

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



Aşağıdaki resimlerden hangilerinin turnusol kağıdını kırmızıya hangilerinin maviye dönüştürdüğünü yazınız.

Mavi turnusol kağıdını kırmızıya	Mavi turnusol kağıdını kırmızıya	kırmızı turnusol kağıdını maviye	kırmızı turnusol kağıdını maviye	Mavi turnusol kağıdını kırmızıya



**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.

Bazdır. Sabun bazların özelliklerinden olan acı tada sahiptir ve kayganlık hissi vermektedir. Ayrıca kırmızı turnusol kâğıdını maviye çevirir.

2. Günlük yaşamda kullandığımız asit ve bazlara örnekler veriniz?

Asitlere örnek olarak kireç çözücüler, asitli içecekler gösterilebilir.

Bazlara örnek olarak lavabo açıcılar, temizlik malzemeleri gösterilebilir.



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

Karınca'nın salgısı içerisinde zayıf bir asit olan formik asit bulunmaktadır. Bu nedenle karınca ısırıldığında asit teması sonucu acı bir his duyulur.



Beher içerisinde metanol bulunmaktadır. Behere kırmızı lâhana atıldığında çözelti kırmızı renk alır.

Bu çözelti örneğine HCl eklenirse rengi **pembeye** dönüşür.

Çözeltiyeye NaOH eklenirse rengi **yeşile** dönüşür.



Ortadaki deney tüpünde bir miktar üzüm suyu bulunmaktadır.

1) Deney tüpüne asit eklendiğinde rengi **kırmızıya** dönüşür.

2) Deney tüpüne baz eklendiğinde rengi **sarı-yeşile** dönüşür.