# ALETLİ ANALİZ LABORATUARI POTANSİYOMETRİK YÖNTEMLE NÖTRALLEŞTİRME TİTRASYONLARI

**SONUÇ DEĞERLENDİRME FORMU**

.../.../2021

ADI SOYADI VE NUMARASI:

ŞUBE:

DENEYİN ADI:

DENEYİN AMACI:

TEORİK BİLGİ:

DENEYİN YAPILIŞI:

VERİLER VE HESAPLAMALAR :

1. **Kuvvetli Asit (25mL,** **X M) -Kuvvetli Baz (0,2000 M ) Titrasyonu (HCl-NaOH):**

|  |  |
| --- | --- |
| **0,2000 M Eklenen Baz (mL)** | **pH** |
| 01,02,03,04,05,06,07,08,09,010,011,012,013,014,015,016,017,018,019,0 |  |

**Kuvvetli Asit-Kuvvetli Baz Titrasyonu (HCl-NaOH) Eğrisi**

Grafik Çizilecek?

**2. Zayıf Asit (25mL, X M) -Kuvvetli Baz (0,2000 M ) Titrasyonu (CH3COOH-NaOH):**

|  |  |
| --- | --- |
| **0,2000 M Eklenen Baz (mL)** | **pH** |
| 01,02,03,04,05,06,07,08,09,010,011,012,013,014,015,016,017,018,019,0 |  |

**Zayıf Asit-Kuvvetli Baz Titrasyonu (CH3COOH-NaOH) Eğrisi**

Grafik Çizilecek?

**3. CH3COOH (X M) +HCl (0,0100M ) karışımı -Kuvvetli Baz (0,0500 M ) Titrasyonu ( Zayıf asit ve Kuvvetli asit Karışımı-NaOH):**

|  |  |
| --- | --- |
| **Eklenen Baz (mL)** | **pH** |
| 00,51,01,52,02,53,03,54,04,55,05,56,06,57,07,58,0 | 2,132,412,582,722,772,882,903,133,355,185,325,5810,1010,8711,1711,2311,44 |

 Grafik

(Zayıf Asit+Kuvvetli Asit karışımı)-0,0500 M Kuvvetli Baz Titrasyonu (CH3COOH+HCl) -NaOH) Eğrisi

Grafik Çizilecek?

(Zayıf Asit+Kuvvetli Asit karışımı) X mL; (Her öğrenci kendi isminin karşısında yazan mL'yi dikkate alarak bilinmeyen numune içerisindeki asetik asitin ve hidroklorik asitin hacimsel değerlerini bulacaktır. Asetik asitin titrasyonu için kullanılan NaOH miktarından yararlanarak Asetik asitin molar derişimi hesaplanacaktır.)

SONUÇ:

|  |  |
| --- | --- |
| 1. **Deney**

Eşdeğerlik Noktasında;Deneysel: ????? mL NaOH sarfiyatı Teorik: ????? mL NaOH sarfiyatı %Hata:  | **2. Deney**Eşdeğerlik Noktasında;Deneysel: ?????????? mL NaOH sarfiyatı   Teorik: ????? mL NaOH sarfiyatı %Hata:  |
| 1. **Deney**

**Vtoplam=** 32 mL (Her hafta değiştiriecek)VHCl=? VCH3COOH= ? MCH3COOH] ? |

YORUM:

KAYNAKLAR: