

II. Quantitative Analysen

2. Gravimetrie

Substanz-klasse	Fällungsform	Wägeform	Glüh/Trocknungs-Temperatur [°C]
Hydroxide	Fe(OH) ₃	Fe ₂ O ₃	800-900
	Al(OH) ₃	Al ₂ O ₃	1200
Sulfate	BaSO ₄	BaSO ₄	unterhalb Rotglut
	SrSO ₄	SrSO ₄	
Chromate	PbCrO ₄	PbCrO ₄	
Phosphate	MgNH ₄ PO ₄ · 6H ₂ O	Mg ₂ P ₂ O ₇	900
Halogenide	AgCl	AgCl	130
	AgBr	AgBr	
org. Komplexe	Ni(DADO) ₂	Ni(DADO) ₂	120

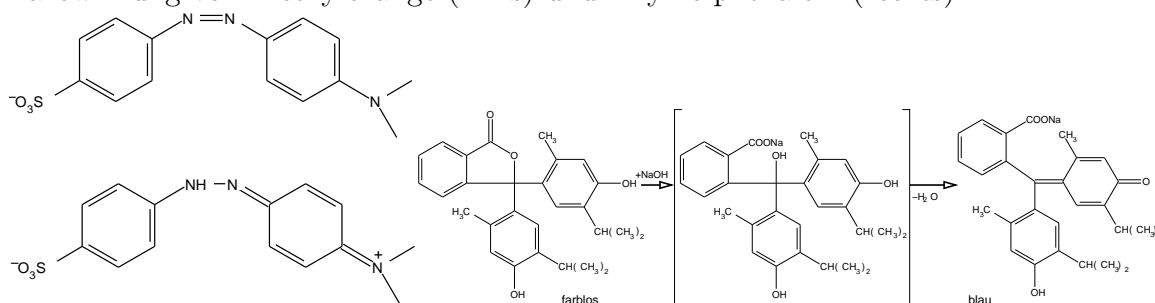
3. Maßanalyse

3.1. Neutralisationen

pH-Indikatoren

Indikator	pH-Bereich	pH des Umschlagspunkts	Farbe im/am		
			Sauren	Umschlagspunkt	Alkalischen
Methylorange	3.0 - 4.4	4.0	rot	orange	gelb
Bromkresolgrün	3.8 - 5.4	4.7	gelb	grün	blau
p-Nitrophenol	5.0 - 7.0	6.0	farblos	hellgelb	gelb
Lackmus	5.0 - 8.0	6.8	rot	blaurot	blau
Bromthymolblau	6.0 - 7.6	7.1	gelb	blau	grün
Phenolphthalein	8.2 - 10.0	8.4	farblos	rosa	rot
Thymolphthalein	9.3 - 10.5	10.0	farblos	bläulich	blau

Farbwirkung von Methylorange (links) und Thymolphthalein (rechts)



Titration mehrbasiger Säuren: z.B. H₃PO₄

pH

