**Übung**: Titrationskurven

Die Abbildung zeigt die Titration von 10 ml Propansäure unbekannter Konzentration. Sie wurde mit Natronlauge der Konzentration c(OH-) = 0,1 mol/l titriert.

1. Erstelle die Reaktionsgleichung für diese Titration.
2. Propansäure ist eine schwache Säure. Woran kann man das erkennen?
3. Ermittle mithilfe des Diagramms den pKs-Wert von Propansäure und den Äquivalenzpunkt der Titration.
4. Ermittle über den Verbrauch an Natronlauge am Äquivalenzpunkt die Anfangskonzentration der Propansäure.
5. Berechne den pH-Wert am Äquivalenzpunkt.

**Übung**: Titrationskurven

Die Abbildung zeigt die Titration von 10 ml Propansäure unbekannter Konzentration. Sie wurde mit Natronlauge der Konzentration c(OH-) = 0,1 mol/l titriert.

1. Erstelle die Reaktionsgleichung für diese Titration.
2. Propansäure ist eine schwache Säure. Woran kann man das erkennen?
3. Ermittle mithilfe des Diagramms den pKs-Wert von Propansäure und den Äquivalenzpunkt der Titration.
4. Ermittle über den Verbrauch an Natronlauge am Äquivalenzpunkt die Anfangskonzentration der Propansäure.
5. Berechne den pH-Wert am Äquivalenzpunkt.