

- Asitlik tayini için örneklerin hazırlanması

I.örneğin öğütülmesi, su veya alkolde ekstrakte edilmesi

2. renkli olan örneklerin renklerinin giderilmesi

- seyreltme yapılması
- indikatör renklerini destekleyici maddelerin kullanılması
 - aktif kömür gibi renk açıcı maddelerin kullanılması
 - yün kullanılarak yapay boya renginin giderilmesi

3. Eğer örnek CO₂ içeriyorsa örnekten CO₂ in ayrılması, bunun için

- Örnek iyice çalkalanır veya bir kaptan diğer kaba aktarılır
- örnek geri soğutucu altında kaynatılır veya bir kabın içinde kaynama noktasından düşük sıcaklığa kadar ısıtılır.

ısı uygulaması genellikle istenmez. Çünkü ısı ile uçucu asitler uçabilir veya uçucu olmayan bileşiklerin bünyesinde bazı değişmeler olabilir.

- Sıvı ve katı yağların yağ asitleri

1. uçucu olanlar

-suda çözünenler

Reichert –Meissel sayısı

- suda çözünmeyenler

Polenske sayısı

2. uçucu olmayanlar

-suda çözünmeyenler

Hehner sayısı

pH tayin yöntemleri

- pH ve titrasyon asitliđi iki farklı olgudur.
- pH bir çözeltilinin bir litresinde bulunan aktif H^+ iyonları konsantrasyonunu ifade ederken titrasyon asitliği kuvvetli veya zayıf tüm asitleri ifade eder.
- Yani pH çözeltideki toplam asit miktarına değil aktif hidrojen iyonları konsantrasyonuna bağlıdır.

- pH tayinlerinde
 - kolorimetrik
 - elektrometrik
 - çabuk ve geniş pH sınırları içinde uygulanabilecek test kağıdı yöntemleri vardır

- Ölçüm öncesi ve ölçüm sırasında gıdanın özelliklerine bağlı olarak değişik işlemler yapılabilir
 - gazlı gıdalarda CO₂ uzaklaştırılır.
 - katı örnekler iyice ezilir, parçalanır ve homojen hale getirilir.