$1\sim$

doi:10.3969/j.issn.2095-1035.2012.z1.020

离子色谱法测定汽车阴极电泳涂料中 乳酸、乙酸、甲酸的含量

徐远清1 廖栩泓2

(1 江西警察学院, 南昌 330103; 2 瑞士万通中国有限公司, 广州 510070)

首次采用离子色谱法对汽车阴极电泳涂料中乳酸、乙酸、甲酸的含量进行分析。比较了4种 样品前处理方式的效果,分别考察了4种方法结果的重现性和加标回收率。实验发现将溶解、破乳以及 超滤3种方法相结合对样品进行前处理,结果最为理想。乳酸、乙酸的加标回收率在97%~100%范围 内,而甲酸的加标回收率在90%左右。对于测定阴极电泳涂料中的离子含量具有一定的指导意义。

离子色谱法;汽车阴极电泳涂料;乳酸;甲酸;乙酸

中图分类号: O657. 7⁺5; TH833 文献标识码: A

文章编号:2095-1035(2012)S0-0000-00

前言 1

传统的溶剂型涂料含有大量有机溶剂,鉴于可 燃和有毒的有机溶剂对人类健康和环境的影响,水 性涂料特别是电沉积涂料在20世纪70年代得到了 快速发展[1]。电泳涂料一般可分为阳极电泳涂料和 阴极电泳涂料。由于阴极电泳涂料在防腐蚀性、泳 透率、安全性、稳定性和膜层的机械强度等方面比阳 极电泳涂料具有更大的优势,目前被大量应用于汽 车、自动车、机电、家电等五金件的涂装。据统计,当 今全世界大量流水线生产的汽车车身几乎 100% 采 用阴极电泳涂料涂装打底[2]。

电泳涂料由水溶性树脂、颜料、填料、助剂、溶剂 及中和剂组成。阴极电泳涂料的中和剂通常是甲 酸、乙酸、乳酸等有机酸。阴极电泳涂料在使用过程 中甲酸、乙酸、乳酸会被不断地消耗、挥发掉,从而影 响电泳出来车身涂膜的效果。为了维持涂膜厚度及 效果需要不断地往涂料中加入树脂及甲酸、乙酸、乳 酸三种溶剂,及时掌握这几种有机酸的含量对于生 产指导有重要意义,但目前尚未看到任何对此测定 的相关文献报道。

首次采用离子色谱法对阴极电泳涂料中的甲 酸、乙酸、乳酸进行分析。由于电泳涂料中含有大量 高分子,若直接进样势必会严重损坏分离柱。如何 对样品进行前处理,使之成为可用离子色谱进行分 析并获取合理数据的关键所在。比较了几种样品前 处理方式,分别考察了方法的精密度和加标回收率, 对于测定阴极电泳涂料中的离子含量具有一定的指 导意义。

实验部分 2

2.1 仪器

850 型离子色谱仪、858 型自动进样器、英蓝超 滤(瑞士万通中国有限公司);Millpore 超纯水机;电 子天平(赛多利斯);超声波清洗仪(HS3120)。

2.2 试剂及样品

乳酸、甲酸、乙酸标准液(实验室自行配制),所 使用化学试剂甲酸钠、乙酸钠、碳酸钠、碳酸氢钠、乳 酸、浓硫酸、四氢呋喃均为分析纯或以上;实验用水 均为电阻率大于 $18.2 \text{ M}\Omega \cdot \text{cm}$ 超纯水。

样品来源于国内某汽车涂料厂家。

2.3 色谱条件

色谱柱: Metrosep A Supp5-250 阴离子分析 柱, Metrosep A Supp4/5 Guard 保护柱;流动相: $Na_2CO_3(1.8 \text{ mmol/L}) + NaHCO_3(1.7 \text{ mmol/L})$ 淋洗液; H₂SO₄(100 mmol/L)抑制器再生液;进样 体积: 20 μL; 流速: 0.7 mL/min; 柱温箱温度: 30

收稿日期:2012-07-02 修回日期:2012-08-06

3 结果与讨论

3.1 英蓝超滤

先用超纯水将样品稀释 100 倍,溶液呈乳浊状,用"英蓝超滤"进行前处理。滤液在前 10 min 比较浑浊,20 min 后,滤液澄清。可能是样品中的某些大分子颗粒使得超滤膜的孔径变得更小,因此超滤效果更好。澄清的滤液直接用离子色谱进行测定。方法加标回收率只能达到 60%左右。可能是样品中的大分子对小分子有机酸产生缠绕包裹,导致整体回收率不高。

经英蓝超滤预处理后的溶液用离子色谱进行分析,做3个平行样,考察结果重现性。加入标准溶液考察回收率,结果见表1。

表 1 英蓝超滤处理后样品中三种酸的测定结果(n=3)

 $/(mg \cdot L^{-1})$

 $/(mg \cdot L^{-1})$

| 项目 | 乳酸 | 甲酸 | 乙酸 |
|---------|-----|-----|-----|
| 阴极电泳涂料1 | 247 | 390 | 346 |
| RSD/% | 8.9 | 9.6 | 9.2 |
| 加标回收率/% | 61 | 65 | 54 |

3.2 THF 溶解与英蓝超滤

四氢呋喃(THF)是一种性能优良的溶剂,特别适用于溶解 PVC 等高分子材料。由于阴极电泳涂料中含有大量高分子物质,考虑将 THF 作为萃取溶剂。将样品与四氢呋喃按 1:1 体积比进行混合,超声 5 min,静置 0.5 h,溶液底部可见明显灰黑色沉淀,上层溶液略显浑浊。取 1 mL 上层溶液用超纯水定容至 100 mL 容量瓶中。然后用"英蓝超滤"进行处理,得到澄清的滤液,用离子色谱进行分析。分别做 3 个平行样,考察结果重现性。加入不同浓度的标准溶液考察回收率,结果见表 2。

表 2 溶剂萃取与英蓝超滤处理后样品中 三种酸的测定结(n=3) /(n

| | | • | , (- 8 - 7 |
|----------|----------------|----------------|----------------|
| 项目 | 乳酸 | 乙酸 | 甲酸 |
| 阴极电泳涂料1 | 402 | 531 | 851 |
| RSD/% | 5.7 | 6.9 | 8.3 |
| 加标回收率/% | $101 \sim 111$ | $97 \sim 102$ | 60~63 |
| 阴极电泳涂料 2 | 243 | 996 | 1053 |
| RSD/% | 5.7 | 8.4 | 9.1 |
| 加标回收率/% | $92 \sim 106$ | $119 \sim 124$ | $107 \sim 125$ |

3.3 碱液破乳与英蓝超滤

由于阴极电泳涂料中含有表面活性剂,单纯用 超纯水进行稀释溶液呈乳浊状。考虑采用碱性溶液 进行破乳,以达到获得澄清溶液进行离子色谱分析的目的。

3.3.1 破乳剂的选择

离子色谱的洗脱液是碳酸盐体系,因此选择碳酸钠溶液作为破乳剂。分别考察了 5~200 mmol/L Na₂ CO₃ 溶液对分析的影响,碳酸钠浓度越低,破乳的效果越差;随着碳酸钠浓度的逐渐增大,破乳效果越发明显,但是乳酸与乙酸的分离度逐渐降低,甚至无法分离。实验选用 20 mmol/L Na₂ CO₃ 溶液作为破乳剂。

3.3.2 样品分析

用 Na₂CO₃(20 mmol/L)将样品稀释 100 倍,出现大量灰黑色絮状物悬浮在溶液中,溶液略显浑浊。稍静置后用"英蓝超滤"进行处理,得到澄清的滤液,再用离子色谱进行分析。做 3 个平行样,考察结果重现性。加入不同浓度标准溶液考察回收率,结果见表 3。

表 3 破乳与英蓝超滤处理后样品中 = 种酸的测定结果(n=3) /(mg·L⁻¹)

| | K H J //J //C -/1 // | c(n o) | / (g 22 / |
|----------|----------------------|--------------|---------------|
| 项目 | 乳酸 | 乙酸 | 甲酸 |
| 阴极电泳涂料 2 | 267 | 990 | 1096 |
| RSD/% | 3. 1 | 0.8 | 1.0 |
| 加标回收率/% | $91 \sim 102$ | $56 \sim 60$ | $90 \sim 101$ |

3.4 溶解、破乳与超滤结合

取一定重量样品先用 THF 溶解,再用 Na₂CO₃ (20 mmol/L)稀释,使样品的最终稀释倍数在 200 倍左右,详细记录每个样品的稀释倍数,最后用"英蓝超滤"处理后直接进样分析。做 3 个平行样,加入标准溶液考察回收率,结果见表 4。

表 4 溶解、破乳与超滤结合处理后样品中

三种酸的测定结果(n=3)

 $/(\mathbf{mg \cdot L^{-1}})$

| | | • | |
|----------|--------|----------|---------|
| 项目 | 乳酸 | 乙酸 | 甲酸 |
| 阴极电泳涂料 2 | 860 | 701 | 1406 |
| RSD/% | 0.4 | 0.5 | 0.9 |
| 加标回收率/% | 97-100 | 97 — 101 | 89 - 92 |

4 结论

单独用英蓝超滤对样品进行前处理,方法最为简单,但是回收率不高;经过碱液破乳和 THF 溶解后,同一样品的三种酸的测定结果十分相近,这两种前处理方式各有利弊。用碳酸钠溶液进行破乳,操作简单,无毒无害,结果重现性极佳,但是乙酸的回收率不甚理想。用 THF 溶解样品,方法回收率比

较高,但使用了对人体有毒的有机溶剂,操作过程需在通风橱中小心进行。而将三种前处理方法结合起来,三种酸的结果都比较理想。

参考文献

[1] 李小丽,许馨予,彭素梅. 阴极电泳涂料的研究进展

[J]. 广州化工,2008,36(3):17-19.

[2]潘元佳,王春明. 耐候性汽车阴极电泳漆的研制[J]. 上海涂料,2010(3):5-7.