

# ASİTLER BAZLAR



## HATIRLAYALIM

Kökün formülü	Kökün adı
$\text{OH}^-$	Hidroksit
$\text{NO}_3^-$	Nitrat
$\text{SO}_4^{2-}$	Sülfat
$\text{CO}_3^{2-}$	Karbonat
$\text{PO}_4^{3-}$	Fosfat
$\text{NH}_4^+$	Amonyum

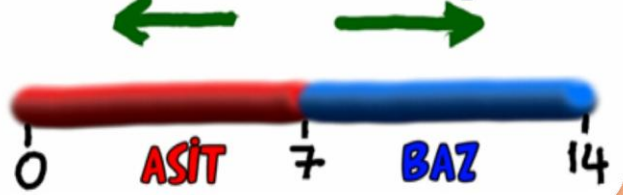
pH	Madde	Güçlü Asidik
-1		
0	1 M Hidroklorik Asit (HCL)	
1.5-2.0	Gastrik Asit	
2.5	Kola	
2.9	Sirke	
4.5	Bira	
5	Kahve	
5.5	Çay	
6.5	Süt	
7	Saf su	Nötr
7.34-7.45	Kan	
5-8	İdrar	
7.4	Göz yaşı	
8	Deniz Suyu	
9.0-10.0	El Sabunu	
11.5	Amonyak ( $\text{NH}_3$ )	
12.5	Çamaşır Suyu	
13.5	NaOH	
13.9	Kostik Soda	Güçlü Bazik

Tablo 1.1 Bazı Maddelerin pH değerleri

- Üzüm → Tartarik asit  
Sirke → Asetik asit  
Elma → Malik asit  
Ekşimiş süt → Laktik asit  
Limon → Sitrik asit (Limon tuzu)  
Kola → Karbonik asit  
Karınca → Formik asit

Bazı organik asitler

asidik özelliği artar bazik özelliği artar.



- Potasyum hidroksit → KOH  
Kalsiyum hidroksit →  $\text{Ca}(\text{OH})_2$   
Sodyum hidroksit → NaOH  
Aliminyum hidroksit →  $\text{Al}(\text{OH})_3$   
Amonyum hidroksit →  $\text{NH}_4\text{OH}$

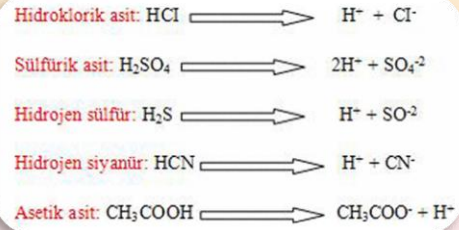
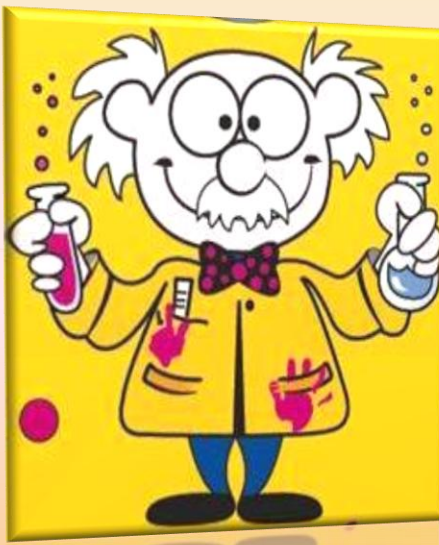
Bazı bazlar ve formülleri

YAHU Bİ GİT  
ACI BAZ YA!



ASIL SEN GİT  
EKŞİ SURAT!



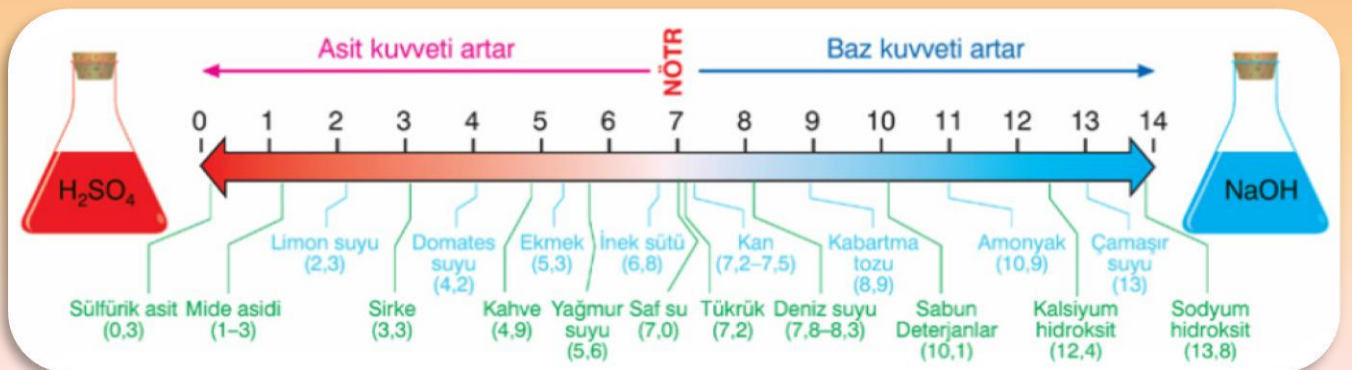


## Asitlerin özellikleri

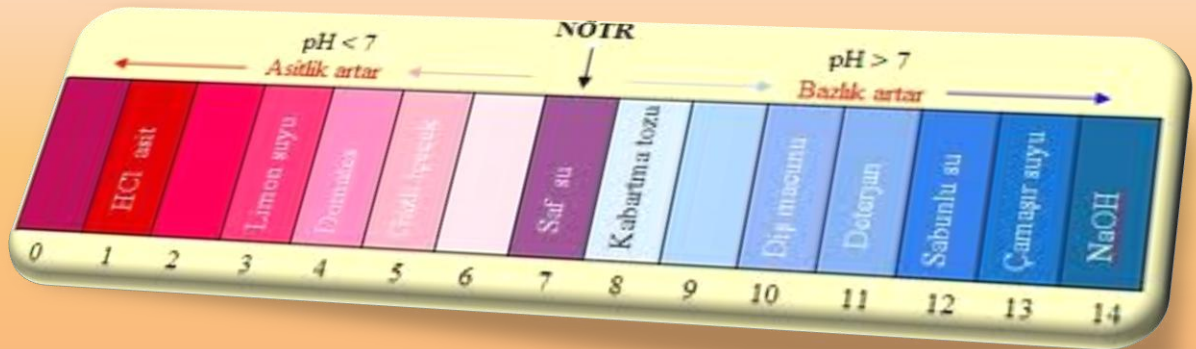
- Tatları ekşidir.
- Cildi tahriş ederler.Mermere zarar verirler.
- Sulu çözeltileri elektriği iletir.
- Turnusol kağıdını kırmızıya çevirirler.

## Bazların özellikleri

- Tatları acıdır.
- Ele kayganlık hissi verirler.
- Cildi tahriş ederler.
- Sulu çözeltileri elektriği iletir.
- Turnusol kağıdını maviye çevirirler.

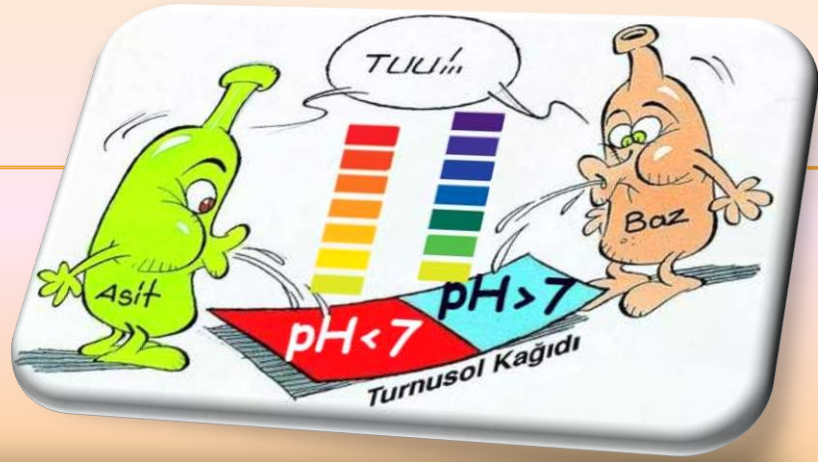
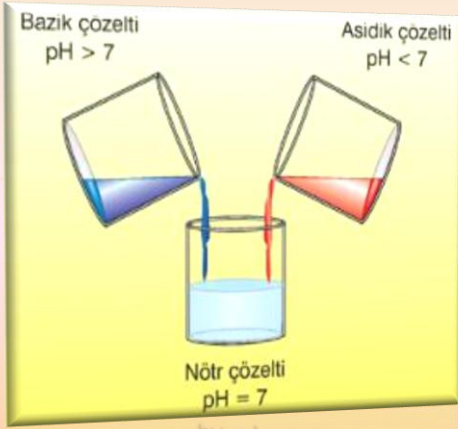


Bazın Adı	Formülü	Katyon	Anyon	Derecesi	Özel Adı
Potasyum hidroksit	KOH	$K^+$	$OH^-$	Kuvvetli	Potas- <u>kostik</u>
Sodyum hidroksit	<u>NaOH</u>	<u><math>Na^+</math></u>	$OH^-$	Kuvvetli	<u>Sud-<u>kostik</u></u>
Kalsiyum hidroksit	<u>Ca(OH)<sub>2</sub></u>	<u><math>Ca^{2+}</math></u>	$2 OH^-$	Zayıf	Sönmüş kireç
Amonyak	$NH_3$	$NH_4^+$	$OH^-$	Zayıf	Zayıf



## İlk 20 element ve sembolleri

Elementin Numarası	Elementin Adı	Sembol	Elementin Numarası	Elementin Adı	Sembol
1	Hidrojen	<b>H</b>	11	Sodyum	<b>Na</b>
2	Helyum	<b>He</b>	12	Magnezyum	<b>Mg</b>
3	Lityum	<b>Li</b>	13	Alüminyum	<b>Al</b>
4	Berilyum	<b>Be</b>	14	Silisyum	<b>Si</b>
5	Bor	<b>B</b>	15	Fosfor	<b>P</b>
6	Karbon	<b>C</b>	16	Kükürt	<b>S</b>
7	Azot	<b>N</b>	17	Klor	<b>Cl</b>
8	Oksijen	<b>O</b>	18	Argon	<b>Ar</b>
9	Flor	<b>F</b>	19	Potasyum	<b>K</b>
10	Neon	<b>Ne</b>	20	Kalsiyum	<b>Ca</b>



Asit	Sistemik Adı	Piyasa adı	Kullanım Alanı
HCl	Hidroklorik asit	Tuz ruhu	Temizlik ürünlerinde kullanılır.
HNO <sub>3</sub>	Nitrik asit	Kezzap	Dinamit yapımında ve gübre üretiminde kullanılır.
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sülfürik asit	Zaç yağı	Gübre ve boya sanayinde, patlayıcı yapımında kullanılır.
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Fosforik asit	Fosfat asidi	Gübre üretimi, ilaç ve gıda sanayinde kullanılır.

Baz	Sistemik Adı	Piyasa adı	Kullanım Alanı
NaOH	Sodyum hidroksit	Sud kostik	Sabun, kağıt, boya, deterjan, yapay ipek yapımında kullanılır.
KOH	Potasyum hidroksit	Potas kostik	Sabun, pil, gübre yapımında kullanılır.
Ca(OH) <sub>2</sub>	Kalsiyum hidroksit	Sönmüş kireç	Kireç ve çimento yapımında kullanılır.
NH <sub>3</sub>	Amonyak	Amonyak	Gübre üretimi, temizlik maddeleri, çamaşır suyu yapımında kullanılır.

