

# Asit-Baz Tanimlari Nedir?

Calisma Kagidi

Arrhenius tanimi: Asit suda H iyonlari uretir; baz OH iyonlari uretir. Brnsted-Lowry tanimi: Asit proton (H) vericisi; baz proton alicisi. Brnsted-Lowry daha genis ve sudan disinda da calisir.

## Sorular

1. HNO suda H uretir. Hangi tanim(lar) uygulanir?

- A) Sadece Arrhenius
- B) Sadece Brnsted-Lowry
- C) Her ikisi
- D) Hicbiri

2. HCl'nin Brnsted-Lowry eslenik bazi nedir?

- A) H
- B) Cl
- C) HCl
- D) ClOH

3. HCl(aq)'da su baz (Brnsted-Lowry) gibi davranir. Neden?

- A) OH uretir
- B) HCl'den H kabul eder
- C) H verir
- D) Polardir

4. Hangisi Brnsted-Lowry bazi DEGILdir?

- A) NH
- B) OH
- C) HCO
- D) HCl

5. Suda HCl: Arrhenius mu Brnsted-Lowry mu?

6. Suda NH: Rollerini adlandir.

7. Amonyak sivisinda (suz), HCl cozulup reaksiyona girer. Hangi cerceve bunu aciklar?

8. Tanimla: Arrhenius asit tanimi?

9. Tanimla: Brnsted-Lowry asit tanimi?

10. Tanimla: Arrhenius baz tanimi?

## Cevap Anahtari

1. C) Her ikisi - HNO<sub>3</sub> H<sup>+</sup> iletir (Arrhenius asidi) VE suya H<sup>+</sup> verir (Brnsted-Lowry asidi). Her ikisi uygulanir.
2. B) Cl<sup>-</sup> - HCl H<sup>+</sup> kaybeder Cl<sup>-</sup> eslenik bazdir.
3. B) HCl'den H<sup>+</sup> kabul eder - HO<sup>-</sup> + HCl HO<sup>-</sup> + Cl<sup>-</sup>. Su protonu kabul eder, yani bazdir.
4. D) HCl - HCl H<sup>+</sup> verir, yani asidir. Digerleri H<sup>+</sup> kabul edebilir.
5. HCl H<sup>+</sup> + Cl<sup>-</sup> (H<sup>+</sup> iletir, yani Arrhenius asidi) HCl, suya H<sup>+</sup> verir (H<sup>+</sup> vericisi, yani Brnsted-Lowry asidi) Her iki tanim da HCl'ye uyar - Brnsted-Lowry daha genis gorustur.
6. NH<sub>3</sub> dogrudan OH<sup>-</sup> uretmez (Arrhenius bazi? Hayir - yanlis!) NH<sub>3</sub>, sudan H<sup>+</sup> kabul eder: NH<sub>3</sub> + HO<sup>-</sup> NH<sub>3</sub> + OH<sup>-</sup> (Brnsted-Lowry bazi) NH<sub>3</sub>, Brnsted-Lowry bazi, Arrhenius degil.
7. Arrhenius suya ihtiyac duyar - burada uygulanamaz. Brnsted-Lowry: HCl (H<sup>+</sup> vericisi) NH<sub>3</sub> ile (H<sup>+</sup> alicisi) reaksiyona girer Brnsted-Lowry, suya dayali sistemlerin disinda asit-baz kimyasini aciklar.
8. Suda H<sup>+</sup> iyonlari ureten madde.
9. Baska bir maddeye proton (H<sup>+</sup>) veren madde.
10. Suda OH<sup>-</sup> iyonlari ureten madde.

### Bounlu

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