

FEN

8. SINIF

ASİTLER BAZLAR

Asitler Bazlar

Maddelerin asit ya da baz olarak sınıflandırılmasında kullanılan maddelere **belirteç** denir.

1) Kırmızı Turnusol kağıdı:

Bazı maddeler Kırmızı turnusol kâğıdını **maviye** çevirir. Bu maddeler Baz olarak adlandırılır.

2) Mavi Turnusol Kağıdı:

Bazı maddeler Mavi turnusol kâğıdını **Kırmızı** renge çevirir bu maddeler asit olarak adlandırılır.

3) Fenolftalein:

Fenolftalein damlatılan madde renk değiştirmezse asit, pembe renk alırsa baz olarak adlandırılır.

4) Metil Oranj:

Metil oranj damlatıldığında **kırmızı** renk olursa asit, sarı renk olursa baz olarak adlandırılır.

5) Lahana Suyu:

Doğal belirteç olan lahana suyu, asitlerde pembe, bazlarda yeşil renk alır.

NOT: **Asitler Kızartır...**

Bazlar Morartır...

ASİT H^+

pH değeri 0 ile 7 arasında olan, sulu çözeltilerinde H^+ iyonu veren maddeler asit olarak adlandırılır.

- Tadları ekşi
- Metal ve mermeri aşındırır.
- Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
- Cildi tahriş eder.

Ör:

Limon: sitrik asit

Süt: Laktik asit

Elma: Malik asit

Gazoz: Karbonik asit

Üzüm: Tartarik asit

Çilek: Folik asit

Karınca: Formik asit

BAZ OH^-

pH değeri 7 ile 14 arasında olan, sulu çözeltilerinde OH^- iyonu veren maddeler baz olarak adlandırılır.

- Tadları acı
- Cam ve porseleni aşındırır.
- Ele kayganlık hissi verir.

Ör:

Sud-Kostik

Potas-kostik

Sönmüş kireç

	ASİT	BAZ
Sulu çözelti iyonu	H ⁺	OH ⁻
Ph	0-7	7-14
Tad	Ekşi	Acı
Cilde etkisi	Tahriş	Kayganlık
Turnusol kağıdı	Maviyi kırmızıya	Kırmızıyı maviye
Fenolftalein	Renk değişmez	pembe
Metil oranj	Kırmızı	Sarı

Asitlerin yaygın kullanım isimleri;

	Sistematik adı	Formül
Tuz ruhu	Hidroklorik asit	HCl
Zaç yağı	Sülfirik asit	H ₂ SO ₄
Kezzap	Sitrik asit	HNO ₃
Sirke	Asetik asit	CH ₃ COOH

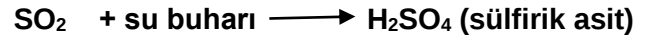
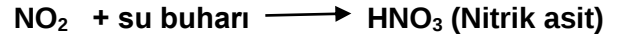
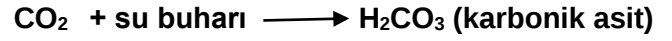
Bazların yaygın isimleri;

	Sistematik adı	Formül
Sud- kostik	Sodyum hidroksit	NaOH
Potas-kostik	Potasyum Hidroksit	KOH
Sönmüş kireç	Kalsiyum Hidroksit	Ca(OH) ₂
Amonyak		NH ₃

Asit Yağmurları

Fosil yakıtların kullanımı sonucu doğaya salınan CO₂, NO₂ ve SO₂ gibi zararlı gazların atmosferdeki su buharıyla birleşerek asit oluşturup, yağmur kar, dolu gibi olaylarla yeryüzüne inmesidir.

Asit yağmurları bitki örtüsüne, tarihi eserlere zarar verir. Toprağın verimsizleşmesine sebep olur.



NOT: Asit yağmurlarına sebep olan gazlar:



Asit yağmurlarını önlemek için;

- Fosil yakıt kullanımı azaltılmalı
- Ağaçlandırma çalışmaları arttırılmalı
- Fabrika bacalarına filtre takılmalı
- Yenilenebilir enerji kaynaklarının kullanımı arttırılmalıdır.