

# Asitler ve Bazlar Nedir?

Calisma Kagidi

Asit H protonu verirler; baz bunlari alirlar. Guclu asitler (HCl) ve bazlar (NaOH) tamamen ayrisirken, zayif asitler (asetik) kısmi ayrisir.

## Sorular

1. HCl bir

- A) zayif baz
- B) guclu asit
- C) zayif asit
- D) notr

2. Hangisi bazdir?

- A) HNO
- B) NH
- C) HSO
- D) HF

3. Asit + baz urunu?

- A) gaz
- B) asit
- C) tuz + su
- D) baz

4. Asetik asit bir

- A) guclu asit
- B) zayif asit
- C) guclu baz
- D) notr

5. HCl, NaOH, CHCOOH'yi guclu/zayif asit ve baz olarak siniflandirin.

6. HCl + NaOH tepkimesini yazin.

7. Sirke neden ekşi, amonyak cozelteleri neden kaygan?

8. Tanimla: Asit nedir?

9. Tanimla: Baz nedir?

10. Tanimla: Guclu ve zayif asit?

## Cevap Anahtari

1. B) guclu asit - HCl suda tamamen ayrisir - guclu asit.
2. B) NH<sub>3</sub> - NH<sub>4</sub><sup>+</sup> (amonyak) proton alir - bazdir.
3. C) tuz + su - Notralizasyon: asit + baz tuz + su.
4. B) zayif asit - Asetik asit yalnız kısmi ayrisir - zayif asit.
5. HCl = guclu asit (%100 ayrisir) NaOH = guclu baz (%100 ayrisir) CHCOOH = zayif asit (kısmi ayrisma)
6. HCl + NaOH NaCl + HO Asit + baz tuz + su
7. Sirke (asetik asit) serbest H<sup>+</sup> iyonlarına sahip ekşi tat Amonyak (baz) H<sup>+</sup> alır kaygan his
8. H<sup>+</sup> protonu veren madde. Ornekler: HCl, HSO<sub>4</sub>, asetik asit.
9. H<sup>+</sup> protonu alan madde. Ornekler: NaOH, NH<sub>3</sub>, Ca(OH)<sub>2</sub>.
10. Guclu = %100 ayrisir (HCl). Zayif = kısmi (asetik asit).

### Bounlu

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