

CONTOH SOAL UJIAN KIMIA SEMESTER 1

A. Jawaban pertanyaan dibawah ini!

1. Berapa pH dari larutan [HCl] dengan konentrasi 1×10^{-8} M?
 - a. $8 - \log 11$
 - b. 8,0
 - c. $8 - \log 7$
 - d. 9,0
 - e. $6 + \log 7$
2. Diberikan lima macam reaksi sebagai berikut :

I. 50 mL CH₃COOH 0,1 M + 50 mL KOH 0,05 M
II. 50 mL CH₃COOH 0,1 M + 50 mL KOH 0,1 M
III. 50 mL CH₃COOH 0,05 M + 50 mL KOH 0,1 M
IV. 50 mL CH₃COOH 0,05 M + 50 mL NH₄OH 0,05 M
V. 50 mL CH₃COOH 0,1 M + 50 mL NH₄OH 0,05 M

Dari reaksi di atas yang dapat menghasilkan larutan penyangga adalah...
 - a. V
 - b. II
 - c. I
 - d. IV
 - e. III
3. Dari campuran larutan-larutan berikut yang merupakan penyangga adalah
 - a. Larutan HCl dengan larutan NaCl
 - b. Larutan NH₃ dengan larutan (NH₄)₂SO₄
 - c. Larutan H₂SO₄ dengan larutan Na₂SO₄
 - d. Larutan NaOH dengan larutan NaCl
 - e. Larutan NaOH dengan larutan Ba(HCOO)₂
4. Pada larutan penyangga CH₃COOH dengan garam CH₃COONa ditambahkan sedikit asam, maka penambahan tersebut akan dinetralkan oleh
 - a. CH₃COO-(aq)
 - b. CH₃COOH(aq)
 - c. CH₃COOH(aq) + CH₃COONa(aq)
 - d. Na⁺(aq)
 - e. CH₃COONa(aq)
5. pH campuran dari larutan 1 liter 0,1 mol HX dengan 1 liter 0,4 mol NaX adalah....
 - a. 4,4
 - b. 5,6
 - c. 4,6
 - d. 5
 - e. 5,4

CONTOH SOAL UJIAN KIMIA SEMESTER 1

6. Gambar di bawah ini merupakan garam CH_3COOK :



Larutan CH_3COOK 0,1 M ($K_a \text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$) merupakan garam yang terhidrolisis sebagian dalam air dan memiliki pH sebesar

- a. 11
- b. 9
- c. 12
- d. 10
- e. 8

7. Tabel pengujian larutan yang mengalami hidrolisis sebagai berikut :

No	Larutan	Uji Lakmus	
		Lakmus Merah	Lakmus Biru
1	KCN	Merah	Merah
2	CaF_2	Biru	Biru
3	NH_4Cl	Merah	Biru
4	NaCN	Biru	Biru
5	CH_3COOK	Biru	Biru

Garam yang mengalami hidrolisis dan sesuai dengan uji lakmusnya adalah

- a. 1,3 dan 4
- b. 1,2 dan 3
- c. 1,4 dan 5
- d. 2, 3 dan 4
- e. 2, 4 dan 5

8. Jika diketahui $K_a \text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$, maka pH larutan garam $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ 0,2 M adalah

- a. $9 - \log 2$
- b. 5
- c. 9
- d. $9 + \log 2$

CONTOH SOAL UJIAN KIMIA SEMESTER 1

- e. $5 - \log 2$
9. Berikut adalah senyawa garam :
- I. $\text{NH}_4\text{Cl} 0,1 \text{ M}$
 - II. $\text{NaCl} 0,1 \text{ M}$
 - III. $\text{CH}_3\text{COONa} 0,1 \text{ M}$
 - IV. $\text{NH}_4\text{CN} 0,1 \text{ M}$
 - V. $\text{K}_2\text{SO}_4 0,1 \text{ M}$

Garam yang dapat terhidrolisis adalah

- a. i , ii dan iii
 - b. i dan ii
 - c. i, iii, dan iv
 - d. ii dan iv
 - e. i , ii, iii dan iv
10. Diantara garam-garam berikut ini yang kelarutannya paling besar adalah ...
- a. $\text{AgCl}, \text{Ksp} = 10^{-10}$
 - b. $\text{Ag}_2\text{CrO}_4, \text{Ksp} = 3,2 \times 10^{-12}$
 - c. $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4, \text{Ksp} = 1,1 \times 10^{-11}$
 - d. $\text{Ag}_2\text{S}, \text{Ksp} = 1,6 \times 10^{-49}$
 - e. $\text{Agl}, \text{Ksp} = 10^{-16}$
11. Dari beberapa sifat koloid berikut :

- 1. Elektroforesis
- 2. Efek Tyndall
- 3. Koagulasi
- 4. Adsorbsi
- 5. Dialisis

Penggunaan tawas dalam mengendapkan lumpur koloid dan norit sebagai karbon aktif merupakan penerapan sifat koloid nomor

- a. (3) dan (5)
- b. (4) dan (5)
- c. (1) dan (2)
- d. (3) dan (4)
- e. (2) dan (3)

CONTOH SOAL UJIAN KIMIA SEMESTER 1

12. Perhatikan gambar di bawah!



Polutan asap pabrik dalam udara merupakan koloid.....

- a. Gas dalam cair
- b. Gas dalam gas
- c. Padat dalam gas
- d. Gas dalam padat
- e. Cair dalam gas

13. Sifat dialisis koloid terdapat dalam....

- a. pembuatan tahu dari air kedelei dengan batu tahu
- b. warna langit yang berwarna pada senja hari
- c. proses cuci darah untuk pasien gagal ginjal
- d. menghilangkan bau badan dengan deodorant
- e. penyembuhan sakit perut dengan norit

14. Perhatikan gambar dibawah. Buih adalah sistem dispersi



- a. gas terdispersi dalam zat cair
- b. zat padat terdispersi dalam zat cair
- c. gas terdispersi dalam zat padat
- d. zat cair terdispersi dalam zat cair
- e. zat cair terdispersi dalam gas

15. Muatan partikel koloid ditentukan dengan cara

- a. Dialysis
- b. Elektroforesis
- c. Elektrolisis
- d. Mengukur sudut pantulan cahaya
- e. Elektrodialisis

CONTOH SOAL UJIAN KIMIA SEMESTER 1

B. Kunci jawaban diatas.

1. a
2. c
3. b
4. a
5. d
6. b
7. e
8. d
9. c
10. c
11. d
12. c
13. c
14. c
15. e