

Hazırlayan: Ebru AYSAN
20338408
ÇALIŞMA YAPRAĞI
KONU: ASİTLER VE BAZLAR



Aşağıdaki resimlerden hangilerinin turnusol kağıdını kırmızıya hangilerinin maviye dönüştürdüğünü yazınız.



Asitler: sulu çözeltilerine H^+ iyonu veren bileşiklere asit denir.
Tatları ekşidir.
Yakıcı ve tahriş edici özelliğe sahiptirler.
Mavi turnusol kâğıdını kırmızıya çevirirler.

Bazlar: Sulu çözeltilerine OH^- iyonu veren bileşiklere baz denir.
Acı tada sahiptirler.
Kayganlık hissi verirler.
Kırmızı turnusol kağıdını maviye çevirirler.

1. Yukarıdaki bilgilere dayanarak sabun asit mi yoksa baz mıdır? Açıklayınız.

.....
.....
.....

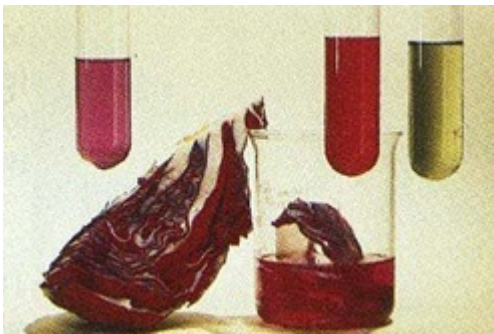
2. Günlük yaşamda kullandığımız asit ve bazlara örnekler veriniz?

.....
.....
.....



3. Karınca ısırıldığında yakıcı bir acı hissetmemizin nedeni nedir? Açıklayınız?

.....
.....
.....



Beher içerisinde metanol bulunmaktadır. behere kırmızılahana atıldığında çözelti renk alır.

Bu çözelti örneğine HCl eklenirse rengi dönüşür.

Çözeltiyeye NaOH eklenirse rengi dönüşür.



Ortadaki deney tüpünde bir miktar üzüm suyu bulunmaktadır.

1) Deney tüpüne asit eklendiğinde rengi dönüşür.

2) Deney tüpüne baz eklendiğinde rengi dönüşür.