

# 7

## ASİT-BAZ TİTRASYONU

**Prof. Dr. Fatih Gültekin**

**Dr. Hasan Basri Savaş**

### **Titration:**

Konsantrasyonu bilinmeyen bir asit/baz çözeltisinin konsantrasyonunu, bu çözeltiyi konsantrasyonu bilinen bir asit/baz çözeltisi ile titre ederek tayin etme işlemine titration denir.

Titration işlemi, dönüm noktasına kadar devam eder.

### **Amaç:**

Volumetrik metot kullanarak, konsantrasyonu bilinmeyen baz solüsyonun, konsantrasyonunun tayin edilmesidir.

### **Normalite:**

Bir litre çözeltide çözülmüş olan maddenin eşdeğer gram sayısıdır. Titrimetrik analizlerde kullanılan en uygun konsantrasyon birimidir.

### **Asit-Baz Titration:**

Bir eşdeğer gram asidin, herhangi bir bazın bir eşdeğer gramını nötralleştirme olayıdır. Dönüm noktasında;

Eşdeğer gram asit = Eşdeğer gram baz veya

$V_{asit} \times N_{asit} = V_{baz} \times N_{baz}$  bağıntısı mevcuttur.

V: Asit veya bazın hacmi

N= Asit veya bazın normalitesi.

### **Eşdeğerlik Noktası:**

Standart çözelti ile konsantrasyonu bilinmeyen çözeltinin eşdeğer gram sayılarının teorik olarak eşitlendiği hacim oranlarıdır.

## KAYNAKLAR

1. Tietz, Klinik Kimyada Temel İlkeler. Editörleri: Burtis CA., Ashwood E.R; Çeviri editörü: Aslan D., 2005, Palme Yayıncılık.
2. Klinik Biyokimya El Kitabı. Yazar: İdris Mehmetođlu, 2013, Nobel Tıp Kitapevleri.
3. Tıbbi Biyokimya Uygulamaları. Yazarlar: Nuri Bakan, F.Zuhal Umudum, Akar Karakoç. 2012, Aktif Yayınevi.
4. Veteriner Laboratuvar Teknikleri ve Prensipleri. Yazarlar: Arif Altıntaş, Ulvi Reha Fidancı, Tevhide SEL, Gülsen YILMAZ, Mert PEKCAN, 2011, Anadolu Üniversitesi Yayını.
5. Akdođan M. Tıbbi Biyokimya Pratik Föyü.