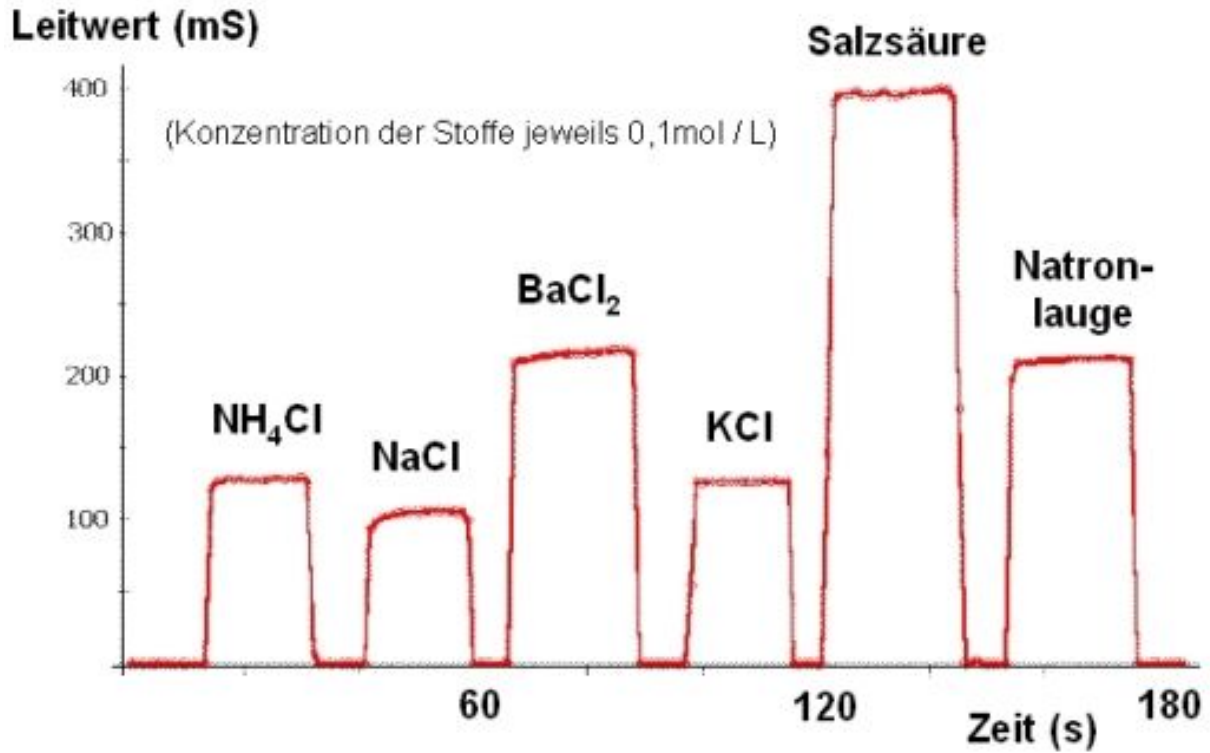
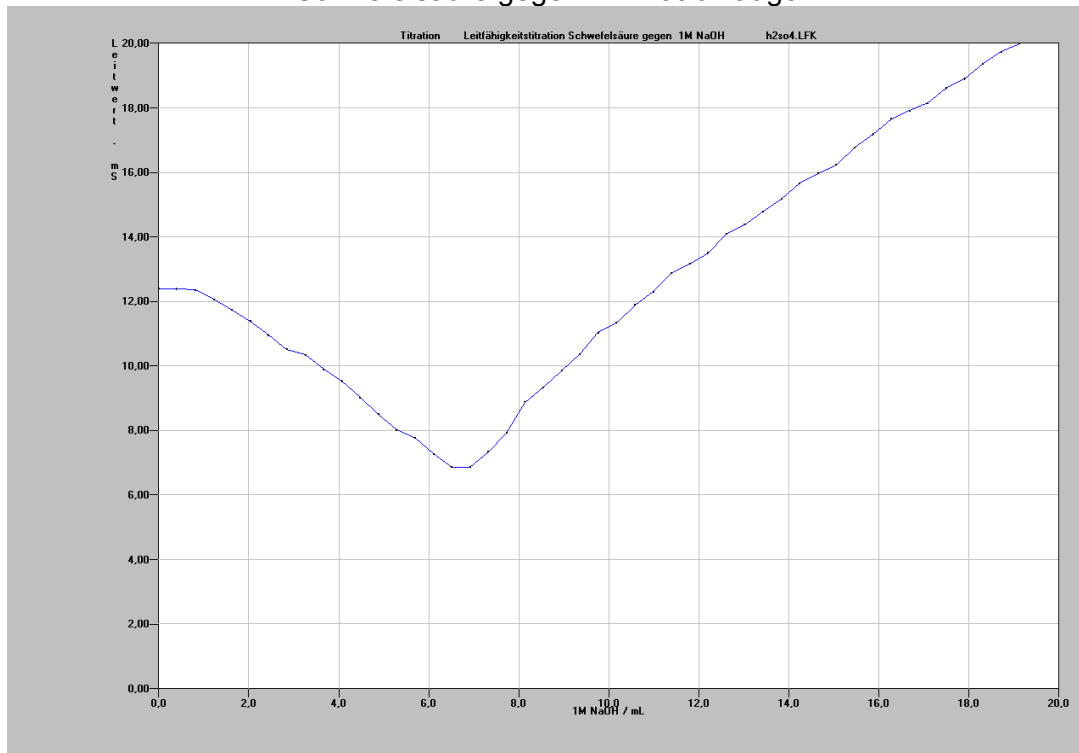


# Leitwerte von Lösungen

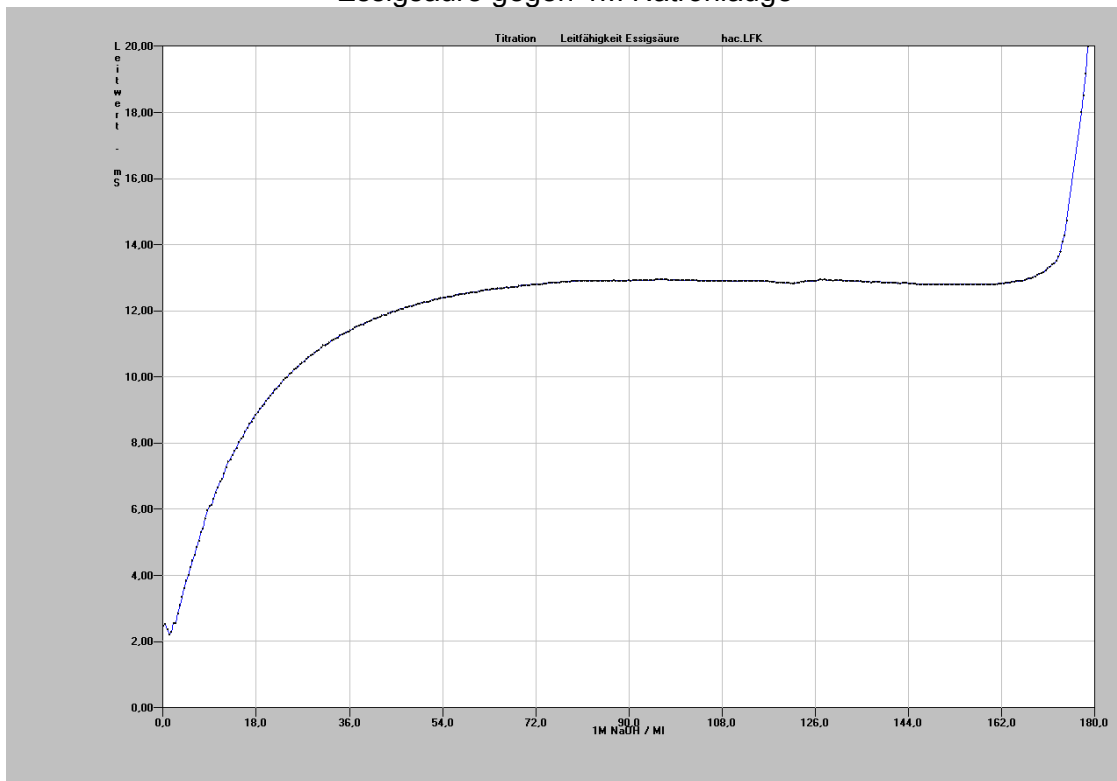


## Leitfähigkeitstitrationen

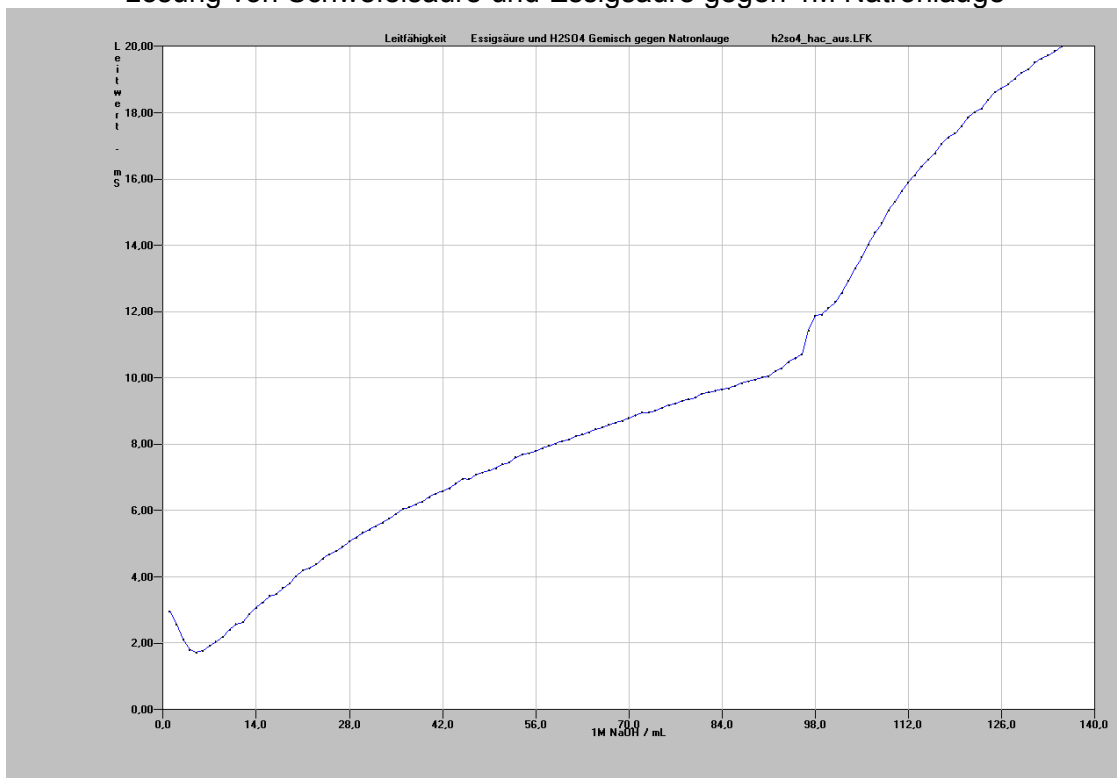
Beispiel starke Säure  
Schwefelsäure gegen 1M Natronlauge



### Beispiel schwache Säure Essigsäure gegen 1M Natronlauge



### Beispiel starke Säure neben schwacher Säure Lösung von Schwefelsäure und Essigsäure gegen 1M Natronlauge



Durch Leitfähigkeitstiterung kann die Konzentration starker neben der Konzentration einer schwachen Säure quantitativ nachgewiesen werden.