Table 1

Metal ion	$R_f^a \times 100$		Detection limit (in % w/v)		
	Single spot	in mixture			
Group I (Solvent A)					
Co(II) (Chloride)	35	33	0.025		
Zn (Acetate)	43	42	0.025		
Ni(II) (Sulphate)	19	18	0.07		
Ti(IV) (Chloride)	67	67	0.07		
Th (Nitrate)	56	54	0.07		
Fe(II) (Sulphate)	60	60	0.025		
Zr (Oxychloride)	0	0	0.07		
Cu(II) (Sulphate)	10	8	0.05		
Group II (Solvent B)					
As(III) (Oxide)	44	44	0.05		
Pb(II) (Acetate)	50	48	0.05		
Cd(Nitrate)	54	52	0.05		
U (Pentaoxide)	61	60	0.07		
V (Sulphate)	28	26	0.07		
Mo (Ammonium molybdate)	08	07	0.05		
	Solvent A		Solvent B		
	Single spot	in mixture	Single spot	in mixture	
Group III					
Hg(II) (Chloride)	95	94	95	94	0.025
Ag (Nitrate)	46	44	55	52	0.05
Se (Dioxide)	36	33	61	59	0.025
Sn(IV) (Chloride)	22	20	49	48	0.05

^a The R_f values reported are the mean of two or more identical runs.

their industrial importance and the R_f values obtained, singly as well as in mixture, are reported in Table 1. It is pertinent to point out that where two different visualizing reagents are used, two spots of mixture have to be applied side by side, and after development, have to be sprayed with the respective visualizing reagents.

Reference

1. Brinkman, U. A., Th., Devries, G., Kuroda, R.: J. Chromatogr. **85**, 187 (1973)

Received July 19, 1977; revised April 4, 1978

Fresenius Z. Anal. Chem. 292, 416 (1978) — © by Springer-Verlag 1978

Berichtigung

Fehler und Fehlerfortpflanzung beim Arbeiten mit ionenselektiven Elektroden

1. Mitteilung. Auswertung über Eichgeraden

S. Ebel*, E. Glaser und A. Seuring
Institut für Pharmazeutische Chemie,
Abt. Analyt. Chemie, Philipps-Universität,
Marbacher Weg 6, D-3550 Marburg

* Korrespondenz-Anschrift

Veröffentlicht in Fresenius Z. Anal. Chem. **291**, 108–112 (1978).

In Tabelle 1 und 1a der oben genannten Arbeit sind folgende Änderungen zu berücksichtigen:

Die letzte Spalte in Tabelle 1 muß heißen:

9,56 —
—7,68 (–0,04)
—5,32 (–0,55)
—0,86 (1,07)
0,60 (–0,37)
3,70 (–0,12).

In Tabelle 1a muß die dritte Zeile lauten:

$1,021 \cdot 10^{-2}$ — 98,60 — 0,10.