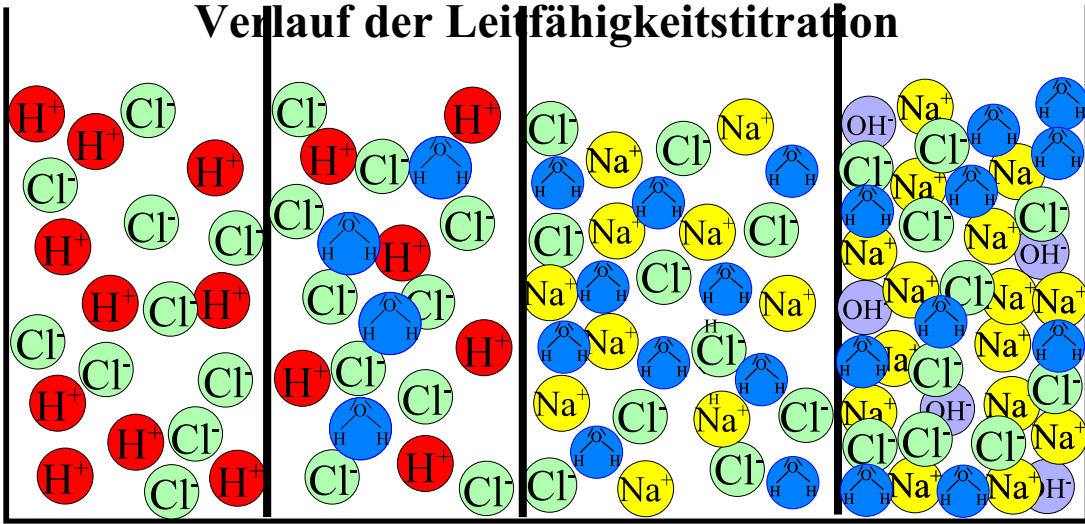


Verlauf der Leitfähigkeitstiteration



Ionen	zu Beginn	Während der Titration	Am Äquivalenzpunkt	Ende der Titration
H ⁺	10	6	0	0
Cl ⁻	10	10	10	10
Na ⁺	0	4	10	15
OH ⁻	0	0	0	5
H ₂ O*	0	4	10	10

Umgesetzt mit den **Molaren Ionenleitfähigkeiten**:

Ionen	zu Beginn	Während der Titration	Am Äquivalenzpunkt	Ende der Titration	Molare Leitfähigkeiten
H ⁺	0,3500	0,2100	0,0000	0,0000	$35,0 \cdot 10^{-2}$
Cl ⁻	0,0764	0,0764	0,0764	0,0764	$7,64 \cdot 10^{-3}$
Na ⁺	0,0000	0,0200	0,0501	0,0752	$5,01 \cdot 10^{-3}$
OH ⁻	0,0000	0,0000	0,0000	0,0995	$1,99 \cdot 10^{-3}$
Summe	0,4264	0,30644	0,1265	0,25105	
Station	1	2	3	4	

