

## II. Quantitative Analysen

### 2. Gravimetrie

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

Fällungs- und Wägeformen für verschiedene gravimetrische Bestimmungen

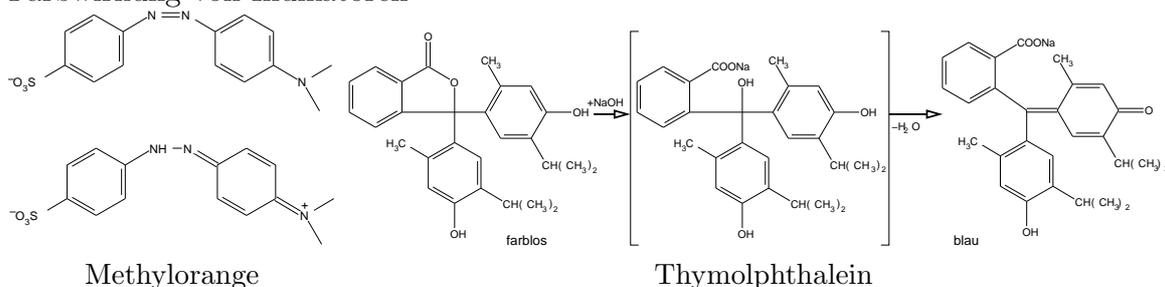
### 3. Maßanalyse

#### 3.1. Neutralisationen

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

ausgewählte pH-Indikatoren, Farben und Umschlagspunkte

#### Farbwirkung von Indikatoren



#### Titration mehrbasiger Säuren: z.B. H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>

