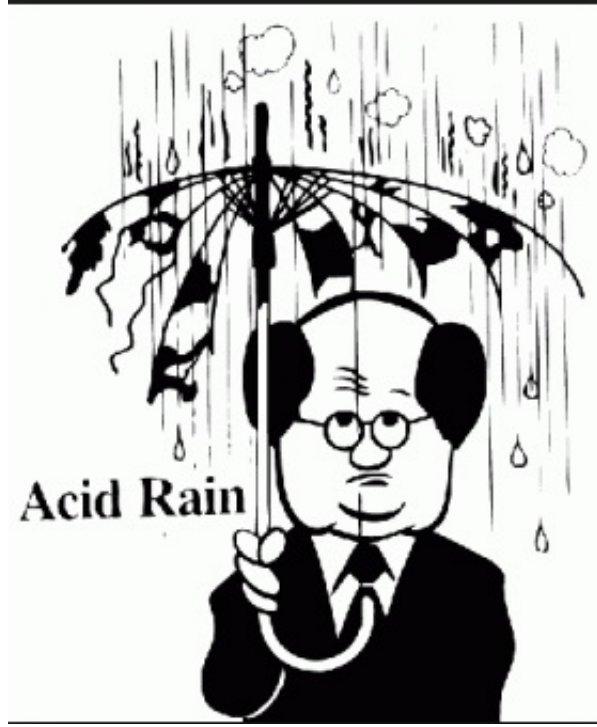


## Asitler ve Bazların Özellikleri

---



**Asit ve Bazların Özellikleri :** Günlük hayatta bir çok madde içerisinde yer alan asit ve bazlar sahip oldukları özellikleri ile hayatımızı kolaylaştıran yönlerinin yanı sıra zararlı etkileride olabilen maddelerdir.

### Sulu çözeltilere :

**H+ iyonu veren** maddelere asit,

**OH- iyonu veren** maddelere de baz denir.

**ASİTLER :** Yediğimiz besinlerin bir kısmında **ekşi** tadını algılarız. Besinlerin ekşi olmasını sağlayan madde, besin yapısında bulunan asit maddesidir. Asitlerin sulu çözeltilerinin tadı ekşidir. **Limon, çilek, elma, sirke gibi gıdaların yapısında farklı asitler bulunur.**



*çilekte folik asit  
bulunur.*

Bazı asitler cildimize temas ettiğinde tahriş edecek kadar kuvvetlidir olabilir.

Araba aküleri içerisinde ve Sanayide kullanılan [zaç yağı \(sülfürik asit\)](#),

temizlik malzemesi olan [tuz ruhu \(hidroklorik asit\)](#),

halk arasında [kezzap](#) bilinen adıyla [\(nitrik asit\)](#) çok kuvvetli asitlerdir.

Asitlerin aşındırdığı bir diğer maddede mermerdir.

Bunun yanında asitlerin sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.

Ayrıca asitler Turnusolu **KIRMIZIYA** boyar.

**BAZLAR :** Bazların sulu çözeltisinin [tadı acıdır](#).

Bazlar?nda asitler gibi sulu çözeltileri [elektrik ak?m?n? iletir](#).

Ayr?ca bazlar k?rm?z? turnusol ka??d?n? [maviye](#) boyarlar.

- Bazlar ele kayganlıkhissi verir.
- Sodyum hidroksit (sud kostik),
- potasyum hidroksit (potas kostik)
- amonyak en önemli bazlardandır.

Bu maddeler temizlik malzemesi üretiminde kullanılır. Asitlerde olduğu gibi çok kuvvetli baz içeren maddelere dokunmak elimizi tahriş eder.

Günlük yaşamda kullandığımız sabun ve şampuanlar baz içermektedir.

Çamaşır suyu ve yüzey temizleme malzemeleri de cildimize zarar verecek kadar kuvvetli baz içermektedir.



**ACI BİBER** bazik özelliktedir.

Asit ve bazları duyu organları ile ayırt etmek çok zarar verici olabilir.

Bu maddelerin koklanmak, tadına bakmak veya dokunmak tehlikelidir. Asit ve bazları ayırt etmek için pH ölçeği kullanılmaktadır.

Canlı vücuduna zarar veren asit ve bazlar kuvvetli asit bazlardır.

Kuvvetli asit ve bazlar cilde temas ettiğinde **tahriş edici etkiye** sahiptirler.

Asitler metallerle reaksiyona girerek metal kapları korozyona uğratırlar. bu nedenle metal kaplarda ve metal dolaplarda saklanmaz

Bazlar ise cam kapları aşındırır. Bazların aşındırma özelliğinden dolayı cam kaplarda saklanması pek uygun değildir.



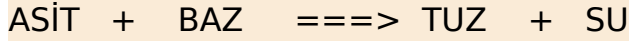
pH değeri 0-7 aralığındaki maddeler ASİT

pH değeri 7 olan NÖTR

pH değeri 7-14 aralığındaki maddeler BAZ dır

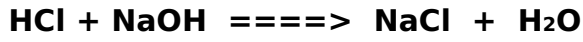
## Nötralleşme ( nötürleşme) Tepkimesi

ASİT ve BAZLAR reaksiyona girince tuz ve su oluşur.



Asitler bazlar ile karıştırıldığında kimyasal bir olay gerçekleşir ve sonuçta her ikisinde kendi özelliklerini kaybederek

yeni iki saf maddenin karışımına dönüşür. Yani tuzlu suya dönüşür.



Asit            Baz                    tuz            su

Asit baz tepkimelerinden sonra ortamın pH değeri ya 7 olur yada 7'ye yaklaşır.

## ASİT      YAĞMURLARI

Asit yağmurları, etkilerini uzun yıllar sonunda hissedeceğimiz doğal felaketlerdendir.

Asit yağmurlarının nedeni: [hava kirliliğidir](#).

Havada bulunan karbondioksit ( $C_2O$ ), kükürt dioksit( $SO_2$ ) ve azot dioksit ( $NO_2$ ) gibi atık gazların su buharı ile birleşimi

sonucu asit çözeltisi oluşturması ile meydana gelir.

Asit yağmuruna sebep olan gazlar sanayi atığı, Egzos ve baca gazlarıdır.

Bu nedenle asit yağmurları daha çok büyük sanayi kuruluşlarının yakınlarında görülür.

**Yanardağların** atmosfere püskürttüğü duman ve zehirli gazlar, su buharı ile bir araya gelerek asit yağmuru oluşturabilir.

Asit yağmurlarının çevreye verdiği zararlar fogrelar ile anlatılmıştır.



su canlılarına



tarihi eserlere



metallere zarar verir.

Bir bölgenin sanayi kuruluşlarından uzak olması asit yağmuru yağmaya anlamına gelmez. Yalnızca **asit yağmuru yağma olasılığı daha azdır**. Havasındaki kirli olan bölgelerden rüzgar nedeniyle bulutlar taşınır ve uzak bölgelere **asit yağmuru** şeklinde yağabilir.