Übung Auswertung Titration

① Bei der Durchführung der Titration von Kalilauge (c_{KOH} = 0,2 mol/L) mit Salpetersäure (V_{HNO3} = 15 mL) ist folgende Tabelle entstanden. Werte die Titration aus, indem du....

- ... den Mittelwert der verbrauchten Kalilauge berechnest.
- .... die Konzentration der Salpetersäure berechnest.
- .... berechnest, welche Masse Salpetersäure in Wasser gelöst werden muss, um 15 mL der Analysenlösung herzustellen **und**
- .... die Wort- und Reaktionsgleichung für die Neutralisation von Salpetersäure und Kalilauge aufstellt.

Titration	V_0	V_{End}	$V_{Verbrauch}$
1	0 mL	15 mL	
2	15 mL	29,4 mL	
3	29,4 mL	44 mL	
4	44 mL	58,8 mL	

② Bei der Titration von 20 mL Kalilauge wurden 16 mL Salzsäure mit c_{HCl} = 0,25 mol/L verbraucht. Stelle die Wort- und Reaktionsgleichung auf und berechne die Stoffmengenkonzentration der Kalilauge.

③ Bei der Titration von 20 mL Natronlauge unbekannter Stoffmengenkonzentration Betrug der Verbrauch an Schwefelsäure mit der Stoffmengenkonzentration c_{H2SO4} = 0,1 mol/L genau 24 mL. Stelle die Wort- und Reaktionsgleichung auf und berechne die Stoffmengenkonzentration der Natronlauge.

④ Solltest du fertig sein, besuche folgende Seite, um die Durchführung der Titration zu üben, beginne als Anfänger und arbeite dich langsam in höhere Schwierigkeitsstufen.

Hier auch der Link:
https://kappenberg.com/akminilabor/apps/titrationstrainer.html

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/auswertung-titration