

Inhalt

	Seite
Vorwort.....	2
Einleitung	4
1 Anwendungsbereich	4
2 Normative Verweisungen	5
3 Begriffe	5
4 Prinzip.....	5
5 Reagenzien.....	5
5.1 Titrierreagenz.....	5
5.2 Titrierlösung.....	6
5.3 Kalium-hydrogenphthalat, Primärstandard.....	6
5.4 Standard-Salzsäure-Lösung.....	6
5.5 Alkaliblauf-B6-Indikatorlösung.....	6
5.6 Kobaltnitrat-Lösung	6
6 Geräte.....	6
6.1 Titrierkolben.....	6
6.2 Rührer.....	6
6.3 Bürette	6
7 Probennahme	7
8 Verfahren.....	7
8.1 Standardisierung der alkoholischen Kaliumhydroxid-Lösung	7
8.2 Titration des Blindwertes	8
8.3 Titration der Probe.....	8
9 Berechnung der Ergebnisse	8
10 Präzision.....	8
10.1 Wiederholbarkeit.....	9
10.2 Vergleichbarkeit.....	9
11 Bericht.....	9
Anhang A (informativ) Bestimmung des Säuregehaltes in elektrischen Isolierölen durch photometrische Titration.....	10
Anhang ZA (normativ) Normative Verweisungen auf internationale Publikationen mit ihren entsprechenden europäischen Publikationen	15
Bild A.1 – Molekülstruktur von Paranaftolbenzein-Indikator im sauren Medium (I) und im basischen Medium (II)	13
Bild A.2 – UV-Spektrum von Paranaftolbenzein-Indikator in Toluol/2-Propanol/Wasser-Gemisch im sauren Medium (a) und im basischen Medium (b)	14