



I. pH Ölçümü

pH metre ve turnusol kağıdı kullanımı.

Seyreltik her çözeltiliye yarısı kadar ve her birine eşit hacimde su ekleyerek oluşturulur. Aşağıdaki her sulu çözeltilerin pH'sı ölçülerek kayıt altına alınır. Her çözeltiden ayrı damlalıklarla alınan bir damla pembe ve mavi turnusol kağıdına damlatılır oluşan renk değişikliği pH skalasından takip edilerek karşılaştırılıp kaydedilir.

Tablo:

turnusol testi				
Çözeltiler	pH	Pembe kağıt	Mavi kağıt	Sonuç (Asit veya Baz)
musluk suyu				
limon suyu				
deterjan / sabun				
amonyak				
kola				
meşrubat				
Diğeri				

Sorular

1-Asitlerin özellikleri nelerdir

2-Bazların özellikleri nelerdir

3-Tuzların canlı yaşamındaki önemi nelerdir

4-Tampon madde (bileşik) ne demektir

pH ölçerde nötr değere eşit mesafede olan asit ve baz özellikteki çözeltilerden eşit karışının (Örnek: pH 5 + pH 9) değeri ne olurdu?

II. Tamponların Özelliklerinin İncelenmesi

- asit (limon suyu) ve Asetonun tabloda belirtilen miktarlarda su ilave edilir.
- her damla eklendikten sonra pH değişimi ölçülür.
- Tabloya çözeltilerdeki pH değişikliği kaydedilir
- .Sonuçları canlı sistemlerdeki etkilerini düşünerek yorumlayın

Çözüm	pH değişikliği							
	0	1	2	3	4	5	10	20
Toplam damla:								
Amonyak (20 damla)								
Limon suyu (20 damla)								
Su (20 damla)								

Grafik kağıdına y ekseninde pH cetveli, x ekseninde damlatılan su sayısı olarak alın meydana gelen sonucu grafik olarak gösterin.?

Öğrenci ad ve soyadları

1.

2.

3.

4.

5.

6.

Tarih:

Öğretmen

Onay