|  |
| --- |
| **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:** |