

## volumetrische Äquivalente

### Alkalimetrie

Die Titration wird mit einer 0,1 n- oder 1 n-Lösung von Kaliumhydroxid (KOH) oder Natriumhydroxid (NaOH) und einer Indikatorlösung wie Methylorange oder Phenolphthalein durchgeführt.

1 Milliliter einer 0,1 n-Lösung    1 n-Lösung    entsprechen (in mg)

0,8994	8,9938	Al	{III/1}
1,6994	16,9935	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	{III/2}
3,4810	34,8101	B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	{II/1}
6,1833	61,8330	H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub>	{I/1}
8,0912	80,9119	HBr	
3,5453	35,4530	Cl	
3,6461	36,4609	HCl	
2,0006	20,0063	HF	
12,7912	127,9124	HI	
17,5911	175,9106	HIO <sub>3</sub>	
19,1910	191,9100	HIO <sub>4</sub>	
6,3013	63,0128	HNO <sub>3</sub>	
4,7486	47,4857	PO <sub>4</sub>	mit Phenolphthalein
9,4971	94,9714	PO <sub>4</sub>	mit Methylorange
3,5486	35,4861	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	mit Phenolphthalein
7,0972	70,9723	P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	mit Methylorange
4,8998	48,9976	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	mit Phenolphthalein
9,7995	97,9952	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	mit Methylorange
4,0032	40,0316	SO <sub>3</sub>	
4,8031	48,0313	SO <sub>4</sub>	
9,6063	96,0626	S <sub>2</sub> O <sub>8</sub>	{II/1}
4,1040	41,0396	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	mit Methylorange
4,9039	49,0392	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	
4,6025	46,0254	Methansäure	
6,0052	60,0520	Ethansäure	
4,5017	45,0174	Ethandisäure, <i>Oxalsäure</i>	
7,5043	75,0434	Weinsäure	
12,2121	122,1213	Benzoessäure	