

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Evaluasi Asam dan Basa

SMAN 16 PANDEGLANG



Nama:

Kelas:

Tuliskan arti rumus kimia berikut pada kolom



Konsentrasi ion
H⁺

Molaritas Asam

Ketetapan
Ionisasi Asam

Tariklah Garis pada kotak yang memuat jawaban benar

Asam Kuat



NaCl

Asam Lemah



HNO₂

Basa Kuat



HCl

Basa Lemah



NaOH

Garam



Fe(OH)₂

Pilihlah Jawaban yang Paling Tepat!

1. Diketahui Data:

- (1) Asam Asetat ($K_a = 1,8 \times 10^{-4}$)
- (2) Asam Format ($K_a = 1,6 \times 10^{-3}$)
- (3) Asam Benzoat ($K_a = 6,3 \times 10^{-5}$)
- (4) Asam Nitrit ($K_a = 6,0 \times 10^{-4}$)

Urutkan kekuatan asam dari data diatas adalah.....

- A. $2 < 4 < 1 < 3$
- B. $3 > 1 > 4 > 2$
- C. $2 > 4 > 1 > 3$
- D. $4 < 3 < 1 < 2$
- E. $3 < 2 < 4 < 1$

2. Tentukan pH H_2SO_4 0,04 M adalah.....

- A. $2 - \log 8$
- B. $8 - \log 2$
- C. $10 - \log 2$
- D. $2 - \log 10$
- E. $8 - \log 10$

3. pH larutan asam asetat CH_3COOH 2,5 M adalah.....

($K_a CH_3COOH = 1 \times 10^{-5}$)

- A. $1 - \log 5$
- B. $2 - \log 5$
- C. $3 - \log 5$
- D. $11 + \log 5$
- E. $12 + \log 5$

4. Sebanyak 100 mL $Ca(OH)_2$ 0,4M memiliki harga pH larutan sebesar.....

- A. $13 + \log 8$
- B. $1 - \log 8$
- C. $8 + \log 13$
- D. $8 + \log 1$
- E. $10 + \log 8$

5. Tentukan pH Larutan NaOH, jika 2 mol senyawa tersebut dilarutkan dalam 5 Liter air adalah....

- A. $12 + \log 4$
- B. $13 + \log 4$
- C. $14 + \log 4$
- D. $15 + \log 4$
- E. $11 + \log 4$