

20-21 ELEKTROANALİTİK KİMYA ÖDEVİ

Ödevin Konusu:

40 mL 0,01 N KCl çözeltisi AgCl ile kaplanmış Ag indikatör elektrodu ve doygun kalomel referans elektrodu kullanılarak ayarlı 0,01 N AgNO₃ çözeltisi ile potansiyometrik olarak titre edilmektedir. 25 °C'ta 0, 10, 20, 30, 40, 50, 60, 70 ve 80 mL AgNO₃ ilavesi için ayrı ayrı hücre potansiyellerini (E_H) hesaplayıp potansiyometrik titrasyon eğrisini (mL AgNO₃ 'a karşı E_H) çiziniz [Doygun kalomel referans elektrodunun potansiyeli (E_{DKE}) = +0,242 V ; AgCl için $K_{\text{ç}} = 1,5 \times 10^{-10}$; $\text{AgCl} + e^- \rightleftharpoons \text{Ag} + \text{Cl}^-$ $E^{\circ} = +0,222 \text{ V}$].

Ödev ile ilgili açıklamalar:

Ödev Teslim Tarihi: 25 Aralık 2020

Saat: 17:00

Hesaplamalarınızı bir kağıda kendi el yazınız ile yazınız. Titrasyon eğrisini grafik kağıdına çizebilirsiniz veya bir grafik çizimi programı yardımıyla elde ettiğiniz grafiğin çıktısını ödevinize ekleyebilirsiniz.