

# Asitler ve Bazlar Nedir?

Calisma Kagidi

Bir asit, cozeltide H iyonu (proton) veren maddedir; bir baz ise H iyonu alan ya da OH iyonu salan maddedir; gucleri 0'dan 14'e kadar olan pH skalasiyla olcudur.

## Sorular

1. Hangi pH degeri guclu bir asidi gosterir?

- A) 1
- B) 7
- C) 9
- D) 13

2. Bazlar suda hangi iyonu salar?

- A) H
- B) OH
- C) Na
- D) Cl

3. Asit-baz notrlesme tepkimesinin urunleri nelerdir?

- A) Gaz ve metal
- B) Tuz ve su
- C) Sadece su
- D) Sadece tuz

4. Asagidakilerden hangisi yaygin bir ev bazi ornegidir?

- A) Sirke
- B) Limon suyu
- C) Karbonat
- D) Aku asidi

5. HCl'yi (hidroklorik asit) ve NaOH'i (sodyum hidroksit) asit ya da baz olarak siniflandirin ve nedenini aciklayin.

6. Hidroklorik asit (HCl) ile sodyum hidroksit (NaOH) arasindaki notrlesme tepkimesini yazin.

7. Limon suyunun pH'i yaklasik 2, karbonat cozeltisinin pH'i yaklasik 9'dur. Hangisi daha guclu asit, hangisi baziktir?

8. Tanimla: Asit nedir?

9. Tanimla: Baz nedir?

10. Tanimla: Asidin Brnsted-Lowry tanimi nedir?

## Cevap Anahtari

1. A) 1 - pH 7'nin altina indikce asit guclenir; pH 1 kuvvetli asidiktir.
2. B) OH - Bazlar sulu cozeltide hidroksit iyonu (OH) salar.
3. B) Tuz ve su - Asit + Baz Tuz + Su genel notrlesme tepkimesidir.
4. C) Karbonat - Karbonat (sodyum bikarbonat) diger asidik seceneklerin aksine hafif bir bazdir.
5. HCl suda H + Cl verir, H iyonu saldigi icin asittir. NaOH suda Na + OH verir, OH iyonu saldigi icin bazdir.
6. Asit + Baz Tuz + Su HCl + NaOH NaCl + HO Asitten gelen H, bazdan gelen OH ile birleserek su olusturur.
7. pH 2, 7'nin cok altinda limon suyu guclu bir asittir. pH 9, 7'nin ustunde karbonat cozeltisi baziktir (zayif bir baz).
8. Suda H iyonu veren ve pH'i 7'nin altinda olan maddedir.
9. H iyonu alan ya da OH iyonu veren, pH'i 7'nin ustunde olan maddedir.
10. Proton (H) veren madde; baz ise proton alan maddedir.

### Bounlu

Tum kartlar, adim adim cozumler ve AI hoca destegi Notek uygulamasinda.  
Sinav tarihlerini Promy otomatik hatirlaticiya ceviris.