

pH Olcegi Nedir?

Calisma Kagidi

pH = $\log[H]$, burada [H] hidrojen iyonu konsantrasyonudur. Her adim asitlikte 10 kat degisim temsil eder. pH <7 asidik, pH >7 bazik, pH=7 notraldur.

$$pH = -\log_{10}[H^+]$$

Sorular

1. pH = 3 anlami

- A) notr
- B) bazik
- C) asidik
- D) H yok

2. Notr cozelti pH'si?

- A) 0
- B) 7
- C) 14
- D) 10

3. $[H]=10 \text{ mol/L}$, pH=?

- A) 10
- B) 10
- C) 4
- D) 0.01

4. pH 2 birim artar. H ne degisir?

- A) 2
- B) 10
- C) 100
- D) 200

5. $[H] = 0.01 \text{ mol/L}$ ise pH'yi bulun.

6. $[H] = 110 \text{ mol/L}$ ise pH'yi bulun.

7. Limon suyu (pH2) saf sudan (pH=7) kac kat daha asidiktir?

8. Tanimla: pH ne olcer?

9. Tanimla: pH 7 ne demek?

10. Tanimla: pH formulu?

Cevap Anahtari

1. C) asidik - $\text{pH} < 7 = \text{asidik}$ (suyun konsantrasyonundan daha fazla H).
2. B) $7 - \text{pH} = 7$ notraldur (25C'de saf su).
3. A) $10 - \text{pH} = \log(10) = 10$.
4. C) 100 - Her birim = 10, yani 2 birim = $10 = 100$.
5. $\text{pH} = \log(0.01) = \log(10) = 2$
6. $\text{pH} = \log(110) = 8$ (bazik)
7. pH farki = $72 = 5$ Faktor = $10 = 100.000$ daha asidik
8. H iyonu konsantrasyonunu. Olcek 0-14.
9. Notr. Esit [H] ve [OH].
10. $\text{pH} = \log[\text{H}]$, [H] mol/L cinsinden.

Bounlu

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