|  |
| --- |
| **KİM-371 ENSTRÜMENTAL ANALIZ LABORATUVARI****ALEV EMİSYON SPEKTROSKOPİSİ İLE POTASYUM TAYİNİ** |
| **Dersin Hocası: Asistan:** |
| **Ad Soyad: TARİH:** **Numara: Şube ( )** |
| **Deneyin Amacı:****Teorik Bilgi:****Deneyin Yapılışı:****Deney Verileri ve Hesaplamalar****Standart çözeltilerin konsantrasyonu için hesaplamalar**1. **Kalibrayon Yöntemi:**

|  |  |
| --- | --- |
| **Derişim (ppm)** | **Emisyon Şiddeti(I)** |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
|  |  |
| Bilinmeyen |  |

1. **Standart Ekleme Yöntemi**

|  |  |
| --- | --- |
| **Derişim** | **Emisyon Şiddeti(I)** |
| 5 mL bilinmeyen numune eklenir, çözelti saf su ile 25 mL’ye tamamlanır. |  |
| 5 mL bilinmeyen numune + 2.5 mL 20 ppm standart çözelti eklenir. çözelti saf su ile 25 mL’ye tamamlanır. |  |
| 5 mL bilinmeyen numune + 5 mL 20 ppm standart çözelti eklenir.çözelti saf su ile 25 mL’ye tamamlanır. |  |
| 5 mL bilinmeyen numune + 7.5 mL 20 ppm standart çözelti eklenir.çözelti saf su ile 25 mL’ye tamamlanır. |  |

1. **Kalibrasyon yöntemi ile oluştulacak kalibrasyon grafiği.**
2. **Standart ekleme yöntemi ile oluşturulacak kalibrasyon grafiği.**

**\* asistanınızın bilinmeyen olarak size verdiği K+ miktarını bulun.****Sonuç ve Yorum:****KAYNAK:** |