

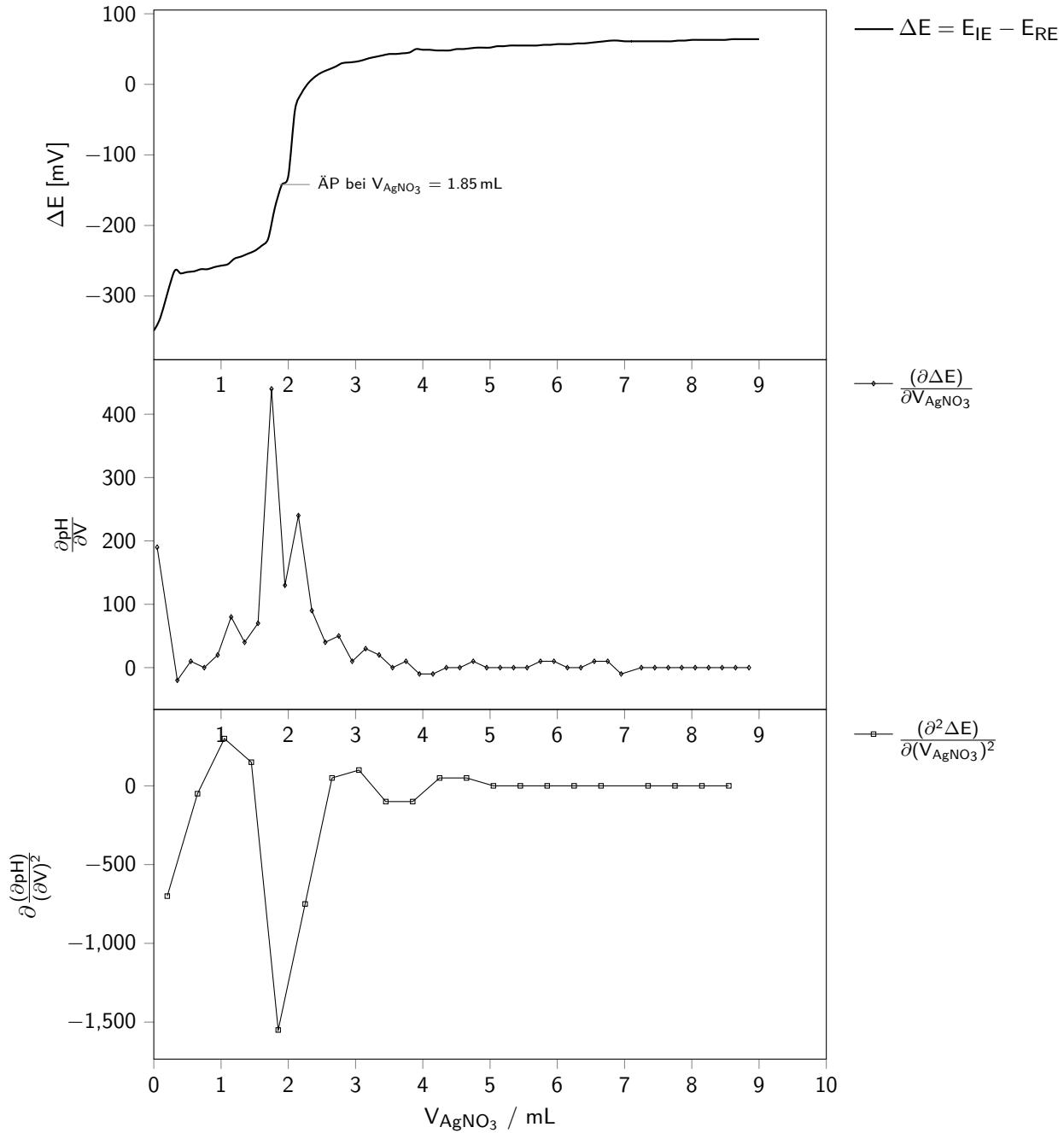
Figure 1: ΔE vs V_{AgNO_3} Titrationskurve der Joghurtprobe mit 0.1 M AgNO_3 bei $T = 20^\circ\text{C}$ 

Figure 2: pH vs V_{NaOH} Titrationskurve einer 50 mL 0.005 M H_2SO_4 -Lösung mit 0.1 M NaOH in 0.1 mL Schritten

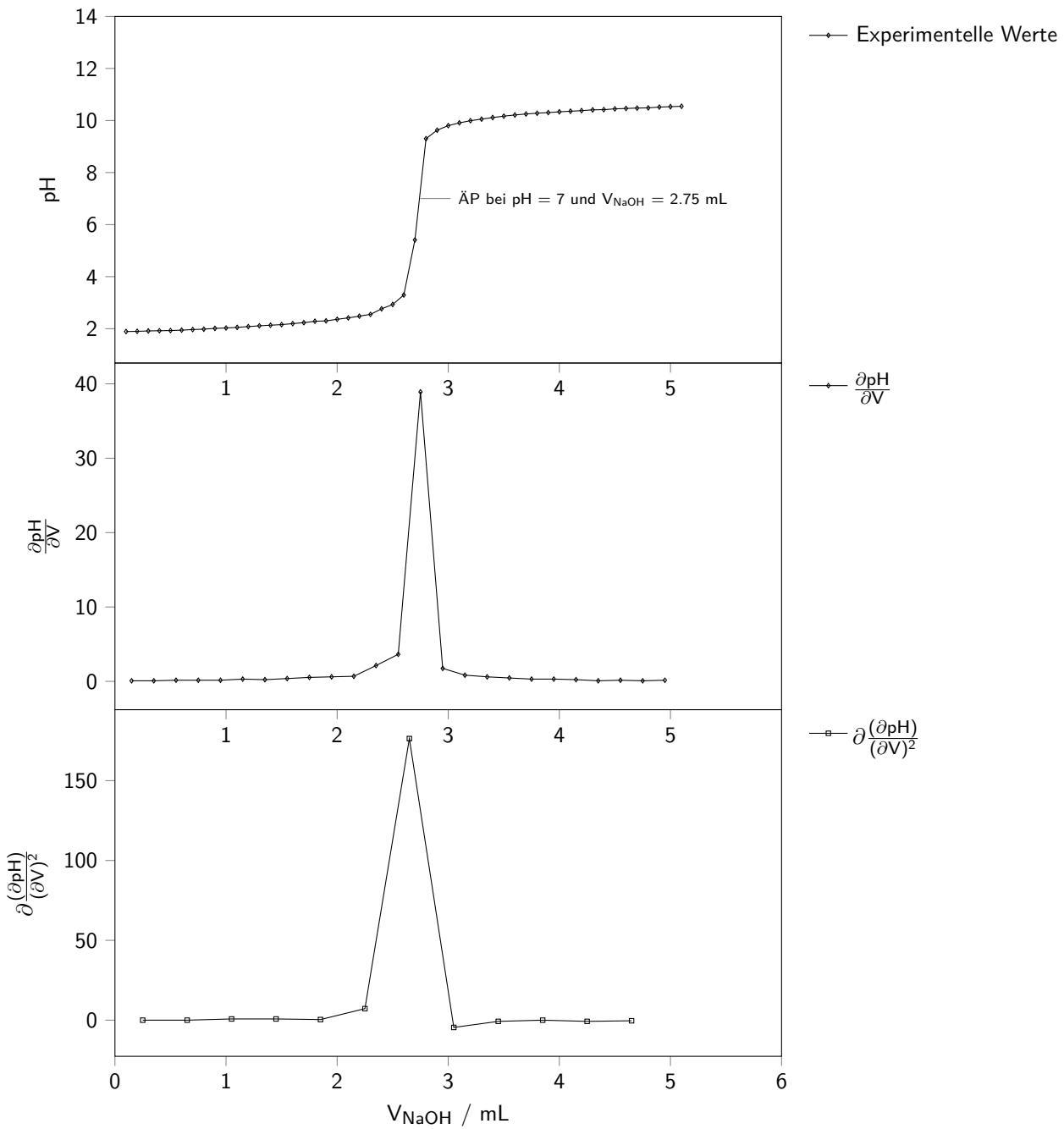


Figure 3: Der Vergleich einer theoretischen Titrationskurve (50 mL einer 0.025 M H_2SO_4 -Lösung mit 0.1 M NaOH in 1 mL Schritten) mit der experimentellen Titrationskurve (50 mL einer 0.005 M H_2SO_4 -Lösung mit 0.1 M NaOH in 0.1 mL Schritten)

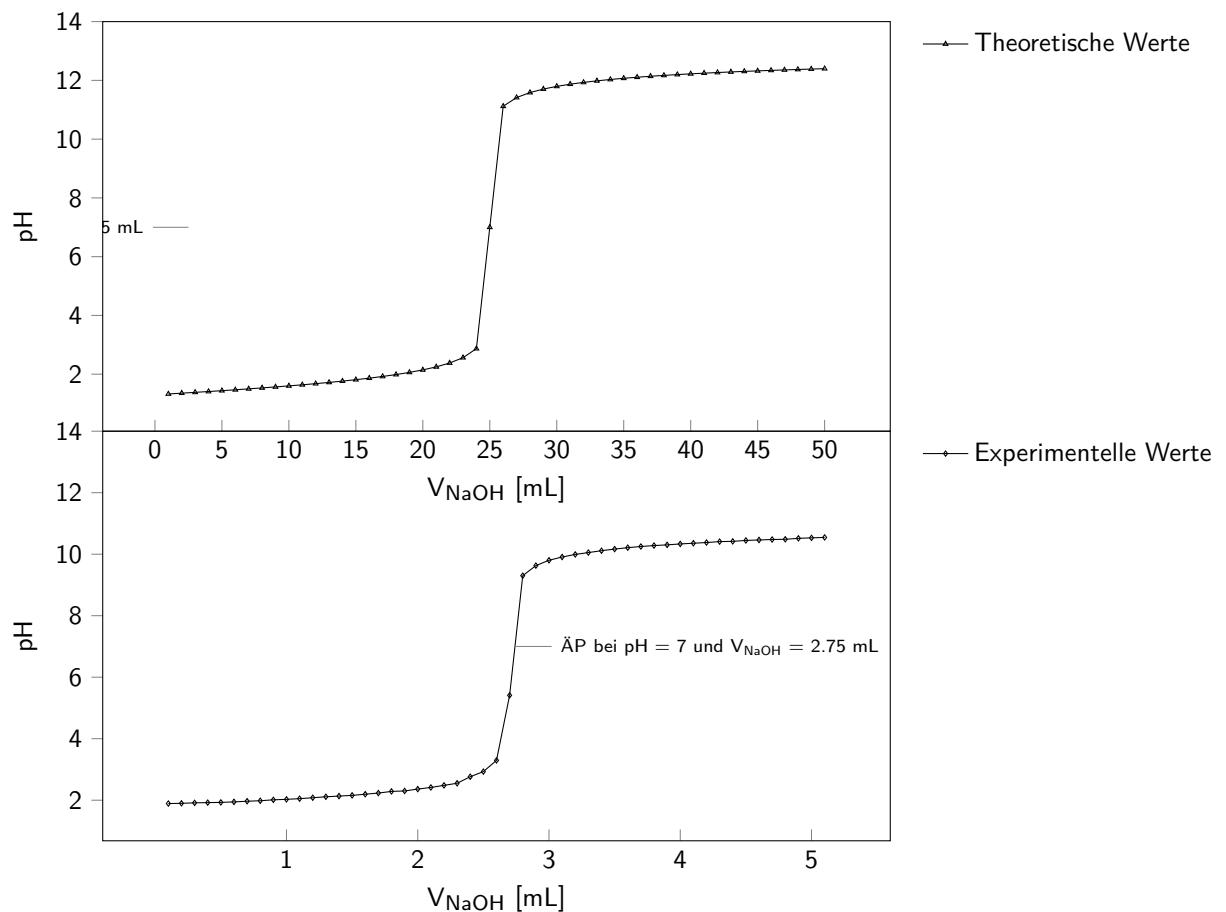


Figure 4: pH vs V_{NaOH} Titrationskurve einer 50 mL 0.00333 M H_3PO_4 -Lösung mit 0.1 M NaOH in 0.1 mL Schritten

