0.000	5.848	3.966	1.475	10.338	6.411	1.613	43.208	35.584
60	Menthol	0.000	0.270	0.000	5.001	1.763	2.637	8.429	3.344	2.520	13.318	13.306

表7 溶媒抽出法と加熱脱離の測定値の対数におけるt検定及びF検定

	n	t検定($a_1=a_2$ 仮定○)					t検定($a_1=a_2$ 仮定×)					F検定					結果		
		101+91L	91L	有意確率	t値	10%	5%	1%	有意確率	t値	10%	5%	1%	有意確率	F値	10%	5%	1%	
1	Benzene	112	122	0.442	0.771	○	○	○	0.447	0.762	○	○	○	0.004	1.720	×	×	×	×
2	Toluene	122	122	0.260	-1.128	○	○	○	0.261	-1.128	○	○	○	2.14E-11	0.284	×	×	×	×
3	Ethylbenzene	122	122	0.588	-0.572	○	○	○	0.588	-0.527	○	○	○	0.000	0.137	×	×	×	×
4	m-Xylene or m,p-Xylene	122	122	0.411	-0.824	○	○	○	0.411	-0.824	○	○	○	0.000	0.119	×	×	×	×
6	o-Xylene	122	122	0.859	-0.442	○	○	○	0.859	-0.442	○	○	○	9.20E-06	0.441	×	×	×	×
7	Isopropylbenzene	121	122	0.755	0.313	○	○	○	0.755	0.312	○	○	○	0.013	1.575	×	×	○	○
8	n-Propylbenzene	122	122	0.855	-0.184	○	○	○	0.855	-0.184	○	○	○	0.336	1.192	○	○	○	○
9	1,2,4-Trimethylbenzene	122	122	0.750	0.320	○	○	○	0.320	0.750	○	○	○	2.45E-07	2.606	×	×	×	×
10	1,3,5-Trimethylbenzene	122	122	0.182	-1.338	○	○	○	0.182	-1.338	○	○	○	0.059	0.708	×	○	○	○
11	1,2,3-Trimethylbenzene	119	122	0.244	-1.168	○	○	○	0.243	-1.171	○	○	○	0.020	0.650	×	×	○	○
12	1,2,4,5-Tetramethylbenzene	122	122	0.485	-0.700	○	○	○	0.485	-0.700	○	○	○	0.271	1.222	○	○	○	○
13	1-Methyl-3-propylbenzene	122	122	0.023	-2.285	×	×	○	0.024	-2.285	×	×	○	0.000	0.192	×	×	×	×
14	n-Butylbenzene	120	122	0.007	2.702	×	×	○	0.008	2.885	×	×	×	5.78E-24	7.208	×	×	×	×
15	1,3-Diisopropylbenzene	122	122	6.20E-09	-6.027	×	×	×	1.86E-08	-6.027	×	×	×	-	-	-	-	-	-
16	1,4-Diisopropylbenzene	122	122	0.234	-1.202	○	○	○	0.232	-1.202	○	○	○	-	-	-	-	-	-
17	Ethylnylbenzene	122	122	0.046	2.010	×	×	○	0.047	2.010	×	×	○	-	-	-	-	-	-
18	p-Methylstyrene	122	122	0.021	2.319	×	×	○	0.022	2.319	×	×	○	1.00E-100	170.246	×	×	×	×
19	α -Methylstyrene	122	122	0.272	-1.101	○	○	○	0.272	-1.101	○	○	○	0.006	0.604	×	×	×	×
20	2-Ethyltoluene	122	122	0.902	-0.124	○	○	○	0.902	-0.124	○	○	○	0.127	1.321	○	○	○	○
21	Styrene	121	122	0.019	-2.367	×	×	○	0.019	-2.374	×	×	○	6.66E-16	0.214	×	×	×	×
22	Naphthalene	122	122	0.178	-1.352	○	○	○	0.178	-1.352	○	○	○	1.24E-12	0.262	×	×	×	×
23	4-Phenylcyclohexene	122	122	0.034	2.127	×	×	○	0.035	2.127	×	×	○	6.51E-12	3.642	×	×	×	×
24	n-Hexane	101	122	0.110	-1.605	○	○	○	0.080	-1.764	○	○	○	0.000	0.002	×	×	×	×
25	2-Methylhexane	110	122	0.003	2.992	×	×	○	0.005	2.846	×	×	○	2.07E-66	46.107	×	×	×	×
26	3-Methylhexane	122	122	0.059	-1.894	○	○	○	0.059	-1.843	○	○	○	0.031	0.675	×	×	○	○
27	n-Heptane	107	122	0.687	0.404	○	○	○	0.689	0.401	○	○	○	0.203	1.270	○	○	○	○
28	n-Octane	122	122	0.021	-2.317	×	×	○	0.022	-2.317	×	×	○	2.22E-16	0.210	×	×	×	×
29	n-Nonane	121	122	0.508	-0.663	○	○	○	0.507	-0.664	○	○	○	1.44E-05	0.448	×	×	×	×
30	2-Methyloctane	117	122	0.727	0.350	○	○	○	0.729	0.347	○	○	○	4.59E-06	2.348	×	×	×	×
31	3-Methyloctane	122	122	0.588	-0.543	○	○	○	0.588	-0.543	○	○	○	0.129	0.758	○	○	○	○
32	2-Methylnonane	122	122	0.378	-0.882	○	○	○	0.378	-0.882	○	○	○	0.211	0.796	○	○	○	○
33	3,5-Dimethyloctane	120	122	0.007	-2.726	×	×	○	0.007	-2.740	×	×	○	6.22E-15	0.225	×	×	×	×
34	n-Decane	122	122	0.712	0.370	○	○	○	0.712	0.370	○	○	○	0.347	1.187	○	○	○	○
35	n-Undecane	122	122	0.899	0.128	○	○	○	0.899	0.128	○	○	○	3.06E-07	2.585	×	×	×	×
36	n-Dodecane	122	122	0.372	0.894	○	○	○	0.372	0.894	○	○	○	0.641	0.919	○	○	○	○
37	n-Tridecane	122	122	0.001	3.386	×	×	○	0.001	3.386	×	×	○	1.18E-06	2.459	×	×	×	×
38	n-Tetradecane	121	122	0.015	2.438	×	×	○	0.016	2.437	×	×	○	0.332	1.194	○	○	○	○
39	n-Pentadecane	122	122	0.324	0.989	○	○	○	0.324	0.989	○	○	○	0.083	0.729	×	○	○	○
40	n-Hexadecane	122	122	0.003	3.019	×	×	○	0.003	3.019	×	×	○	0.000	1.999	×	×	×	×
41	2-Methylpentane	122	122	0.145	-1.461	○	○	○	0.146	-1.461	○	○	○	1.67E-07	2.642	×	×	×	×
42	3-Methylpentane	112	122	0.187	-1.322	○	○	○	0.192	-1.309	○	○	○	0.014	1.583	×	×	○	○
43	1-Octene	121	122	0.703	-0.382	○	○	○	0.704	-0.381	○	○	○	1.83E-14	4.284	×	×	×	×
44	1-Decene	122	122	0.583	-0.550	○	○	○	0.583	-0.550	○	○	○	0.238	0.806	○	○	○	○
45	2,4-Dimethylpentane	97	122	0.261	-1.127	○	○	○	0.267	-1.113	○	○	○	0.231	1.258	○	○	○	○
46	2,2,4-Trimethylpentane	112	122	0.164	1.395	○	○	○	0.175	1.36									

図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 1

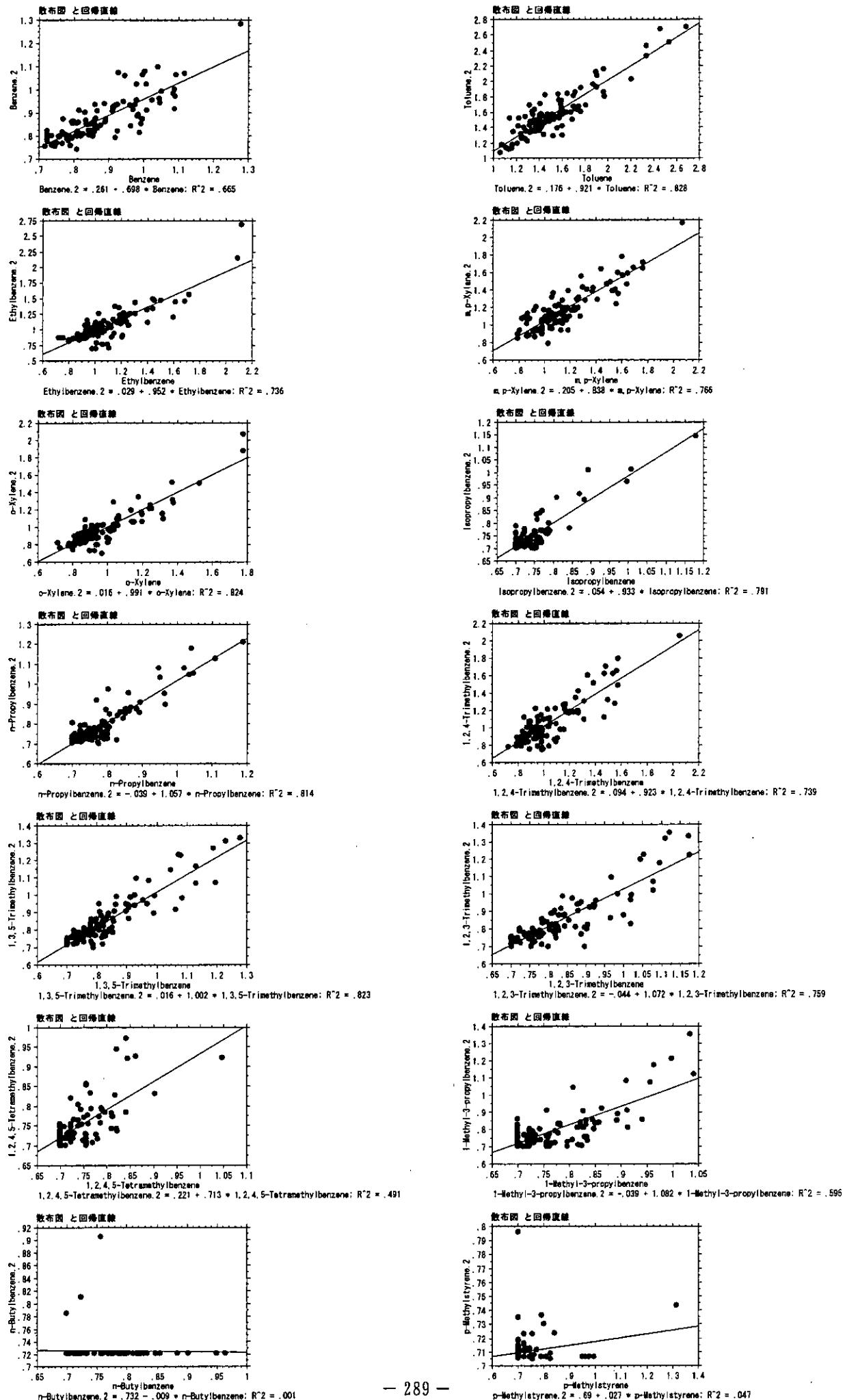


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 2

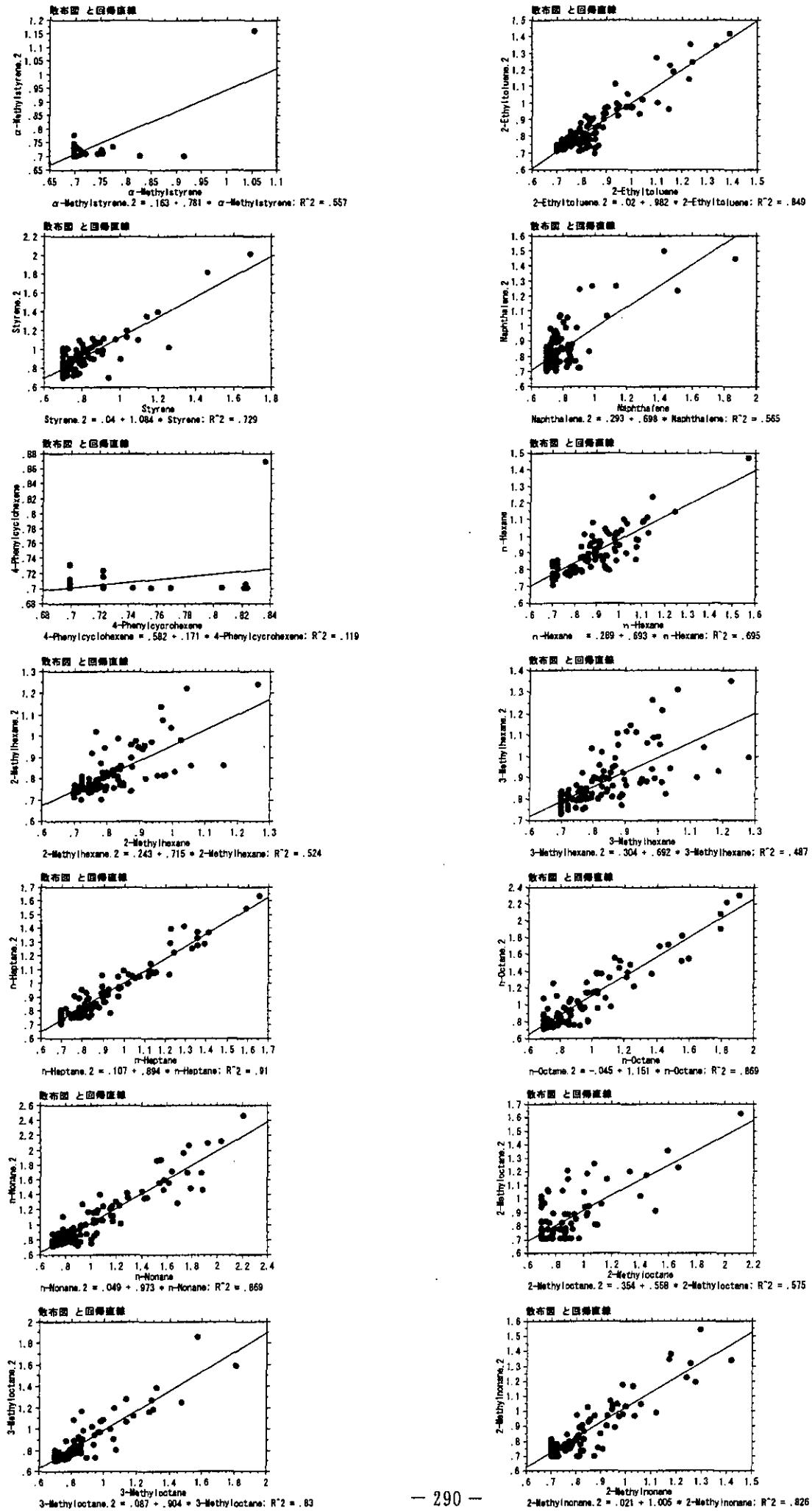


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相關図 3

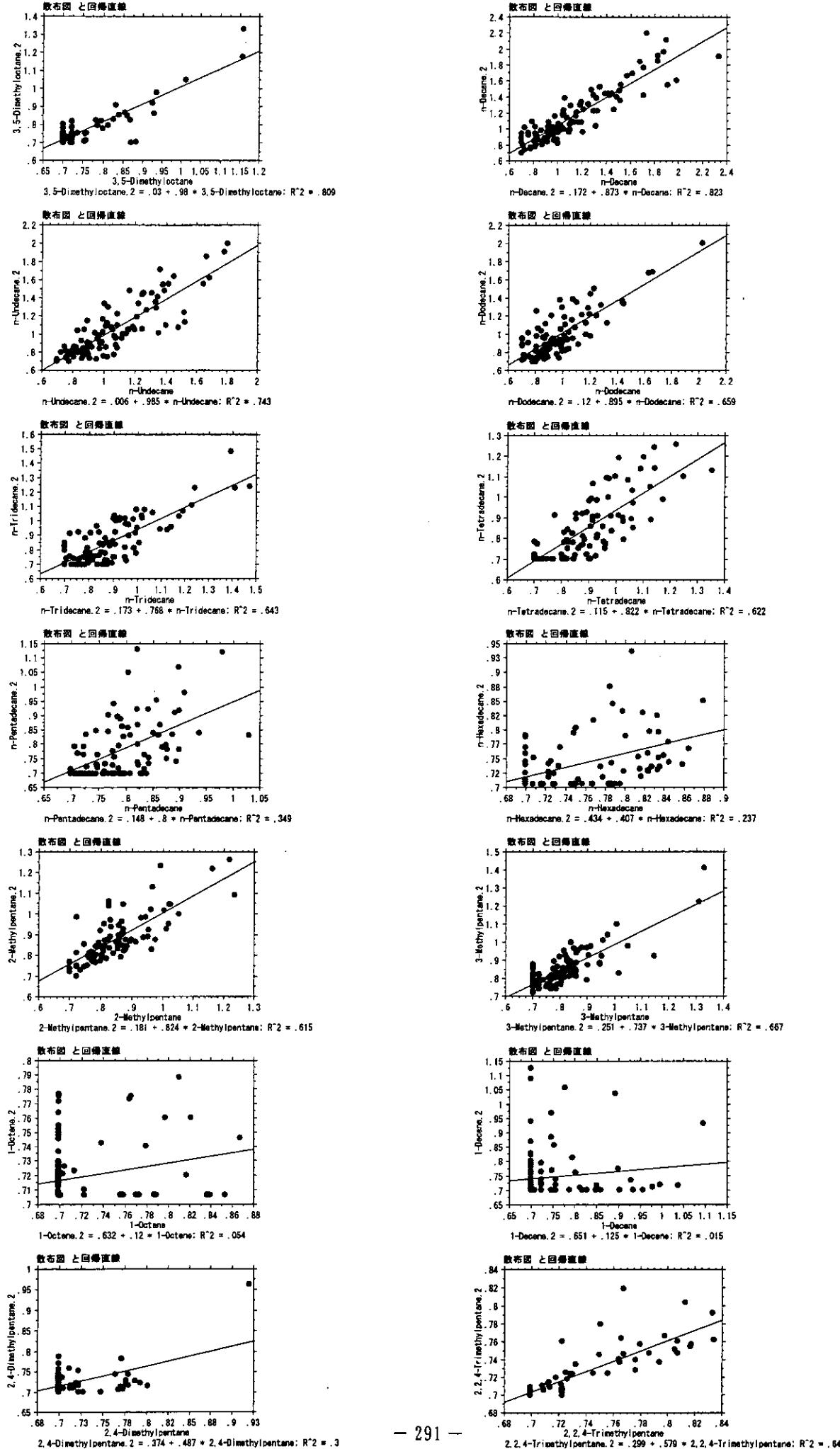


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 4

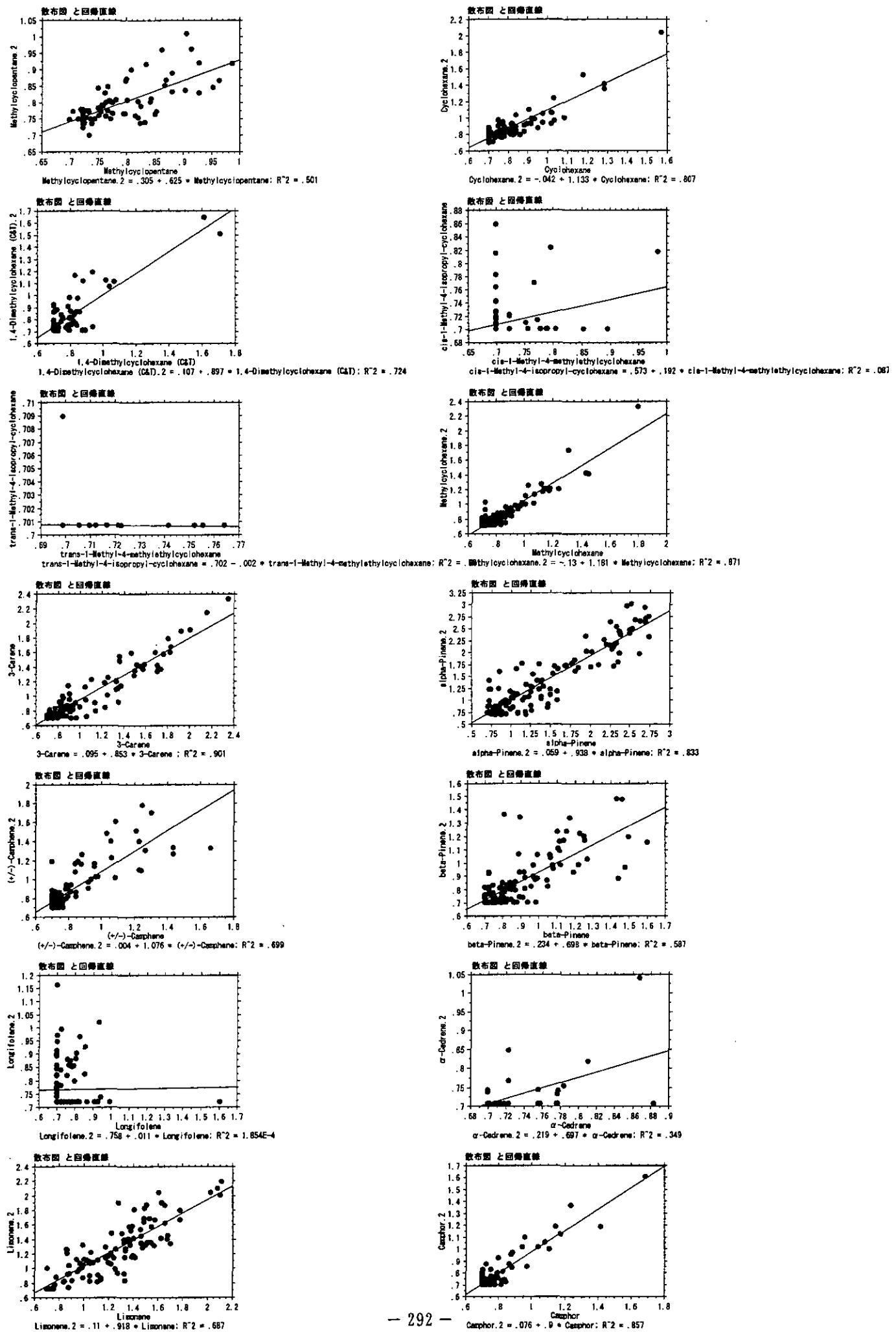


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相關図 5

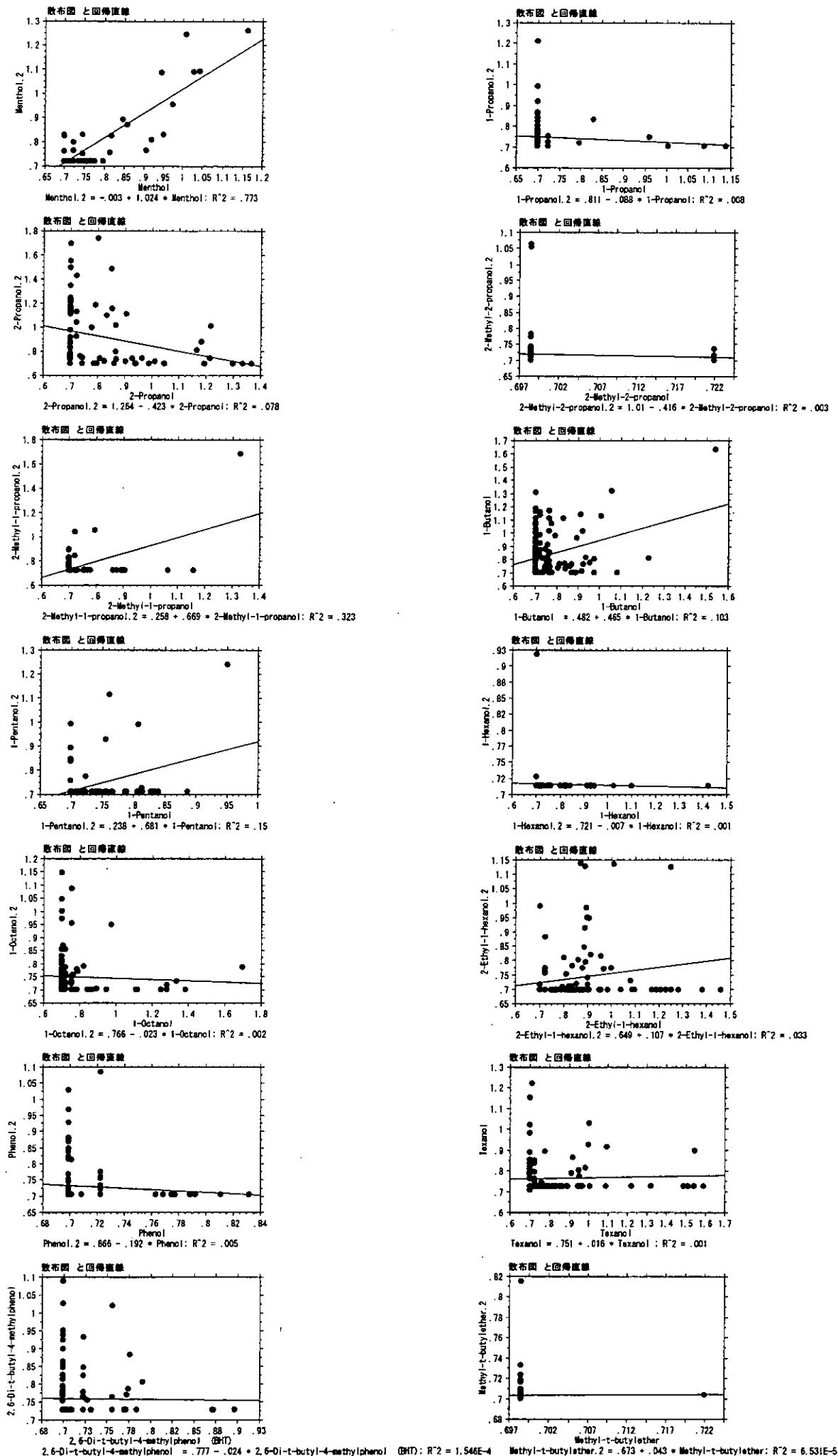


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 6

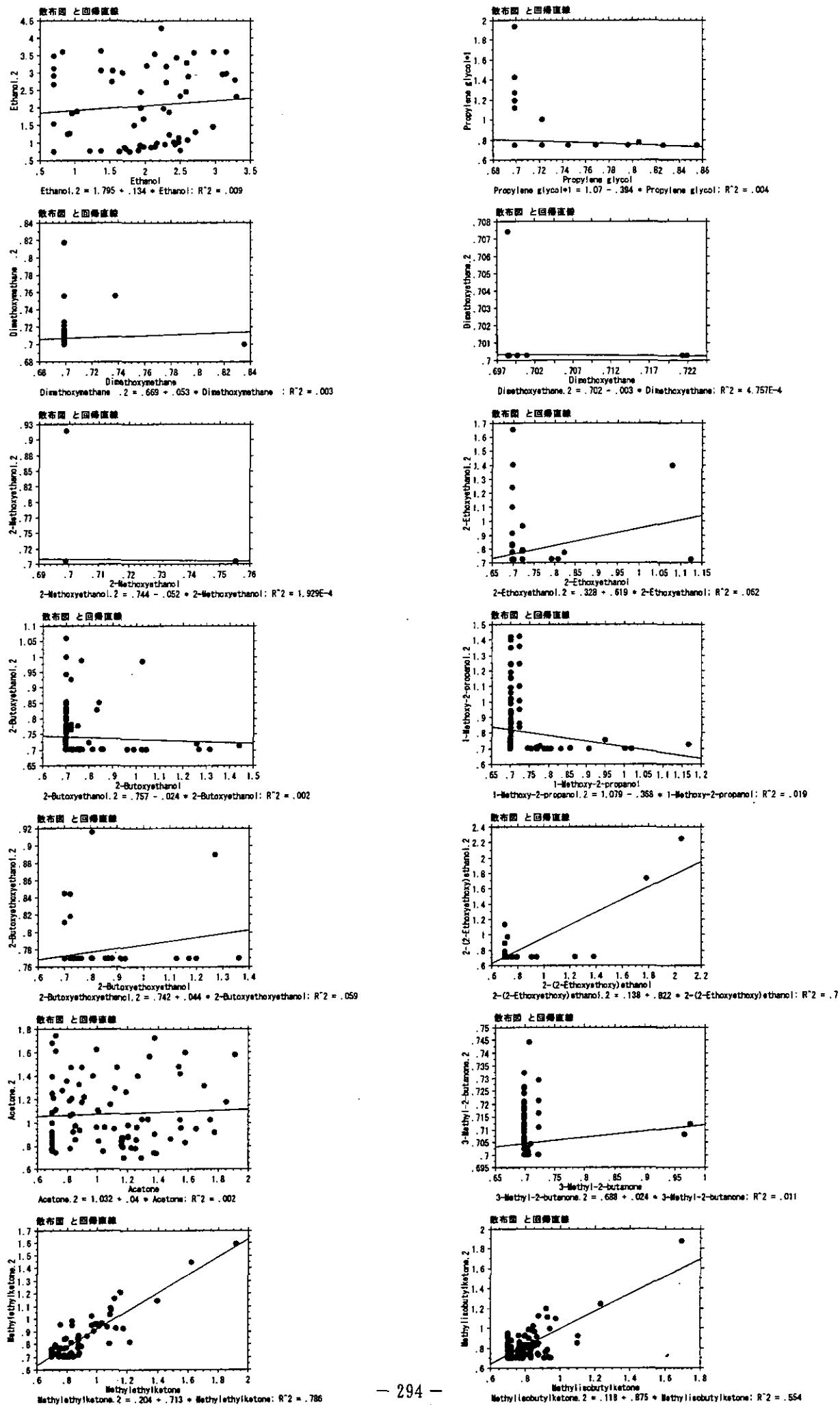


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 7

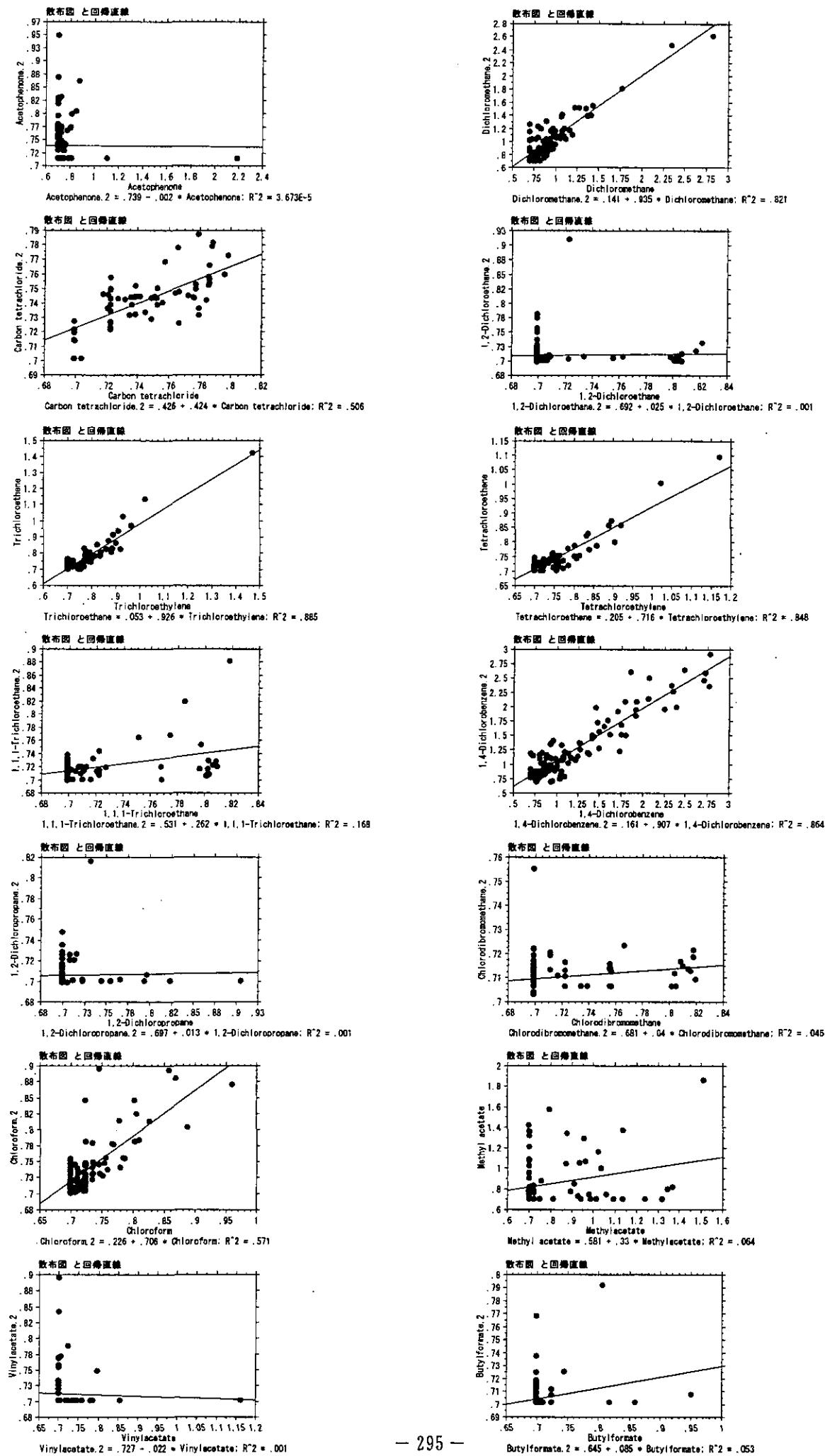


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 8

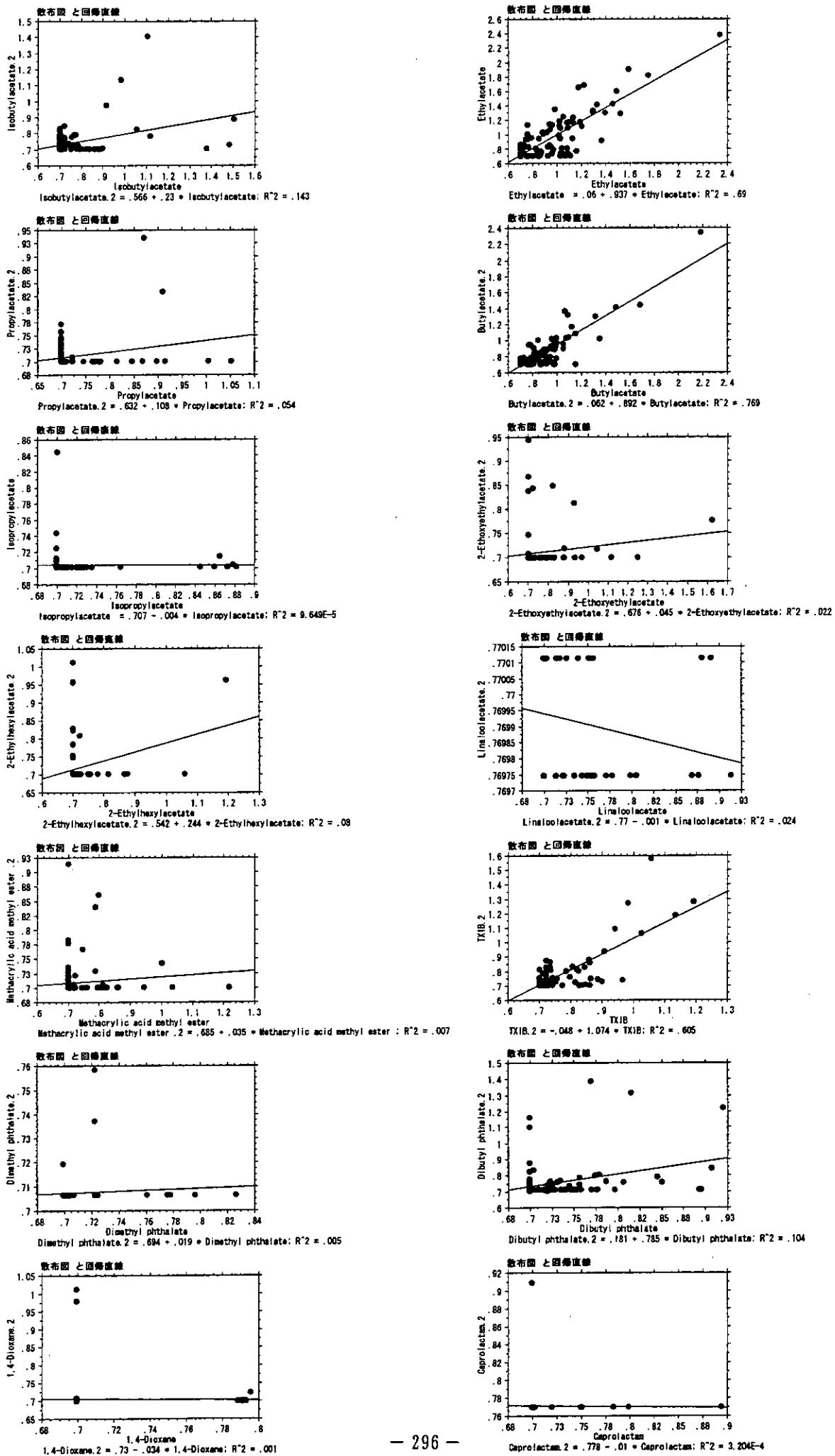


図1 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相関図 9

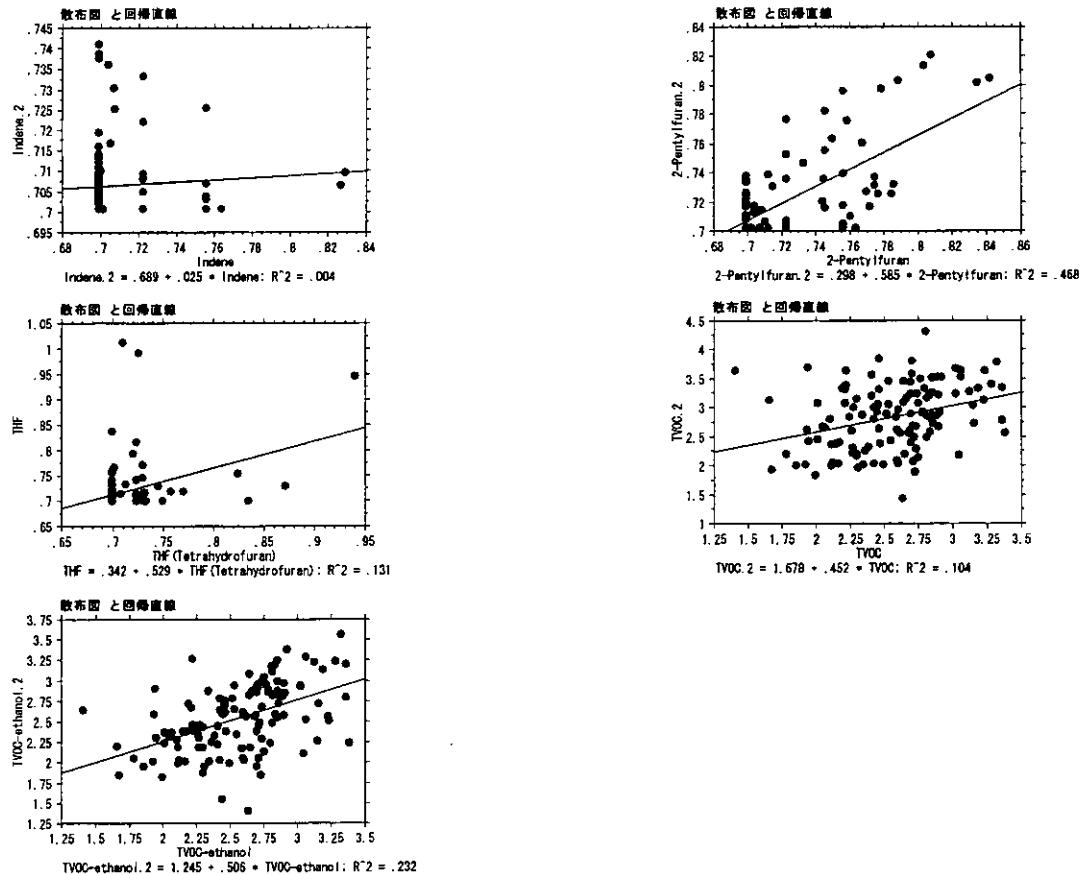


表8 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相關性 1

表8 溶媒抽出法と加熱脱離法における対数の相關性 2

No.		相関式	R ²	相関	p値		R ²	相関	p値	
1 Benzene		y=0.261+0.698x	0.665	0.815	<0.0001	63 2-Propanol	y=1.264-0.423x	0.078	-0.280 0.0122	
2 Toluene		y=0.176+0.921x	0.829	0.910	<0.0001	64 2-Methyl-2-propano	y=1.01-0.416x	0.003	-0.057 0.6202	
3 Ethylbenzene		y=0.029+0.955x	0.736	0.858	<0.0001	65 2-Methyl-1-propano	y=0.258+0.869x	0.323	0.589 <0.0001	
4 m-Xylene or m,p-Xylene		y=0.205+0.838x	0.786	0.875	<0.0001	66 1-Butanol	y=0.482+0.465x	0.193	0.322 0.0003	
5 o-Xylene		y=0.016+0.991x	0.824	0.908	<0.0001	67 1-Pentanol	y=0.238+0.881x	0.150	0.387 <0.0001	
7 Isopropylbenzene		y=0.54+0.833x	0.791	0.889	<0.0001	68 1-Hexanol	y=0.721-0.007x	0.001	-0.035 0.7039	
8 n-Propylbenzene		y=0.039+1.057x	0.814	0.902	<0.0001	69 Cyclohexane				
9 1,2,4-Trimethylbenzene		y=0.094+0.923x	0.739	0.860	<0.0001	70 1-Octanol	y=0.766-0.023x	0.002	-0.046 0.6173	
10 1,3,5-Trimethylbenzene		y=0.016+1.002x	0.823	0.907	<0.0001	71 2-Ethyl-1-hexanol	y=0.949+0.107x	0.033	0.198 0.0459	
11 1,2,3-Trimethylbenzene		y=-0.044+1.072x	0.759	0.871	<0.0001	72 Phenol	y=0.386-0.192x	0.005	-0.073 0.4238	
12 1,2,4,5-Tetramethylbenzene		y=0.221+0.713x	0.491	0.701	<0.0001	73 Texanol	y=0.751+0.016x	0.001	0.037 0.8860	
13 1-Methyl-3-propylbenzene		y=-0.059+1.082x	0.595	0.772	<0.0001	74 2,6-Di-t-butyl-4-methylphenol (BHT)	y=0.777-0.024x	1.546E-04	-0.012 0.8921	
14 n-Butylbenzene		y=0.732-0.009x	0.001	-0.025	0.7854	75 Methyl-t-butylether	y=0.633+0.043x	6.531E-05	0.008 0.9346	
15 1,3-Diisopropylbenzene						76 Ethanol	y=1.795+0.134x	0.009	0.093 0.4798	
16 1,4-Diisopropylbenzene						77 Propylene glycol	y=0.349+0.394x	0.004	-0.066 0.5746	
17 Ethynylbenzene						78 Dimethoxymethane	y=0.569+0.053x	0.003	0.052 0.7023	
18 p-Methylstyrene		y=0.69+0.027x	0.047	0.217	0.0160	79 Dimethoxyethane	y=0.702-0.003x	4.757E-04	-0.022 0.8223	
19 α-Methylstyrene		y=0.163+0.781x	0.557	0.747	<0.0001	80 2-Ethoxyethanol	y=0.744-0.052x	1.929E-04	-0.014 0.9075	
20 2-Ethyltoluene		y=0.024+0.982x	0.849	0.921	<0.0001	81 2-Ethoxyethane	y=0.328+0.619x	0.032	0.250 0.9132	
21 Styrene		y=0.04+1.084x	0.729	0.854	<0.0001	82 2-Butoxyethanol	y=0.577-0.024x	0.002	-0.044 0.6322	
22 Naphthalene		y=0.293+0.698x	0.565	0.751	<0.0001	83 1-Methoxy-2-Propanol	y=1.079-0.368x	0.018	-0.137 0.1545	
23 4-Phenylcrotohexene		y=0.582+0.171x	0.119	0.345	<0.0001	84 2-Butoxyethoxyethanol	y=0.742+0.044x	0.059	0.249 0.0073	
24 n-Hexane		y=0.288+0.693x	0.695	0.833	<0.0001	85 2-(Ethoxyethoxy)ethanol	y=0.583+0.822x	0.700	0.836 <0.0001	
25 2-Methylhexene		y=0.243+0.715x	0.524	0.724	<0.0001	86 Acetone	y=1.302+0.024x	0.002	0.041 0.9751	
26 3-Methylhexane		y=0.324+0.692x	0.487	0.698	<0.0001	87 3-Methyl-2-butanone	y=0.388+0.024x	0.011	0.103 0.2585	
27 n-Heptane		y=1.07+0.894x	0.910	0.954	<0.0001	88 Methylethylketone	y=2.024+0.713x	0.786	0.887 <0.0001	
28 n-Octane		y=-0.045+1.151x	0.889	0.932	<0.0001	89 Methylisobutylketone	y=0.118+0.817x	0.554	0.745 <0.0001	
29 n-Nonane		y=0.049+0.973x	0.869	0.932	<0.0001	90 Acetophenone	y=0.739-0.002x	3.673E-05	-0.006 0.9477	
30 2-Methyloctane		y=0.354+0.598x	0.575	0.758	<0.0001	91 Dichloroethane	y=1.41+0.935x	0.821	0.906 0.9751	
31 3-Methyloctane		y=0.067+0.904x	0.830	0.911	<0.0001	92 Carbon tetrachloride	y=0.426+0.424x	0.506	0.711 <0.0001	
32 2-Methylnonane		y=0.021+0.894x	0.826	0.909	<0.0001	93 1,2-Dichloroethane	y=0.892+0.025x	0.001	0.035 0.027	
33 3,5-Dimethyloctane		y=0.03+0.98x	0.809	0.900	<0.0001	94 Trichloroethylene	y=0.953+0.926x	0.885	0.941 <0.0001	
34 n-Decane		y=0.172+0.873x	0.823	0.907	<0.0001	95 Tetrachloroethylene	y=2.025+0.716x	0.848	0.921 <0.0001	
35 Undecane		y=0.006+0.985x	0.743	0.862	<0.0001	96 1,1,1-Trichloroethane	y=0.531+0.262x	0.168	0.409 <0.0001	
36 n-Dodecane		y=0.12+0.895x	0.639	0.812	<0.0001	97 1,4-Dichlorobenzene	y=0.61+0.907x	0.884	0.928 <0.0001	
37 n-Tridecane		y=1.173+0.768x	0.643	0.802	<0.0001	98 1,2-Dichloropropane	y=0.887+0.013x	0.001	0.025 0.7811	
38 n-Tetradecane		y=1.15+0.822x	0.622	0.788	<0.0001	99 Chlorodibromomethane	y=0.861+0.04	0.046	0.214 0.0176	
39 n-Pentadecane		y=1.12+0.873x	0.823	0.907	<0.0001	100 Chloroform	y=0.726+0.706x	0.571	0.756 <0.0001	
40 n-Hexadecane		y=0.006+0.985x	0.743	0.862	<0.0001	101 Methylacetate	y=0.531+0.33x	0.064	0.254 0.0195	
41 2-Methylpentane		y=0.181+0.824x	0.615	0.784	<0.0001	102 Vinylacetate	y=0.727-0.022x	0.001	-0.038 0.7129	
42 3-Methylpentane		y=0.25+0.731x	0.667	0.817	<0.0001	103 Butyformate	y=0.345+0.085x	0.053	0.230 0.0107	
43 1-Octene		y=0.632+0.12x	0.054	0.233	0.0001	104 Isobutyacetate	y=0.368+0.23x	0.143	0.378 <0.0001	
44 1-Decene		y=0.65+0.125x	0.015	0.121	0.0001	105 Ethylacetate	y=0.06+0.937x	0.690	0.831 <0.0001	
45 2,4-Dimethylpentane		y=0.434+0.407x	0.237	0.487	<0.0001	106 Propylacetate	y=0.381+0.108x	0.054	0.232 0.0099	
46 2,2,4-Trimethylpentane		y=0.181+0.824x	0.615	0.784	<0.0001	107 Butyldacetate	y=0.962+0.392x	0.769	0.877 <0.0001	
47 Methylcyclopentane		y=0.25+0.731x	0.667	0.817	<0.0001	108 Isopropylacetate	y=0.707-0.004x	9.649E-05	-0.010 0.9183	
48 Cyclohexane		y=0.632+0.12x	0.015	0.121	0.0001	109 2-Methoxyethylacetate	y=0.676+0.045x	0.022	0.148 0.1054	
49 1,4-Dimethylcyclohexane (C&T)		y=0.317+0.897x	0.724	0.851	<0.0001	110 Diethylhexylacetate	y=0.542+0.244x	0.080	0.282 0.0016	
50 cis-1-Methyl-4-methylethylcyclohexane		y=0.573+0.182x	0.087	0.296	0.0001	111 Linaloolacetate	y=0.77-0.001x	0.024	-0.155 0.0879	
51 trans-1-Methyl-4-methylethylcyclohexane		y=0.702-0.002x	0.201	-0.035	0.7152	112 Caprolactam	y=0.585+0.035x	0.007	0.084 0.3588	
52 Methylcyclohexane		y=-0.13+1.181x	0.871	0.933	<0.0001	113 Methacrylic acid methyl ester	y=0.048+1.074x	0.605	0.778 <0.0001	
53 3-Carene		y=0.055+0.853x	0.807	0.899	<0.0001	114 IXIB	y=0.594+0.019x	0.005	0.074 0.4186	
54 alpha-Pinen		y=0.059+0.853x	0.833	0.913	<0.0001	115 Dimethyl phthalate	y=0.181+0.785x	0.104	0.322 0.0050	
55 (+/-)-Camphene		y=0.004+0.107x	0.659	0.836	<0.0001	116 1,4-Dioxane	y=0.73-0.034x	0.001	-0.023 0.8029	
56 Beta-Pinen		y=0.234+0.688x	0.561	0.766	<0.0001	117 Longifolene	y=0.778-0.01x	3.204E-04	-0.018 0.8484	
57 Longifolene		y=0.758+0.011x	1.854E-04	0.014	0.3819	y=0.889+0.025x	0.004	0.062 0.4953		
58 α-Cedrene		y=0.219+0.667x	0.349	0.591	<0.0001	118 Indene	y=0.998+0.585x	0.468	0.684 <0.0001	
59 Limonene		y=0.11+0.918x	0.687	0.829	<0.0001	119 THF (tetrahydrofuran)	y=0.342+0.529x	0.131	0.363 <0.0001	
60 Camphor		y=0.016+0.9x	0.857	0.926	<0.0001	120 VOC	y=1.678+0.452x	0.104	0.322 0.0003	
61 Menthol		y=0.003+0.024x	0.773	0.879	<0.0001	121 1,4-Dioxane	y=1.245+0.506x	0.232	0.482 <0.0001	
62 Propane		y=0.811-0.088x	0.008	-0.092	0.4501	122 TVOC-ethanol	y=1.811-0.088x	0.104	0.322 0.0003	

厚生科学研究費補助金(生活安全総合研究事業)
分担研究報告書

VIII ORBO91L+ORBO101連結捕集管を用いた溶媒抽出法および
加熱脱離法によるTVOCの比較に関する研究

主任研究者：安藤 正典 国立医薬品食品衛生研究所
分担研究者：三浦 通利 岩手県環境保健研究センター
片平 大造 福島県衛生研究所
酒井 洋 新潟県保健環境科学研究所
山口 貴史 群馬県衛生環境研究所
小川 政彦 埼玉県衛生研究所
北爪 稔 横浜市衛生研究所
小林 浩 山梨県衛生公害研究所
近藤 文雄 愛知県衛生研究所
小林 博美 滋賀県立衛生環境センター
古市 祐子 大阪市立環境化学研究所
八木 正博 神戸市環境保健研究所
谷口 秀子 姫路市環境衛生研究所
立野 幸治 山口県環境保健研究センター
津野 正彦 高知県衛生研究所
力 寿雄 福岡県保健環境研究所
山崎 誠 福岡市保健環境研究所
大和 康博 北九州市環境科学研究所
菅本 康博 熊本市環境総合研究所
委託研究者：皆川 直人 グリーンブルー株式会社
長宗 寧 グリーンブルー株式会社
牧原 大 グリーンブルー株式会社

研究要旨 ORBO91L+ORBO101連結捕集管を用いた溶媒抽出法および加熱脱離法によるTVOCの比較に関する研究を行った。室内空気中の化学物質を溶媒抽出法と加熱脱離法を用いて121種の化学物質について同一室内空気を全国的に調査し、我が国の居住空間における溶媒抽出法と加熱脱離法によるTVOCの実態とそれら測定方法の差異を検討した。本年度の溶媒抽出法の捕集剤には、ORBO91L+ORBO101連結捕集管を、加熱脱離にはTO17を用いた。

121化合物からエタノールを除いたTVOCでは、平均値、中央値及び幾何平均値のいずれも、その比が0.818、0.848、0.910と極めて近い値となった。昨年度の研究から選定した55物質についても同様に平均値では $365\mu\text{g}/\text{m}^3$ に対し、加熱では $460\mu\text{g}/\text{m}^3$ 、中央値では $253\mu\text{g}/\text{m}^3$ に対し、 $280\mu\text{g}/\text{m}^3$ 、幾何平均値では $255\mu\text{g}/\text{m}^3$ に対し、 $272\mu\text{g}/\text{m}^3$ の結果を示し、溶媒抽出法と加熱脱離法ではほぼ一致する結果が得られる。