

Parameter-satz	Titrationstyp	Methodenname entspricht Vorlage
10	Starke Säure-Base – Titration, dynamisch mit 1 Äquivalenzpunkt	Salzsäure
		Schwefelsäure
		Salpetersäure
		Perchlorsäure
		Hydroxylzahl
		Starke Säure (1 EQ)
11	Schwache Säure-Base– Titration, dynamisch mit 1 Äquivalenzpunkt	Essigsäure
		Ameisensäure
		Borsäure
		Benzoesäure
		Carbonsäure (1 EQ)
		Zitronensäure
		Säurezahl
		Freie Fettsäure
		Carbonylzahl
		Säure allgemein (1 EQ)
12	Dynamisch mit 2 Äquivalenzpunkten	Phosphorsäure
		Säure allgemein (2 EQ)
13	starkes + schwaches Säure-Gemisch-Titration	Salzsäure+Essigsäure
		Säure-Gemisch (2 EQ)
14	Zweibasige Säure	Oxalsäure (2 EQ)
		Schwache Säure
15	Test einer Säure	Testtitration Säure
16	Endpunktsttitration	Zitronensäure
17		KB 8.2 (p-Wert)
18		KB 4.3/8.2 (p+m)
19		KB 4.3 (m-Wert)
20		Weinsäure (Endpunkt)
		Gesamtsäure (Endpunkt)
21	Base-Säure –Titration mit starker Säure, 1 Äquivalenzpunkt	Natronlauge
		Kalilauge
		Verseifungszahl
		Starke Base (1 EQ)
22	Base-Säure –Titration mittlere Stärke 1 Äquivalenzpunkt	Amine (1 EQ)
		Base allgemein (1 EQ)
		Ammoniak

Parameter-satz	Titrationstyp	Methodenname entspricht Vorlage
23	Base-Säure –Titration schwache Base 1 Äquivalenzpunkt	Ammoniumstickstoff
		N-Kjeldahl
		Schwache Base (1 EQ)
24	Base-Säure –Titration 2 Äquivalenzpunkte	NaOH/Na ₂ CO ₃
		Base allgemein (2 EQs)
25	Schwache Basen	Schwache Basen(2 EQs)
26	Test einer Base	Testtitration Base
27	Endpunktsttitration	KS 4.3 (m-Wert)
28		KS 8.2/4.3 (p+m)
29		TBN DIN/ISO 3771
	Titration in organischen Medien mit Säuren	Epoxidz. DIN 53 188
		TBN ASTM 664
30	Basen in organischen Medien	Amine mit HClO ₄
		Gesamtbasizität
31	Säure in organischen Medien	TAN ASTM 664
32		Säurezahl in Harz
		NZ DIN 51 508 T2
33	Titrationen mit Ag-Elektrode und AgNO ₃ mittlerer Sprung	Chlorid 0,1 AgNO ₃
		Bromid 0,1 AgNO ₃
		Iodid 0,1 AgNO ₃
		Rhodanid 0,1 AgNO ₃
34	mV flacher Sprung	Cl (Trinkwasser)
35		Chlorid in Spuren
36	mV mit zwei Sprüngen	Br/Cl 0,1 AgNO ₃
		I/Br 0,1 AgNO ₃
		I/Cl 0,1 AgNO ₃
37	mV ein Sprung	Cyanid 0,1 AgNO ₃
38	Redox Titration mit einem steilen Sprung	Eisen (II) Redox
		Natriumoxalat
		Cerimetrie
		Permanganometrie
39	Redox Titration	Dichromatometrie
40	Iodometrie Redox Titration mittlerer Sprung	Thiosulfat mit Iod
		Arsen (III) mit Iod
		Titration mit Iod

Parameter-satz	Titrationstyp	Methodenname entspricht Vorlage
41	Iodometrie mV-Titration fallend, ein Sprung	Iod mit Thiosulfat
		Cu(II) iodometrisch
		Zinn iodometrisch
		Sulfit iodometrisch
		Sulfid iodometrisch
		Peroxide iodometrisch
		H ₂ O ₂ iodometrisch
		Iodzahl DIN 53 241 T1
42	Redox Titration fallend, ein Sprung	Sauerstoff
		Zucker
		Peroxid
43	Redox Titration steil fallend	CSB
44	Redox Titration langsam steigend	Diazotierung
45		Titer Bleilösung
46		Sulfat mit Pb(II)
47		Sulfat Blindwert
48		Fluorid mit La(III)
49	mV-Titration mit ionensensitiver Elektrode	Cu-ISE (Rücktitration)
		Cr(III) mit Cu-ISE
		Al Cu-ISE
		Ni Cu-ISE
50	mV-Titration mit 2 Sprüngen und ionensensitiver Elektrode	Ca/Mg mit ionensensitiver Calciumelektrode
51	mV-Titration mit ionensensitiver Elektrode	Cu mit ionensensitiver Kupferelektrode
52		Zn mit Cu-ISE
		Cd mit Cu-ISE
53	pH-stat-Titration	pH-stat allgemein
54		pH-stat Enzyme
55		pH-stat Bodenproben
56	KF-Titration	Wasser normal (1K)
57		Wenig Wasser (1K)
58		Verzögerte Abgabe(1K)

