

KUIS HIDROLISIS GARAM

1. Diantara larutan garam berikut akan bersifat basa jika dilarutkan di dalam air yaitu...

- A. natrium asetat
- B. seng iodida
- C. natrium klorida
- D. amonium klorida
- E. magnesium nitrat

2. Garam berikut ini yang tidak mengubah warna kertas laksma adalah . . .

- A. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- B. KCN
- C. NaCl
- D. KF
- E. NH_4Cl

3. Garam berikut ini yang memiliki pH lebih dari 7 adalah . . .

- A. NaCl
- B. Na_2SO_4
- C. NH_4Cl
- D. K_2CO_3
- E. K_2SO_4

4. Garam berikut ini yang membirukan kertas laksma adalah . . .

- A. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- B. KCN
- C. NaCl
- D. KCl
- E. NH_4Cl

5. Sebanyak 50 mL larutan HCl 0,1 M dicampur dengan 50 mL larutan NH₄OH 0,1 M. Jika Kb NH₄OH = 5 x 10⁻⁵ maka pH campuran yaitu . . .

A. 4,0

B. 5,0

C. 5,5

D. 6,0

E. 7,0

6. Jika diketahui harga Ka CH₃COOH = 1,8 x 10⁻⁵, maka tetapan hidrolisis CH₃COONa adalah . . .

A. 10⁻¹⁴

B. 5,5 x 10⁻¹⁰

C. 5,5 x 10⁻⁶

D. 1,8 x 10⁻⁵

E. 5,5 x 10⁻⁴

7. Sifat yang benar tentang garam yang terbentuk dari campuran amonium hidroksida dan asam sulfat dengan mol yang sama adalah . . .

A. pH=7

B. pH > 7

C. pH > pOH

D. [H⁺] > [OH⁻]

E. [H⁺] < [OH⁻]

8. Jika 20 mL larutan HCl 0,2 M dicampur dengan 20 mL larutan NH₄OH 0,2 M, $K_b\text{ NH}_4\text{OH} = 10^{-5}$. Maka pH campuran sebesar . . .

- A. 8
- B. $5 + \log 5$
- C. 5
- D. 4
- E. $2 + \log 5$

9. Larutan garam yang berasal dari asam lemah dan basa lemah akan bersifat asam, jika

- A. $K_a > K_b$
- B. $K_a < K_b$
- C. $K_b > K_a$
- D. $K_a = K_b$
- E. $K_b > K_a$

10. pH dari larutan yang merupakan campuran dari 100mL CH₃COOH 0,2 M dan 100 ml NaOH 0,2 M , jika $K_a\text{ CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ adalah

- A. 9
- B. 8
- C. 7
- D. 10
- E. 11