

volumetrische Äquivalente

Acidimetrie

Die Titration wird mit einer 0,1 n- oder 1 n-Lösung von Salzsäure (HCl) oder Salpetersäure (HNO₃) oder Schwefelsäure (H₂SO₄) und einer Indikatorlösung wie Methylorange durchgeführt.

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

9,8668	98,6680	BaCO ₃
8,5671	85,6708	Ba(OH) ₂
5,0043	50,0434	CaCO ₃
2,8039	28,0387	CaO
3,7046	37,0463	Ca(OH) ₂
2,2005	22,0048	CO ₂
3,0004	30,0045	CO ₃
6,9103	69,1028	K ₂ CO ₃
10,0115	100,1151	KHCO ₃
5,6106	56,1056	KOH
3,6945	36,9455	Li ₂ CO ₃
2,3948	23,9483	LiOH
4,2157	42,1569	MgCO ₃
2,0152	20,1522	MgO
1,7030	17,0305	NH ₃
3,5046	35,0458	NH ₄ OH
5,2994	52,9942	Na ₂ CO ₃
7,1009	71,0095	Na ₂ CO ₃ · 2 H ₂ O
14,3071	143,0706	Na ₂ CO ₃ · 10 H ₂ O
8,4007	84,0066	NaHCO ₃
3,9997	39,9971	NaOH