薄层色层在无机分析中的应用

III. 铌和钽及貴金属的分离*

胡之德 刘成立

(兰州大学化学系)

Seiler 曾作阳离子三、四組,碱金属,卤素,各种磷酸根,以及铜、鈷、鎳、鈾和鎵的分离及检定^[1]。 作者亦曾研究鈦、鋯、釷、鈧、鈮和鈾的分离^[2],吳孟炎曾作金、銀、硒和碲的分离^[3],均获良好效果。 本文报告用反相两种方式研究鈮和鉭及貴金属的薄层层析行为。鈮和鉭及貴金属分离良好。鈮和鉭分离后經光譜检查鈮中无鉭,鉭中无鈮。此外,还比較鈮、鉭的薄层与紙层析。

实 驗 部 份

一、用具、试剂和方法

层析玻璃板: 2.5(或5)×20厘米。

硅胶的純化和层析薄板的制备: 按前交^[2]进行。用作反相薄层层析的薄板以20% (V/V) 磷酸三丁酯 (TBP) 苯溶液按前交^[4]处理。硅胶层厚度为 0.5 毫米。

离子試液: 除组用99% 金属组粉配制外,余均用分析純試剂配制。 其浓度除组为 每毫升 2 毫克外,余均为每毫升 5 毫克。准确浓度按常法标定。 鈮、组为飽和草酸溶液; 貴金屬为 2N 盐酸溶液。

固定相和展开剂: TBP 苯溶液及不同比例的 $NH_4CNS:H_2C_2O_4:HCl(W/V/V)$, 和不同浓度的盐酸。

层析方法: 在空气中用上行法或近水平法层析(用培养皿盛展开剂,旁边以任何实物以支撑层析板)。

二、实验结果及討论

甲、 鈮、鉭的反相薄层层析与反相紙层析的比較。 层析的結果和条件見表 1 和 2。

由表 1 及 2 比較可見(1) 鈮、组在薄层层析上的比移值几乎不受酸度的影响(在所实驗的酸度条件下),而反相紙层析因酸度增高促使鈮产生拖尾現象,这是因酸度增高致使部分的鈮形成鈮酸沉淀,但二者均能使鈮、组分离;(2) 组的色斑在薄层上比在紙上更为集中,这可能是由于硅胶的吸附所致;(3) 鈮在薄层上的比移值随草酸浓度的增大而有增加的趋势,但组的比移值維持恆定。紙层析中則无显著差异;(4) 薄层层析时間較紙层析为

^{*} 一九六四年八月十七日收到。前篇见科学通报 1103 (1964)。光谱检查承地质部兰州中心实验室代作,特此致谢。

表1 铌、鉅的反相薄层层析*

溫度 20—23℃; 薄板用 20% TBP 处理; 上行法; 展开剂移动距离约 13 厘米; 展开时间为二小时

展开剂组成**	单独存在 R _f 值		混合时	├ R _f 値) 分 离 后光谱		
$NH_4CNS(克):H_2C_2O_4(%):HCl(N)$ - $(W/V/V)$	Nb	Та	Nb	Ta	检查结果		
1.5:15(10%):15(4)	0.64	0.01	0.64	0.02			
1.5:15(10%):15(8)	0.63	0.01	0.66	0.02			
1.5:15(10%):15(6)	0.80	0.01	0.82	0.02	妮中无钽, 钽中无纸		
1.5:15(7.5%):15(6)	0.83	0.01	0.85	0.02	同 上		
1.5:15(5.0%):15(6)	0.66	0.01	0.66	0.02	同 上		
1.5:15(2.5%):15(6)	0.64	0.01	0.64	0.02			

表2 妮、鉅反相纸层析*

滤纸: 以 20% TBP 处理; 展开时间为三小时; 其余条件与表 1 同

展开剂组成** NH ₄ CNS(克):H ₉ C ₉ O ₄ (%):HCl(N) (W/V/V)	单独存	在 R _f 值	混合即	付 R₁ 値	分离后光谱	
	Nb	Та	Nb	Ta	检查结果	
1.5:15(10%):15(4)	0.84	0.0— 0.32	0.82	0.15		
1.5:15(10%):15(6)	0.82	0.0 0.15	0.84	0.13	妮中无钽,钽中无氨	
1.5:15(10%):15(8)	0.16— 0.77	0.0 0.13	0.78	0.08	_	
1.5:15(5%):15(6)	0.82	0.0 0.15	0.84	0.13	妮中无钽,钽中无貌	

^{*} 展开前已用 20% TBP 苯处理好的薄板和纸条, 应预先于原点附近(长度约3 厘米)浸涂新配的 20% 单宁酸水溶液,然后置试液于原点,进行层析。

短;(5)經光譜检查薄层层析与紙层析分离的結果均配中无銀,銀中无銀、表明分离均良好;(6)在我們的实驗条件下,薄层层析与紙层析的比移值虽有差异,但其順序和层析行为相似,这可能是由于鈮、銀分离的机构相似所致。

乙、貴金属的反相薄层层析分离——TBP-HCI 体系的結果見表 3。

表3 贵金属的反相薄层层析[†] 条件与表1同

展开剂 组 成		单独存在 R _f 值							某些离子的混合分离			
	Rh	Ru	Pd	Os	Pt	Ir	Au	Rh	Ru	Pd	Au	
1NHCl	0.76— 1.0	0.0— 0.58	0.0- 0.91	0.0— 0.18	0.0— 0.77	0.20; 0.97	0.00	_	_	_	_	
2NHCl	0.88-	0.07	0.45— 0.65	0.0— 0.41	0.0— 0.30	0.20; 1.0	0.00	0.95— 1.0	0.18— 0.43	0.70— 0.84	0.00	

[†] 薄板用 20% TBP 苯溶液处理、干后,于原点放试液之前以 1 滴相同液度的展开剂润湿后,再加试液进行层析。

^{**} 括号中的数字表示浓度或单位。

集中。

参考文献

- [1] H. Seiler, et al., Helv. Chim. Acta 43, 1939 (1960); 44, 939, 941, 1282, 1753 (1961); 45, 381 (1962).
- [2] 胡之德,科学通报 No. 9, 63 (1963);兰州大学学报(自然科学版) No. 1, 44 (1964)。
- [3] **吳孟炎,**兰州大学学报(自然科学版) No. 1, 57 (1964)。
- [4] 胡之德、谢秀君,化学通报 No. 5, 56 (1963)。

APPLICATION OF THIN-LAYER CHROMATOGRAPHY IN INORGANIC ANALYSIS

III. SEPARATION OF NIOBIUM AND TANTALUM, AND NOBLE METALS

HU ZHI-TEI AND LIU CHENG-LI

(Department of Chemistry, Lanchow University)

ABSTRACT

The separation of niobium and tantalum and of noble metals by reversed-phase thinlayer chromatography has been studied. It is carried out on silica gel layers of 0.5 mm thickness supported by glass plates. Before chromatography, the silica gel layer as well as the paper strips are treated with 20 per cent tributyl phosphate benzene solution.

Niobium can be separated from tantalum by reversed-phase paper chromatography and thin-layer chromatography both with ammonium thiocyanate: 10% oxalic acid: 6 N hydrochloric acid (1.5:15:15; W/V/V) as the mobile phase. The R_f value for niobium and tantalum is 0.84 and 0.13 respectively with the former technique, and 0.82 and 0.02, by the latter.

Rhodium-ruthenium-palladium-gold mixtures can be separated from one another also by reversed-phase thin-layer chromatography with 2 N hydrochloric acid as eluent. The R_1 value for the metals mentioned is 0.95—1.0, 0.18—0.43, 0.70—0.84, and 0.00 respectively.