



Übungsaufgaben – Titration

Bei der Untersuchung von 30 mL einer **Salpetersäure-Lösung** werden bis zur Neutralisation 60 mL einer **Natronlauge** mit $c(\text{NaOH}) = 0,15 \text{ mol/L}$ benötigt. Berechne die **Stoffmengenkonzentration** der **Salpetersäure**.

[Lösungsvideo](#)

Bei der Untersuchung von 20 mL einer **Phosphorsäure-Lösung** werden bis zur Neutralisation 15 mL einer **Kalilauge** mit $c(\text{KOH}) = 0,2 \text{ mol/L}$ benötigt. Berechne die **Stoffmengenkonzentration** der **Phosphorsäure**.

[Lösungsvideo](#)



Schwefelsäure der Konzentration $c(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,25 \text{ mol/L}$ wird zum Neutralisieren von $0,4 \text{ mol}$ **Aluminiumhydroxid-Lösung** verwendet. Berechne das benötigte **Volumen** an **Schwefelsäure**, um die Lösung vollständig zu neutralisieren.



Lösungsvideo

In einem Messkolben, werden **1,49 g Calciumhydroxid** in 200 mL Wasser gelöst. Berechne das benötigte **Volumen**, um **15 mL** einer **Salzsäure-Lösung** der Konzentration **0,35 mol/L** damit zu neutralisieren.



Lösungsvideo