



MA YADI BONTOCINA TAHUN 2023/2024



**MADRASAH ALIYAH YAYASAN PENDIDIKAN ADDIRASATUL ISLAMIYAH
(Y A D I)
PUSAT MAROS**

AKTA NO. 62 TANGGAL 24 APRIL 1987

Alamat : Jl. Makmur Dg. Sitakka No. 47 / 53 Telp. (0411) 388 1505

**SOAL ASSESMENT MADRASAH
TAHUN AJARAN 2023/2024**

Mata Pelajaran : EKONOMI	Nama :
Kelas /Jurusan : XII -IPS	
Hari / Tanggal : Kamis/21 Maret 2024	Nomor Peserta :

1. Perhatikan pernyataan berikut:

- 1) Asam adalah spesi yang apabila dilarutkan dalam air akan menghasilkan ion H^+ .
- 2) Basa adalah spesi yang apabila dilarutkan dalam air akan menghasilkan ion OH^- .
- 3) Asam adalah spesi yang bertindak donor pasangan elektron bebas.
- 4) Asam konjugasi adalah basa yang telah menerima 1 ion H^+ .
- 5) Basa adalah spesi yang bertindak aseptor proton.

Pernyataan yang tidak tepat adalah

- A. 1 B. 2 C. 3 D. 4 E. 5

2. Suatu reaksi : $H_2O + HNO_2 \rightarrow H_3O^+ + NO_2^-$

Pada reaksi tersebut yang merupakan pasangan asam – basa konjugasi adalah ...

- A. H_2O dan H_3O^+ C. H_2O dan HNO_2 E. HNO_2 dan H_3O^+
B. HNO_2 dan NO_2^- D. H_2O dan NO_2^-

3. 500 ml larutan H_2SO_4 0,05 M akan memiliki pH

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

4. Perhatikan data sebagai berikut:

Larutan	Lakmus merah	Lakmus biru
I	tetap	merah
II	biru	tetap
III	tetap	merah
IV	biru	tetap
V	tetap	tetap

Yang termasuk larutan asam adalah...

- A. I dan II B. I dan III C. II dan IV D. III dan IV E. IV dan V

5. 100 ml larutan H_2SO_4 0,2 M diencerkan hingga volumenya menjadi 200 ml, maka pH larutan menjadi... ($\log 2 = 0,3$).

- A. 0,1 B. 0,7 C. 1 D. 2 E. 13,8

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

- A. barium asetat C. perak bromida E. magnesium nitrat
B. seng iodida D. amonium klorida

7. Garam berikut ini yang memiliki pH lebih dari 7 adalah ...
 A. NaCl B. Na₂SO₄ C. NH₄Cl D. K₂CO₃ E. K₂SO₄
8. Sebanyak 50 mL larutan HCl 0,1 M dicampur dengan 50 mL larutan NH₄OH 0,1 M. Jika $K_b \text{ NH}_4\text{OH} = 5 \times 10^{-5}$ maka pH campuran yaitu...
 A. 4,0 B. 5,0 C. 5,5 D. 6,0 E. 7,0
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 100 mL 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
11. Pernyataan yang benar tentang larutan penyangga adalah
 A. mempertahankan pH sistem agar tetap
 B. memiliki komponen asam dan basa yang selalu berupa pasangan konjugasi
 C. mampu mengatasi penambahan asam dan basa dalam jumlah banyak
 D. memiliki kapasitas tertentu
 E. pengenceran tidak mengubah konsentrasi ion H⁺ dan OH⁻
12. Campuran larutan di bawah ini yang dapat membentuk campuran penyangga adalah...
 A. larutan HCl dengan larutan NH₄Cl
 B. larutan CH₃COOH dengan larutan C₆H₅COOK
 C. larutan CH₃COOH dengan larutan C₂H₅ONa
 D. larutan Ca(OH)₂ dengan larutan CaCl₂
 E. larutan HCOOH dengan larutan HCOONa

13. Perhatikan data uji pH beberapa larutan!

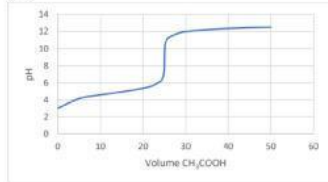
Larutan	pH awal	pH setelah penambahan	
		sedikit asam	sedikit basa
P	3,0	1,0	4,0
Q	5,0	4,9	5,1
R	8,0	7,9	8,1
S	9,0	8,5	10,5
T	10,0	8,5	11,5

Larutan yang merupakan larutan penyangga adalah...

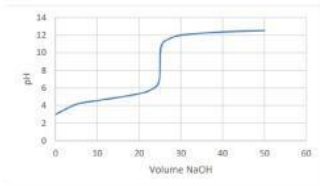
- A. P dan Q B. Q dan R C. R dan S D. R dan T E. S dan T
14. Campuran yang terdiri dari 100 mL HF 0,1 M ($K_a = 2 \times 10^{-5}$) dan 100 mL NaF 0,2 M akan memiliki pH sebesar....
 A. 5 B. $5 + \log 9$ C. $9 - \log 5$ D. 9 E. $9 + \log 5$
15. Berikut ini beberapa jenis ion/senyawa
 (1) H₂CO₃ (2) H₂SO₄ (3) H₂PO₄⁻ (4) HCO₃⁻ (5) HPO₄²⁻
 Pasangan ion/senyawa yang berguna sebagai penyangga pada ekstrasel adalah
 A. (1) dan (2) B. (1) dan (4) C. (2) dan (3) D. (2) dan (5) E. (3) dan (4)
16. Jika 5 mL asam kuat bervalensi 1, dengan konsentrasi 0,1 M dapat dinetralkan oleh 10 mL larutan KOH ($M_r = 56$) maka 1 liter larutan KOH tersebut mengandung...
 A. 2,8 gram KOH C. 14 gram KOH E. 56 gram KOH
 B. 5,6 gram KOH D. 28 gram KOH

17. Grafik berikut yang menunjukkan grafik titrasi larutan CH_3COOH dengan larutan NaOH adalah...

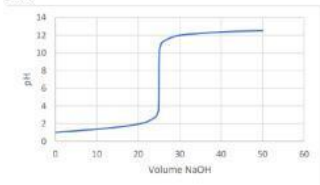
A.



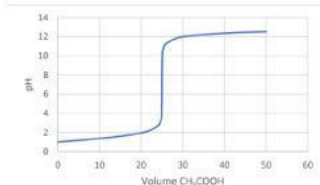
B.



C.



D.



E.



18. Jika 20 mL HNO_3 0,1 M dititrasi dengan larutan NaOH 0,2 M maka volum basa yang dipergunakan untuk mencapai titik ekuivalen adalah...

- A. 10 mL B. 20 mL C. 25 mL D. 30 mL E. 40 mL

19. Pada penentuan kadar amonia secara titrasi dengan asam klorida, ternyata pH akhir titrasi= 5,12. Indikator yang sesuai untuk titrasi ini adalah...

- A. metil oranye dengan trayek pH perubahan warna adalah 3,1 – 4,4
 B. fenolftalein dengan trayek pH perubahan warna adalah 8,3 – 10,0
 C. metil merah dengan trayek pH perubahan warna adalah 4,8 – 6,0
 D. brom timol biru dengan trayek pH perubahan warna adalah 8,0 – 10,0
 E. indigo karmen dengan trayek pH perubahan warna adalah 11,4 – 13,0

20. Seorang siswa sedang melakukan percobaan titrasi larutan CH_3COOH dengan larutan NaOH dan menggunakan indikator fenolftalein, titik akhir titrasi dicapai bila...
- dalam erlenmeyer terbentuk endapan
 - dalam erlenmeyer terbentuk gas
 - larutan dalam erlenmeyer tidak berwarna
 - warna larutan dalam erlenmeyer menjadi merah tua
 - warna larutan dalam erlenmeyer menjadi merah muda
21. Orang yang terkena penyakit ginjal harus melakukan pencucian darah yang biayanya relatif mahal. Prinsip pencucian darah dilakukan berdasarkan...
- Elektrolisis
 - Dialisis
 - Peptisasi
 - Elektroforesis
 - Adsorpsi
22. Tampaknya berkas sinar matahari pada pagi hari yang masuk melalui ventilasi ruangan adalah contoh sifat koloid...
- Elektroforesis
 - Dialysis
 - Adsorpsi
 - Koagulasi
 - Efek tyndal
23. Kombinasi fase terdispersi dan medium pendispersi yang tidak mungkin menghasilkan sistem koloid adalah...
- gas-cair
 - gas-gas
 - cair-cair
 - padat-padat
 - padat-cair
24. Pembuatan sol $\text{Al}(\text{OH})_3$ dengan cara penambahan AlCl_3 pada endapan $\text{Al}(\text{OH})_3$ disebut
- peptisasi
 - oksidasi-reduksi
 - kondensasi
 - hidrolisis
 - presipitasi
25. Perhatikan beberapa proses pembentukan koloid berikut:
- H_2S ditambahkan ke dalam endapan NiS ;
 - sol logam dibuat dengan cara busur Bredig
 - larutan AgNO_3 diteteskan ke dalam larutan HCl
 - larutan FeCl_3 diteteskan ke dalam air mendidih
 - agar-agar dipeptisasi dalam air
- Contoh pembuatan koloid dengan cara kondensasi adalah ...
- (1) dan (2)
 - (3) dan (5)
 - (1) dan (3)
 - (4) dan (5)
 - (3) dan (4)

II. isian

- Suatu larutan HCl 0,1 M. Hitung pH larutan HCl tersebut!
- Diketahui asam lemah HCN 0,15 M memiliki $K_a = 5 \times 10^{-10}$. Hitung pH larutan tersebut!

3. Diketahui larutan 0,1 M NH_4Cl dan $K_b \text{NH}_4\text{OH} = 10^{-5}$
- Tuliskan hidrolisis garam NH_4Cl !
 - Hitung harga K_h , $[\text{H}^+]$, $[\text{OH}^-]$ dan PH larutan!
4. Tentukanlah pH dari campuran 200 mL larutan HNO_2 0,15 M dengan 150 mL larutan KOH 0,1 M. Berapa pH campuran larutan tersebut... ($K_a = 10^{-5}$)
5. 10 mL HCl yang tidak diketahui konsentrasinya dititrasi oleh larutan NaOH 0,1 M. Pada titik akhir titrasi ternyata rata-rata volum NaOH 0,1 M yang digunakan adalah 12,52 mL. Hitung konsentrasi HCl yang dititrasi!