食用酒中甲醇气相色谱分析方法研究(一)

——ODPN用于食用酒中 MeOH 测定的色谱条件研究

刘兴平1,张良2

(1. 四川轻化工学院生物工程系,四川 自贡 643033; 2. 泸州老窖股份有限公司,四川 泸州 646000

摘 要: 选用 ODPN 作固定相,采用静态顶空取样技术对食用酒中 MeOH 进行测定。结果表明,该法准确度高,重现性好,平均分析周期 7.55min,其分析速度是国标 (GDX-102柱) 的 2.28倍,是一简便、快速、准确的 MeOH 测定 OC 法。它的建立加强对酒类市场的及时监督具有重要的意义。

对 ODPN 用于食用酒中 MeOH的分析进行了研究。通过 3 种固定液的比较,结果显示, ODPN 能较好的分离食用酒中的 MeOH。对几种不同 ODPN 含量的柱子进行对比研究,色谱柱 ODPN 含量取 10%; 对所制柱子的色谱条件进行系统研究,最适色谱条件为: N_2 流速 35ml/ min, H_2 流速 25ml/ min, Air 流速 300 ml/ min, 柱温 45 $\mathbb C$, 汽化温度 100 $\mathbb C$, 检测器温度 120 $\mathbb C$ 。

关键词: 食用酒; 甲醇; 气相色谱分析; 色谱条件

中图分类号: TS262; O623, 411; O657. 71 文献标识码: A 文章编号: 1001-9286(2001) 03-0067-04

Study on the Methods for Determining Methanol in Edible Wine Using Gas Chromatography(Part 1)

—Chromatographic Conditions of ODPN to Determine Methanol in Edible Wine

Liu Xing- ping¹ and ZHANG Liang²

(1. Sichuan Institute of Light Ind. & Chem. Tech., Zi gong, Sichuan 643033, China; 2. Luzhou. Laojiao Co., Ltd., Luzhou, Sichuan 64600, China)

Abstract: The study is about the method for determining MeOH in edible wine using ODPN as stationary phase through static-head-space-sampling technique the results suggested that it is a rapid analytical method with high accuracy and good reappearance, its average analysis cycle is 7.55 min, and the rate of analysis is 2.28 times faster than that of standard method of our country (GDX-102column).

The study on analysis of MeOH in edible wine with ODPN is introduced in this paper. The results suggested that ODPN is the best one for analysing MeOH in edible wine through comparing three stationary phases. The content of ODPN in chromatographic column prepared, which obtained through the comparable study of several contents of stationary phase, is determined by 10%. The optimal chromatographic conditions as following velocity of nitrogen, hydrogen and air is 35ml/min, 25ml/min, and 300mL/min respectively; temperature of column and vaporizing chamber is 45%, 100% respectively; temperature of detector is 120%.

Key words: edible wine; methanol; Gas Chromatographic analysis; Chromatographic condictions

0 前言

甲醇(Methand, 缩写 MeOH) 是食用酒中的有害成分, 也是最重要的卫生指标之一^[1]。它对人体的毒害不仅仅是头晕、头痛等, 还可造成失明, 甚至死亡^[1]。因此, 国标对食用酒中的甲醇含量作了严格规定, 60 度酒中甲醇含量最高不得超过 0.04mg/100ml^[2]。尽管如此, 近几年因食用酒中甲醇含量超标引起中毒的事件时有发生。为防止这类事件的再度发生, 除严格执法以外, 为酒类市场提供更加有效的甲醇分析方法是非常重要的。

国标 GB 5009, 48 —85 规定, 蒸馏酒及配制酒中甲醇测定方法为: 碱性品红亚硫酸比色法和气相色谱法(GDX-102)。碱性品红亚硫酸比色法存在操作繁琐、费时等缺点^[3], 难以实现及时、快速监督市场; GDX-102 柱 GC 法 虽快速,但 GDX 在保存和使用中较易吸附水分而失去活性,用前和用过一段时间后需进行活化处理^[4,5]; 同时由于 GDX 的疏水性,水在大多数有机化合物之前流出色谱柱,水的干扰使基线上漂,一不注意则影响甲醇测定的准确性^[3]。本研究针对甲醇本身的性质,从几种所选固定液中筛选

出适合甲醇测定的固定液, 对其检测条件进行研究, 以期建立新的 CC 分析法。

1 试验材料

酒样: 云深大曲(富顺县泸阳曲酒厂), 市售。

主要试剂及药品: 甲醇(G.C., SmL, 上海试剂一厂); $\beta\beta'$ - 氧二丙腈($\beta\beta'$ - Oxydipropiontrile, 缩写 ODPN, G.C., 上海化学试剂厂); 二甘油(Diglycenol, DG, G.C., 上海化学试剂一厂); 乙二醇(Ethyleneglycol, Ethanediol, G.C., 上海化学试剂一厂); 上试 101 酸洗硅烷化白色硅藻土载体(G.C., 上海化学试剂一厂)。

2 试验方法

- 2.1 固定液的选择[4~7]
- 2.1.1 固定液种类的选择

本研究选用乙二醇、DG、ODPN 3 种极性固定液进行试验,比较不同固定液对样品中难分离物质对甲醇、乙醛的分离效果,选择适宜的固定液。

收稿日期: 2001- 02- 16

作者简介: 刘兴平(1966-), 女, 重庆人, 硕士, 讲师, 参加课题多项, 获省科技成果三等奖一项, 市政府科技成果三等奖一项。

2.1.2 固定液配比的选择

对含 5%、10%、15%、20%、30%、40% 固定液的柱子进行试验,研究固定液配比对柱效的影响,以及柱容量与固定液含量的关系. 以确定适宜的固定液配比。

2.2 色谱条件的选择

首先通过单因子试验,确定各色谱条件的取值范围 (对于检测室温度,从 80~200 °C,灵敏度几乎相同 $^{[8]}$,但为了防止水蒸汽凝结和样品冷凝,温度应大于 100 °C $^{[5]}$ 。本研究直接将检测室温度控制为 120 °C)。然后通过正交试验对 FID 响应值影响较大的主要因素有柱温、氢气流速、氮气流速、空气流速,采用正交试验法进行优选 $^{[9]}$,每个因素取 3 个水平因子 (见表 3)。同时考察氢气流速、氮气流速、空气流速之间的交互效应,采用 L_{27} ($3^{[5]}$) 正交表安排试验(见表 4)。

2.3 MeOH 定性、定量方法^[2] GB5009.48—85。

2.4 柱效和分离度的表示方法[10]

柱效: 本研究用理论塔板高度 HETP(Heigh Equivalent to Theoretical Plate) 来表示。

分离度 R: 本研究采用半峰宽分离度表示。

3 实验结果与分析

3.1 固定液种类的选择

通过对不同固定液进行试验 (如表 1),结果表明,ODPN 对 MeOH、CH₃CHO 的分离效果最好;而乙二醇对 MeOH、CH₃CHO 分离的结果, α 较接近 1. 0, 故无论该柱柱效有多高,对分离均不产生实际效果,二者难以分离开来,二甘油虽然其 α 大于 1. $2^{[4]}$,但不如 ODPN 对二者分离的效果好。故本研究选用 ODPN 作为固定液对 MeOH 进行分析测定。

表1 不同固定液对 MeOH、CH 3CHO 的分离效果

固定液	乙二醇	二甘油	ODPN
平均相对保留值(α)	1. 09	1. 24	1. 43
S. D.	0.040	0.043	0.032
C. V. (%)	3. 67	3.47	2, 24

注: 柱温为乙二醇、ODPN 40℃, 二甘油 70℃; 流速为 H₂25ml/min, N₂30ml/min, Air250ml/min; 汽化温度 110℃; 检测器温度 120℃; 固定液配比 10%。

3.2 固定液含量对柱效的影响

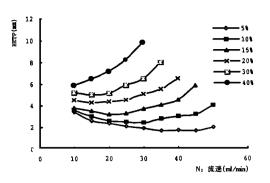
固定液含量的多少直接影响色谱柱柱效[5.6,11]。为此,本研究对含不同 ODPN 的柱子进行比较。其 Van Deemter 曲线如图 1 所示。试验结果表明, ODPN 含量在 5% ~ 40% 范围内,含量越低,柱效越高。在本研究中,ODPN 含量为 5% 时,柱效(板高)可达 1. 6mm。但试验中还发现, ODPN 含量越低, 其柱容量也越低, 如表 2 所示。而本研究的主要目的是要测定大量主体成分乙醇中的微量组分 MeOH, 故确定固定液含量应适当考虑柱容量。综合考虑,本研究 ODPN 含量选用 10%。

3.3 色谱条件的选择

3. 3. 1 载气流速对柱效的影响[1,5,6,12,13]

由 Van Deemter 方程 H= A+ B/ + C 知, 载气(氮气) 流速是影响柱效的主要因素, 在其他条件一定的前提下, 柱效 (板高) 与载气流速呈双曲线关系。如图 1, 曲线上呈现一最低点, 该点载气流速即为要选择的最佳载气流速 Uopt, N_2 , 在图 1中,固定液 (ODPN) 含量为 10% 的曲线上, 其 Uopt, N_2 位于 30~35 ml/min 之间, 本研究取 33 ml/min 为以后试验的载气流速。

3.3.2 柱温的选择



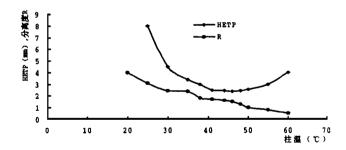
注: H₂ 流速 25ml/min, A ir 流速 250ml/min, 汽化温度 110℃, 柱温 45℃, 检测器温度 120℃。

图 1 固定液含量对柱效的影响

表2 柱容量与固定液含量的关系										
固定液含量(%)	5	10	15	20	30					
平均柱容量(41)	1. 5	3. 2	4. 3	5. 5	7. 0					
S. D.	0.055	0.065	0.090	0.088	0.122					
C. V. (%)	3. 67	2.03	2.09	1.60	1.74					

注:色谱条件同图 1。

据色谱理论,柱温是影响柱效(板高)和分离度的重要因素 [11,12,14,151],而且柱效同柱温呈双曲线关系,即 H= A+ BT+ C/ T(H柱效, T柱温, A、B、C常数) [151]。通过改变柱温, 研究相应柱温下的柱效和分离度,它们间的变化规律如图 2。试验表明, 随柱温的升高, 分离度 R逐渐减小。当柱温高于 48℃时, R已小于 1.5。故温度使用范围只能在 20~48℃范围内。在此范围内,柱效随柱温的升高逐渐增大,但达到一定值后,柱效又逐渐减小,在 41~46℃范围内,柱效达最高,而且在此温度范围内,MeOH已达理想分离,峰形不拖尾。故本研究取 42℃为以后试验的柱温。



注: N₂ 流速 33ml/min, H₂ 流速 25ml/min, 柱温 42℃, 汽化温度 110℃, 检测器温度 120℃。

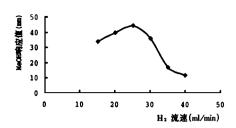
图 2 柱效和分离度随柱温的变化规律

3.3.3 氢气流速对检测结果的影响

文献报道, 氢气流速是影响检测器灵敏度的重要因素[1,9,12], 通过不同氢气流速对 MeOH 峰高响应值的影响试验, 如图 3 所示。结果表明, 氢气流速在 25ml/min 之处, MeOH 峰高响应值达最大, 增大或减小氢气流速, 都将降低检测器的灵敏度。因此, 本研究选择 25ml/min 为以后试验的氢气流速。

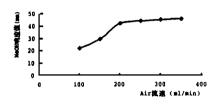
3.3.4 空气流速对检测结果的影响[6,13]

在不同的空气流速下研究 MeOH 峰高响应值的变化规律,结果如图 4 所示,空气流速较低时,对检测器灵敏度(MeOH 峰高响应值)影响较大,但达到 200 ml/min 后,检测器灵敏度逐渐稳定。故空气流速只要大于 200 ml/min 而以检测器氢火焰不熄灭为度。本研究取 250ml/min 试验。



注: N₂ 流速 33ml/min, Air 流速 250ml/min, 柱温 42℃, 汽化温度 110℃, 检 测器温度 120℃。

图 3 H2 流速与 MeOH 峰高响应值的关系

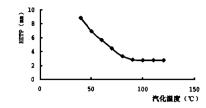


注: N₂ 流速 33ml/ min, H₂ 流速 25ml/ min, 柱温 42℃, 汽化温度 110℃, 检测 器温度 120℃。

图 4 Air 流速对 MeOH 响应值的影响

3.3.5 汽化温度对柱效的影响

汽化温度选择不当可影响到色谱柱的柱效及检测结果凹。 本研究对柱效与汽化温度的关系进行了研究, 如图 5 所示。 结 果表明, 在较低的温度范围内, 汽化温度的变化对柱效的影响较 显著, 当汽化温度达到 90 ℃后, 其对柱效的影响开始缓慢, 以后 逐渐稳定。 图 5 显示、汽化温度大于或等于 100℃, 对柱效无明 显影响, 故汽化温度选为 100℃。



注: N2 流速 33ml/min, H2 流速 25ml/min, Air 流速 250ml/min, 柱温 42°C, 检测器温度 120℃

图 5 汽化温度对柱效的影响

3.3.6 最佳色谱检测条件的研究

本研究采用正交试验对影响检测结果较大的 4 个主要因素: 柱温、氢气流速、空气流速、氮气流速进行优选, 因素水平如表 3, 实验结果如表 4 表 5。

表 3 色谱条件优化正交试验因素水平表 因 素 В C D A 水平 氢气流速 氮气流速 空气流速 柱温 (ml/min) (ml/min) (ml/ min) (°C) 1 25 35 200 35 30 2 30 250 40 3 35 25 300 45

表	₹ 4			色i	普条件优化	心正交试验	设计方案及	b方差分析i	十算表(L ₂	$(3^{13}))$				
试_							因素							峰
验 号		В	(AxB) ₁ (CxD) ₂	(AxB) ₂	С	(AxC) ₁ (BxD) ₂	(AxC) ₂	(BxC) ₁ (AxD) ₂	D	(AxD) ₁	(BxC) ₂	(BxD) ₁	(CxD) ₂	高 (mm)
1	1(20)	1(35)	1	1	1(200)	1	1	1	1(35)	1	1	1	1	23
2	1(20)	1(35)	1	1	2(250)	2	2	2	2(40)	2	2	2	2	42
3	1(20)	1(35)	1	1	3(300)	3	3	3	3(45)	3	3	3	3	56
4	1(20)	2(30)	2	2	1(200)	1	1	2	2(40)	2	3	3	3	46
5	1(20)	2(30)	2	2	2(250)	2	2	3	3(45)	3	1	1	1	43
6	1(20)	2(30)	2	2	3(300)	3	3	1	1(35)	1	2	2	2	35
7	1(20)	3(25)	3	3	1(200)	1	1	3	3(45)	3	2	2	2	38
8	1(20)	3(25)	3	3	2(250)	2	2	1	1(35)	1	3	3	3	26
9	1(20)	3(25)	3	3	3(300)	3	3	2	2(40)	2	1	1	1	40
10	2(25)	1(35)	2	3	1(200)	2	3	1	2(40)	3	1	2	3	28
11	2(25)	1(35)	2	3	2(250)	3	1	2	3(45)	1	2	3	1	46
12	2(25)	1(35)	2	3	3(300)	1	2	3	1(35)	2	3	1	2	30
13	2(25)	2(30)	3	1	1(200)	2	3	2	3(45)	1	3	1	2	25
14	2(25)	2(30)	3	1	2(250)	3	1	3	1(35)	2	1	2	3	26
15	2(25)	2(30)	3	1	3(300)	1	2	1	2(40)	3	2	3	1	38
16	2(25)	3(25)	1	2	1(200)	2	3	3	1(35)	2	2	3	1	16
17	2(25)	3(25)	1	2	2(250)	3	1	1	2(40)	3	3	1	2	26
18	2(25)	3(25)	1	2	3(300)	1	2	2	3(45)	1	1	2	3	42
19	3(30)	1(35)	3	2	1(200)	3	2	1	3(45)	2	1	3	2	18
20	3(30)	1(35)	3	2	2(250)	1	3	2	1(35)	3	2	1	3	24
21	3(30)	1(35)	3	2	3(300)	2	1	3	2(40)	1	3	2	1	35
22	3(30)	2(30)	1	3	1(200)	3	2	2	1(35)	3	3	2	1	11
23	3(30)	2(30)	1	3	2(250)	1	3	3	2(40)	1	1	3	2	23
24	3(30)	2(30)	1	3	3(300)	2	1	1	3(45)	2	2	1	3	34
25	3(30)	3(25)	2	1	1(200)	3	2	3	2(40)	1	2	1	3	13
26	3(30)	3(25)	2	1	2(250)	1	3	1	3(45)	2	3	2	1	26
27	3(30)	3(25)	2	1	3(300)	2	1	2	1(35)	3	1	3	2	22
T_1	349	301	273	271	218	290	296	254	26		265			总和
T_2	277	282	289	285	282	271	263	298	278		286			
T_3	206	249	270	276	332	271	273	280	328		281			832
$\overline{\mathbf{T}}_1$	39	33			24				25					
$\frac{\overline{T}_2}{\overline{T}_3}$	31	31			31				31					
T_3	23	28			37				36					

Liquor- making Science & Technology

表 5	方差分析表										
方差来源	变 差 平方和	自由度	方 差 估计值	F值	$F_{0.05(2, 6)}$	$F_{0.01(2,6)}$	显著性	最佳 水平			
A 氢气流速	1136	2	568	16. 7	5. 14	10. 92	* *	\mathbf{A}_1			
B 氮气流速	158	2	79	2. 3	5. 14	10. 92		\mathbf{B}_1			
C 空气流速	726	2	363	10.7	5. 14	10. 92	*	C_3			
D柱温	578	2	289	8.5	5. 14	10. 92	*	D_3			
Ax B 交互效应	34	4									
AxC 交互效应	90	4	34								
BxC 交互效应	135	4									
试验误差	345	6									
总和	3202	26									

结果显示, 因素 A、B、C 之间不存在交互效应; 氢气流速对检测结果的影响达极显著水平, 空气流速, 柱温达显著水平, 氮气流速的影响不显著; 各因素主次顺序为 A(氢气流速) $^{\rightarrow}$ C(空气流速) $^{\rightarrow}$ D(柱温) $^{\rightarrow}$ B(氮气流速) 。 从响应值(峰高) 看, 第 3 号试验组合达最大(56mm), 而方差分析结果, 最优条件组合为 A1B1C3D3, 正好是第 3 号试验组合。在该组合中, A1(25 ml/ min)、B1(35 ml/ min)、D2(45 $^{\circ}$ C) 与前面单因子试验取得的结果基本一致, C3(300 ml/ min) 大于 200 ml/ min, 但处于空气流速的适宜取值范围。因此, 在以后的研究中,均采用此选出的最优条件组合,即氢气流速 25 ml/ min,氮气流速 35 ml/ min,空气流速 300 ml/ min,柱温 45 $^{\circ}$ C。

4 结论

本研究自选固定液,自制色谱柱,以大曲酒为样品,以分析 MeOH 为目的,采用液体直接进样法分析酒中 MeOH,对自制色谱柱的色谱条件进行了详细的研究。

4.1 通过对比研究,筛选出 ODPN 用于 MeOH 分析,并确定出 ODPN 的配比为 10% 。

4.2 其最佳色谱条件为: 氢气流速 25 ml/ min, 氮气流速 35 ml/ min, 空气流速 300 ml/ min, 汽化室温度 100℃, 柱温 45℃, 检测器温度 120℃。

参考文献:

- [1] 贡献, 陈周平, 等. 气相色谱法与白酒 分析[M]. 成都: 四川科学技术出版 社, 1989.
- [2] 宋顺达. 食品标准大全[M]. 沈阳: 辽宁大学出版社, 1992
- [3] 董岭. 气相色谱法在四川白酒分析中的应用[J]. 酿酒科技. 1991. (1): 26.
- [4] 许国旺, 卢佩章. 气相色谱柱子和固定相的选择[J]. 色谱, 1991, 9(4): 217.
- [5] 吉林化工研究院. 气相色谱实用手册[M]. 北京: 化学工业出版 社. 1983.
- [6] 王福荣,等.酿造工业分析[M].北京:中国食品信息中心,1984.
- [7] Jennings W., [J] J. Chromatogr. 1990, 28(7):385.
- [8] 沈小婉. 色谱法在食品分析中的应用[M]. 北京: 北大出版社, 1992.
- [9] 王叔淳.食品分析数理统计与质量控制[M].北京:人民卫生出版 社,1991.
- [10] 达世禄.色谱学导论[M].武汉:武汉大学出版社出版,1988.
- [11] 傅若农,等.气相色谱与热分析技术[M].北京:国防工业出版社, 1989.
- [12] 李石虞.色谱学[M]. 重庆:西南农业大学分析教研组,1990.
- [13] Wilson et al. [J]. J. Assoc Off. Anal. Chemi., 1991, 74: 248.
- [14] 成都科技大学分析化学教研室.分析化学手册(第四分册)[M]. 北京:化学工业出版社,1979.
- [15] De Wet. W. J., et al. [J]. Anal. Chemi. 1985, 30: 325.

白酒新星"奥淳酒"、"养身道酒"

内蒙古白酒协会会长范仲仁

白酒和其他酒种相比,相对来说也有不足之处。就白酒本身来说,适量饮用除了能够舒筋活血,促进血液循环之处,基本没有营养,而不像啤酒有"液体面包",黄酒有"液体蛋糕"之美称。如何能使白酒既保持固有风格,又富营养,这是白酒界多年来一直探索攻关的重大课题,也是广大消费者逐步走向成熟,饮酒追求营养、保健的强烈愿望。

在酒类市场上摸爬滚打了十余年,现任内蒙古奥淳酒业有限责任公司董事长的郭凌云却独僻蹊径,毅然离开宁城老窖副总的高位,决心在改造传统白酒上独立创业一番,成功地研制开发了"奥淳酒"、"养身道酒",独创了被卫生部批准为健字号的营养白酒。该酒的功能性成分不仅能定性,而且能定量,填补了国内同类产品研究成果的空白,在全国同行业处于领先水平。"奥淳酒"、"养身道酒"1999年11月30日通过了国家级专家的鉴定,成为白酒界一颗闪亮耀眼的新星,得到了我国白酒泰斗周恒刚老先生为代表的白酒界权威专家一致赞誉和高度评价。全体与会专家代表为"奥淳酒"、"养身道酒"题写了"中国一绝"的题词。这是我区白酒行业的骄傲,也是对奥淳酒业有限责任公司所取得的成功的充分肯定。

"奥淳酒"、"养身道酒"系以优质纯粮白酒为酒基,添加经卫生部批准使用药食同源的灵芝、西洋参、黄芪、茯苓等名贵药材,引进南开大学生物研究所高新技术研究成果,脱色去味,经科学勾兑调配而成的保健型功能白酒。该酒不仅保持了传统白酒的固有风格,而且增添了名贵药材的有效营养保健成分,具有抗疲劳功能,饮用安全、营养卫生,是一项高科技创新产品。它的研制成功,为我国白酒行业调整产品结构开辟了一条新的途径,也为我国白酒行业运用现代高新科学技术,改造和提高传统产业,提供了有益的经验。

"奧淳酒"、"养身道酒"做到了传统工艺与现代高新生物技术研究成果的结合; 饮酒与营养保健功能的结合; 浓香、酱香、药香之巧妙结合。香气浓郁而不艳,自然舒适; 口味甘甜不腻、适口;酒体丰满醇厚,不烈不冲;酒度低而不淡。坚持饮用有利营养保健,特别是细品慢饮,美的享受尽在其中。

祝"奥淳酒"、"养身道酒"这颗闪亮的新星,在广大消费者的青睐和精心呵护下,光芒四射,日益辉煌!