

ASİT VE BAZLARI TANIMAYA NE DERSİNİZ...!

Acaba hangisi asit,
hangisi bazdır? Niçin?



Bu sorunun cevabını aşağıda yapacağınız etkinliklerle daha iyi öğreneceksiniz. Hadi hep beraber işe koyulalım...
Aşağıda size çeşitli maddeler verilmiştir. Siz her maddeye turnusol kâğıdını batırdığınızda turnusol kağıdında meydana gelen değişikliği renk olarak tabloda X ile işaretleyiniz.

	Kırmızı	Mavi
Elma		
Limon		
Diş macunu		
Sabunlu su		
Sirke		

SORU 1-) Hangi maddeler turnusol kağıdını kırmızıya dönüştürdü?

.....

SORU 2-) Hangi maddeler turnusol kağıdını maviye dönüştürdü?

.....

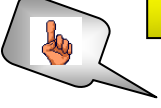
.....

SORU 3-) Bulduğunuz sonuçlara göre sizce asit ve bazların özellikleri neler olabilir?

.....

.....

SORU 4-) Acaba bir maddenin asit mi, baz mı olduğunu turnusol kağıdını kullanmadan anlayabilir miyiz?



Sorunun cevabını merak ettiniz dimi! O zaman işe koyulma zamanı...

Size verilen vişne suyu, portakal suyu ve sodaya kırmızı lahana suyunu damlatınız.

a-) Vişne suyu, portakal suyu ve sodanın renginde ne gibi değişiklik oldu? Vişne suyu, portakal suyu ve sodanın asit mi, baz mı olduğunu belirtiniz?

.....

.....

b-) Karınca ısırıldığında yakıcı bir acı hissetmemizin nedeni nedir?

Açıklayınız?

.....

.....



Yaptığınız işlemlerden faydalanarak aşağıdaki soruları cevaplayınız.



SORU 5-). Bir maddenin asit mi, baz mı olduğunu nasıl anlayabilirsiniz?

Açıklayınız.

.....

.....

SORU 6-). Günlük yaşamda kullandığımız asit ve bazlara örnekler veriniz?

.....

.....

SORU 7-) Evde annelerimizin limonun suyunu mermere damlatmamamızı tembihlerler. Sizce bunun nedeni nedir?

.....

SORU 8-) Turnusol kağıdını kırmızıya çevirir.

Elimizi yıkadığımız sıvı sabun yada el sabunları özelliklidir.

Midemiz asidik mi yoksa bazik mi diye sorulduğunda özelliklidir denir.

Bu yüzden midemiz yandığında soda içeriz. Soda özelliklidir.

_Asitler suda çözündükleri zaman çözeltiler elde ederiz. Asitler çinko, magnezyum gibi elementler ile reaksiyona girerek reaksiyon sonunda çıkmasına neden olurlar. Asitlerin tadı ve mavi turnusol kağıdını çevirirler.

Bazlar da suda çözündükleri zaman çözeltiler oluştururlar.

Bazların tadları ve ellendikleri zaman hissi verir. Bazlar kırmızı turnusol kağıdını çevirirler. Bazlar asitler ile reaksiyona girerek birbirlerinin özelliklerini nötralize ederler.