

Kimia EBTANAS

Tahun 2000

EBTANAS-00-01

Seorang siswa mencampurkan dua zat kimia. Diantara pernyataan di bawah ini yang tidak menunjukkan telah terjadi reaksi kimia adalah ...

- A. timbul gas
- B. terjadi endapan
- C. perubahan suhu
- D. perubahan massa
- E. perubahan warna

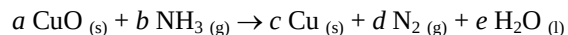
EBTANAS-00-02

Untuk memisahkan gula dari air tebu dilakukan melalui proses ...

- A. filtrasi
- B. sublimasi
- C. kristalisasi
- D. penyulingan
- E. kromatografi

EBTANAS-00-03

Pada reaksi :

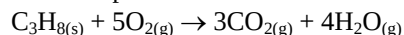


Besarnya harga a , b , c , d dan e berturut-turut adalah ...

- A. 1, 2, 3, 2, 3
- B. 1, 3, 2, 3, 3
- C. 2, 3, 1, 3, 2
- D. 3, 3, 2, 1, 2
- E. 3, 2, 3, 1, 3

EBTANAS-00-04

Pada suhu dan tekanan yang sama, 2 liter gas propana, C_3H_8 , dibakar sempurna menurut reaksi :



Volum gas oksigen yang diperlukan sebanyak ...

- A. 4 liter
- B. 6 liter
- C. 8 liter
- D. 10 liter
- E. 12 liter

EBTANAS-00-05

Massa dari $6,02 \times 10^{22}$ atom Mg (Ar = 24) adalah ...

- A. 0,1 gram
- B. 0,24 gram
- C. 0,48 gram
- D. 1,0 gram
- E. 2,4 gram

EBTANAS-00-06

Data keelektronegatifan beberapa unsur sebagai berikut:

$$T = 1,2 ; U = 4,0 ; X = 2,5 ; Y = 3,5 ; Z = 3,0$$

Unsur yang paling mudah menarik elektron ikatan adalah ...

- A. T
- B. U
- C. X
- D. Y
- E. Z

EBTANAS-00-07

Diketahui unsur-unsur P, Q, R, S dan T dengan nomor atom berturut-turut 19, 11, 13, 15 dan 17. Ikatan ion dapat terjadi antara atom-atom unsur ...

- A. P dan Q
- B. R dan P
- C. Q dan R
- D. Q dan T
- E. T dan S

EBTANAS-00-08

Bilangan oksidasi atom Cl tertinggi di antara senyawa berikut adalah ...

- A. KCl
- B. KClO
- C. CaCl_2
- D. KClO_3
- E. KClO_2

EBTANAS-00-09

Nama kimia dari senyawa Fe_2O_3 adalah ...

- A. fosfor dioksida
- B. difosfor oksida
- C. fosfor (III) oksida
- D. fosfor (V) oksida
- E. difosfor pentaoksida

EBTANAS-00-10

Data percobaan dari pemanasan gula dalam udara terbuka yaitu:

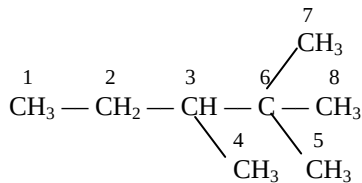
1. gas yang dihasilkan dapat mengeruhkan air kapur
2. gas yang dihasilkan dapat mengubah warna kertas kobal dari biru menjadi merah muda

Pernyataan yang benar di bawah ini adalah ...

- A. pemanasan gula menghasilkan gas CO_2 yang dapat mengubah warna kertas kobal
- B. di dalam gula terdapat unsur karbon, unsur hidrogen dan unsur oksigen
- C. adanya unsur karbon dan hidrogen dapat mengubah warna kertas kobal
- D. pemanasan gula menghasilkan uap air yang dapat mengeruhkan air kapur
- E. disamping unsur C, H dan O, gula juga mengandung unsur nitrogen

EBTANAS-00-11

Diketahui struktur berikut:



Yang termasuk atom C primer adalah atom C bernomor ...

- A. 1, 2, 3, 4
- B. 1, 3, 5, 7
- C. 2, 3, 6, 8
- D. 3, 6, 7, 8
- E. 4, 5, 7, 8

EBTANAS-00-12

Perhatikan kelompok senyawa hidrokarbon ini :

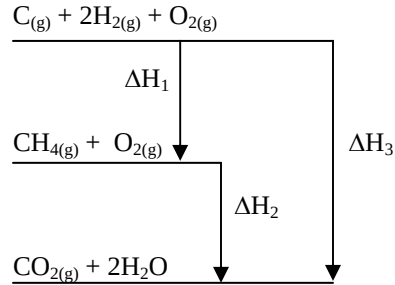
- I. C_2H_5 ; C_3H_8 ; C_4H_{10}
- II. C_2H_4 ; C_3H_6 ; C_4H_8
- III. C_2H_2 ; C_3H_4 ; C_4H_6
- IV. C_2H_6 ; C_2H_4 ; C_2H_2
- V. C_2H_6 ; C_3H_6 ; C_4H_6

Yang merupakan pasangan kelompok senyawa tidak jenuh adalah ...

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

EBTANAS-00-13

Perhatikan diagram tingkat energi di bawah ini:

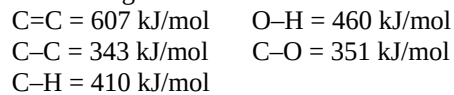


Berdasarkan diagram di atas, hubungan antara ΔH_1 , ΔH_2 dan ΔH_3 yang benar adalah ...

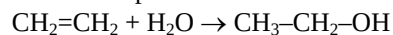
- A. $\Delta H_2 = \Delta H_1 - \Delta H_3$
- B. $\Delta H_2 = \Delta H_3 + \Delta H_1$
- C. $\Delta H_3 = \Delta H_1 - \Delta H_2$
- D. $\Delta H_3 = \Delta H_1 + \Delta H_2$
- E. $\Delta H_3 = \Delta H_2 - \Delta H_1$

EBTANAS-00-14

Diketahui energi ikatan rata-rata dari:



Perubahan entalpi dari reaksi :



adalah ...

- A. +313 kJ/mol
- B. +111 kJ/mol
- C. + 37 kJ/mol
- D. - 37 kJ/mol
- E. - 74 kJ/mol

EBTANAS-00-15

Suatu reaksi $\text{A} + \text{B}$ hasil reaksi, persamaan laju reaksinya $V = k [\text{A}] [\text{B}]^2$. Bila pada suhu tetap konsentrasi A dan B masing-masing dinaikkan dua kali dari semula, laju reaksi adalah ...

- A. tidak berubah
- B. dua kali lebih besar
- C. empat kali lebih besar
- D. enam kali lebih besar
- E. delapan kali lebih besar

EBTANAS-00-16

Suatu reaksi dikatakan setimbang bila ...

- A. reaksi sudah berhenti
- B. terjadi pada ruang terbuka
- C. terjadi perubahan makroskopis
- D. komponen yang masih ada hanya hasil reaksi
- E. laju reaksi ke arah hasil reaksi dan ke arah pereaksi sama

EBTANAS-00-17

Diketahui beberapa reaksi kesetimbangan sebagai berikut

1. $\text{PCl}_{5(g)} \leftrightarrow \text{PCl}_{3(g)} + \text{Cl}_{2(g)}$
2. $2\text{HI}_{(g)} \leftrightarrow \text{H}_{2(g)} + \text{I}_{2(g)}$
3. $\text{CO}_{(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \leftrightarrow \text{CH}_{4(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(g)}$
4. $\text{N}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \leftrightarrow 2\text{NO}_{(g)}$
5. $\text{N}_2 + 3\text{H}_{2(g)} \leftrightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$

Reaksi kesetimbangan yang mempunyai harga tetapan kesetimbangan $K_c = K_p$ adalah ...

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

EBTANAS-00-18

Massa asam oksalat ($\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) yang diperlukan untuk membuat 250 ml larutan asam oksalat 0,1 M adalah ... (Ar: H = 1, C = 12, O = 16)

- A. 2,25 gram
- B. 3,15 gram
- C. 9,00 gram
- D. 12,60 gram
- E. 31,50 gram

EBTANAS-00-19

Harga pH larutan NH_3 0,1 M ($K_b = 1.0 \times 10^{-5}$) adalah ...

- A. 3
- B. 5
- C. 8
- D. 11
- E. 12

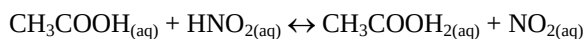
EBTANAS-00-20

Sebanyak 2,4 gram logam Mg (Ar = 24) direaksikan dengan larutan HCl 1 M. Agar semua logam Mg habis bereaksi diperlukan HCl sebanyak ...

- A. 50 ml
- B. 100 ml
- C. 200 ml
- D. 250 ml
- E. 400 ml

EBTANAS-00-21

Diketahui reaksi

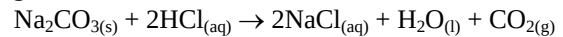


Yang merupakan pasangan-asam-asam konjugasi adalah ...

- A. CH_3COOH dan NO_2
- B. NO_2 dan CH_3COOH_2
- C. CH_3COOH dan HNO_2
- D. CH_3COOH_2 dan CH_3COOH
- E. CH_3COOH dan CH_3COOH_2

EBTANAS-00-22

Sebanyak 5,3 gram natrium karbonat ($M_r = 106$) bereaksi dengan asam klorida berlebihan menurut reaksi:



Pada suhu dan tekanan sama, 1 liter gas NO massanya 1 gram. Gas CO_2 yang dihasilkan mempunyai volum ... (Ar: N = 14, O = 16)

- A. 0,05 liter
- B. 0,10 liter
- C. 0,20 liter
- D. 0,30 liter
- E. 1,50 liter

EBTANAS-00-23

Di antar rumus berikut, yang merupakan rumus struktur alkohol sekunder adalah ...

- A. $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--OH}$
- B. $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH--OH}_3$
 OH
- C. $\text{CH}_3\text{--C--CH}_3$
 OH
 CH₃
- D. $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--C--OH}$
 O
- E. $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--OH}$

EBTANAS-00-24

Pernyataan yang benar tentang aseton di bawah ini adalah ...

- A. dapat bereaksi dengan larutan Fehling
- B. merupakan hasil oksidasi alkohol primer (propanol)
- C. dapat teroksidasi menghasilkan asam propanoat
- D. dapat digunakan sebagai pelarut senyawa karbon
- E. mempunyai titik didih paling tinggi dalam deret homolognya

EBTANAS-00-25

Reaksi 1-propanol dengan asam etanoat memakai katalis H^+ akan menghasilkan senyawa karbon dengan rumus struktur ...

- A. $\text{CH}_3\text{CO}(\text{CH}_2)_3\text{CH}_2$
- B. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)\text{OCH}_2\text{CH}_3$
- C. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$
- D. $\text{CH}_3\text{COO}(\text{CH}_2)_2\text{CH}_3$
- E. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$

EBTANAS-00-26

Diantara zat berikut yang bukan merupakan sistem koloid adalah ...

- A. awan
- B. asap
- C. kabut
- D. udara
- E. mentega

EBTANAS-00-27

Pembuatan koloid di bawah ini yang termasuk pembuatan cara kondensasi adalah ...

- A. sol As_2S_3 dibuat dengan mengalirkan gas H_2S ke dalam larutan As_2O_3
- B. sol emas dibuat dengan melompatkan bunga api listrik dari elektroda Au dalam air
- C. sol belerang sengan mencampurkan serbuk belerang dengan gula kemudian dimasukkan ke dalam air
- D. sol $\text{Al}(\text{OH})_3$ dibuat dengan menambahkan larutan AlCl_3 ke dalam endapan $\text{Al}(\text{OH})_3$
- E. sol agar-agar dibuat dengan memasukkan serbuk agar-agar ke dalam air panas

EBTANAS-00-28

Cara yang tepat untuk menghilangkan kesadahan tetap dan kesadahan sementara secara berurut-turut dengan jalan ...

- A. dipanaskan dan ditambahkan NaCl
- B. ditambah Na_2CO_3 dan dipanaskan
- C. ditambah K_2SO_4 dan dipanaskan
- D. dipanaskan dan ditambahkan dengan Na_2CO_3
- E. dipanaskan dan ditambahkan CaCO_2

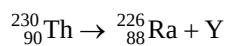
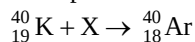
EBTANAS-00-29

Zat aditif yang berfungsi sebagai zat pengawet, penyedap dan pemanis secara berturut-turut adalah ...

- A. natrium benzoat, monosodium glutamat, sakarin
- B. dulsin, butil hidroksi anisol, natrium benzoat
- C. oktil asetat, asam sitrat, natrium siklamat
- D. butil hidroksi toluena, metil salisilat, amil asetat
- E. asam sitrat, sakarin, mono sodium glutamat

EBTANAS-00-30

Diketahui persamaan reaksi peluruhan:



X dan Y pada kedua reaksi di atas berturut-turut adalah ,,

- A. sinar gamma dan sinar beta
- B. elektron dan partikel alfa
- C. positron dan elektron
- D. elektron dan proton
- E. netron dan positron

EBTANAS-00-31

Sebanyak X gram $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ ($M_r = 60$) dilarutkan ke dalam 468 gram air ($M_r = 18$) sehingga tekanan uap jenuh larutan pada temperatur $30^\circ\text{C} = 28,62 \text{ mmHg}$. Jika pada temperatur ini tekanan uap jenuh air murni sama dengan $31,8 \text{ mmHg}$ harga X adalah ...

- A. 270 gram
- B. 173 gram
- C. 90 gram
- D. 27 gram
- E. 18 gram

EBTANAS-00-32

Ke dalam 500 gram air dilarutkan 13,35 gram senyawa AlCl_3 . Jika K_b air = $0,52^\circ\text{C}/\text{mol}$, harga $\alpha = 0,8$, kenaikan titik didih larutan tersebut adalah ... ($A_r : \text{Al} = 27, \text{Cl} = 35,5$)

- A. $0,163^\circ\text{C}$
- B. $0,354^\circ\text{C}$
- C. $0,496^\circ\text{C}$
- D. $0,659^\circ\text{C}$
- E. $0,839^\circ\text{C}$

EBTANAS-00-33

Pada suhu 27°C , glukosa $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ ($M_r = 180$) sebanyak 7,2 gram dilarutkan dalam air sampai volumenya 400 ml. $R = 0,082 \text{ L atm mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$. Tekanan osmotika larutan yang terjadi sebesar ...

- A. 0,39 atm
- B. 2,46 atm
- C. 3,90 atm
- D. 4,80 atm
- E. 30,00 atm

EBTANAS-00-34

Jika diketahui $K_a \text{ CH}_3\text{COOH} = 1 \times 10^{-5}$ harga pH campuran antara 100 ml larutan CH_3COOH 0,2 M dan 100 ml NaOH 0,1 M adalah ...

- A. $1 + \log 2$
- B. 5
- C. $5 + \log 2$
- D. 6
- E. $13 - \log 2$

EBTANAS-00-35

Perbandingan volum dari campuran larutan NH_3 0,1 M dan larutan HCL 0,1 M agar menghasilkan larutan penyangga dengan pH = 9 adalah ... ($K_b \text{ NH}_3 = 1 \times 10^{-5}$)

- A. $5 - \log 2$
- B. 5
- C. $5 + \log 2$
- D. $9 - \log 2$
- E. 9

EBTANAS-00-36

Garam yang mempunyai pH > 7 dalam larutan adalah ...

- A. KI
- B. NaCl
- C. NH_4Cl
- D. BaSO_4
- E. K_2CO_3

EBTANAS-00-37

Jika 10,7 gram NH_4Cl ($M_r = 53,5$) dilarutkan dalam air hingga volumenya menjadi 500 ml larutan, akan diperoleh larutan dengan pH ... ($K_b \text{NH}_3 = 1 \times 10^{-5}$)

- A. $5 - \log 2$
- B. 5
- C. $5 + \log 2$
- D. $9 - \log 2$
- E. 9

EBTANAS-00-38

Diketahui :

$\text{Ksp Ag}_2\text{CO}_3$	$= 8 \times 10^{-12}$
$\text{Ksp Ag}_2\text{CO}_2$	$= 8 \times 10^{-12}$
$\text{Ksp Ag}_2\text{Cl}$	$= 2 \times 10^{-10}$
$\text{Ksp Ag}_3\text{PO}_4$	$= 1 \times 10^{-16}$
Ksp AgI	$= 8,5 \times 10^{-17}$
Ksp AgN	$= 1,2 \times 10^{-16}$

Berdasarkan data di atas garam yang paling besar kelarutannya dalam air adalah ...

- A. AgI
- B. AgCl
- C. AgCN
- D. Ag_3PO_4
- E. Ag_2CO_3

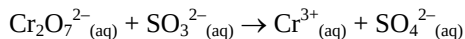
EBTANAS-00-39

Larutan basa lemah tepat jenuh $\text{L}(\text{OH})_2$ mempunyai pH = 10. Ksp basa tersebut adalah ...

- A. 5×10^{-12}
- B. 4×10^{-12}
- C. 2×10^{-12}
- D. 5×10^{-13}
- E. 5×10^{-14}

EBTANAS-00-40

Perhatikan reaksi redoks “

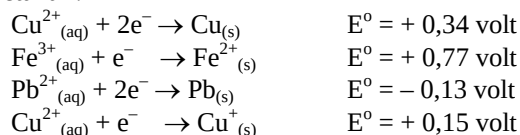


Setelah reaksi disetarakan, perbandingan banyak mol ion $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ dengan SO_4^{2-} dalam reaksi tersebut adalah ...

- A. 1 : 3
- B. 3 : 1
- C. 2 : 3
- D. 3 : 2
- E. 1 : 6

EBTANAS-00-41

Diketahui :



Berdasarkan data tersebut, reaksi yang tidak dapat berlangsung adalah ...

- A. $\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Pb}(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + \text{Pb}^{2+}(\text{aq})$
- B. $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + \text{Pb}(\text{s}) \rightarrow \text{Cu}^+(\text{aq}) + \text{Pb}^{2+}(\text{aq})$
- C. $\text{Pb}^{2+}(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s}) \rightarrow \text{Pb}(\text{aq}) + \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$
- D. $\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Cu}(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$
- E. $\text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{Cu}^+(\text{s}) \rightarrow \text{Fe}^{2+}(\text{aq}) + \text{Cu}^{2+}(\text{aq})$

EBTANAS-00-42

Pada elektrolisis larutan H_2SO_4 dengan elektroda Pt, reaksi yang berlangsung di anoda adalah ...

- A. $\text{H}(\text{g}) \rightarrow \text{H}^+(\text{aq}) + \text{e}^-$
- B. $\text{H}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^-$
- C. $2\text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_{2(\text{g})}$
- D. $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 4\text{H}^+(\text{aq}) + \text{O}_{2(\text{g})} + 4\text{e}^-$
- E. $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_{2(\text{g})} + 2\text{OH}^-(\text{aq})$

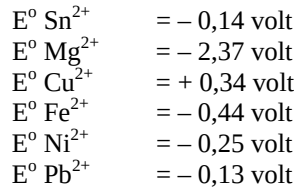
EBTANAS-00-43

Pada elektrolisis larutan ZnCl_2 (AR: Zn = 65) dengan elektoda C menggunakan arus sebesar 4 ampere selama 10 menit menghasilkan endapan Zn di katoda sebanyak ...

- A. 1,2 gram
- B. 2,4 gram
- C. 4,8 gram
- D. 24,8 gram
- E. 32,5 gram

EBTANAS-00-44

Diketahui data dari E° reduksi beberapa ion logam:



Logam yang dapat mencegah terjadinya korosi besi secara katodik adalah ...

- A. Mg
- B. Cu
- C. Sn
- D. Ni
- E. Pb

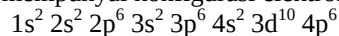
EBTANAS-00-45

Nomor atom suatu unsur logam utama golongan IIIA = 13. Konfigurasi elektron paling stabil dari ion logam tersebut adalah ...

- A. $1s^2 2s^2 2p^6$
- B. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$
- C. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^2$
- D. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
- E. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

EBTANAS-00-46

Ion X^{2+} mempunyai konfigurasi elektron:

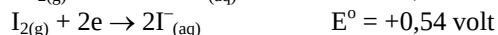
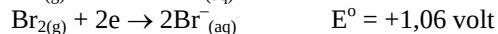


Dalam sistem periodik, unsur X terletak pada ...

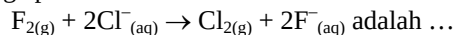
- A. golongan IIA, periode 5
- B. golongan VIIIA, periode 5
- C. golongan IIB, periode 4
- D. golongan VIA, periode 4
- E. golongan IIB, periode 5

EBTANAS-00-47

Diketahui potensial elektroda:



Harga potensial elektroda:



- A. 1,51 volt
B. 1,90 volt
C. 2,42 volt
D. 3,41 volt
E. 3,39 volt

EBTANAS-00-48

Basa alkali tanah yang paling sukar larut dalam air dan mempunyai sifat amfoter adalah ...

- A. $\text{Be}(\text{OH})_2$
B. $\text{Mg}(\text{OH})_2$
C. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
D. $\text{Sr}(\text{OH})_2$
E. $\text{Ba}(\text{OH})_2$

EBTANAS-00-49

Tabel struktur dan sifat fisis 3 unsur periode ketiga:

Unsur Sifat	P	Q	R
Fasa	padat	gas	padat
E. ionisasi	kecil	sangat besar	besar
Struktur molekul	struktur raksasa	molekul sederhana	struktur raksasa
Jari-jari atom (A)	0,186	0,100	0,112

Berdasarkan data di atas, urutan unsur periode ketiga menurut kenaikan nomor atomnya adalah ...

- A. P, Q, R
B. P, R, Q
C. Q, P, R
D. Q, R, P
E. R, Q, P

EBTANAS-00-50

Pada leburan bauksit (Al_2O_3) dalam kreolit cair dialiri arus sebesar 9,65 ampere selama 6 jam. Jika diketahui Ar: Al = 27, massa logam Al yang terbentuk di katoda sebanyak ...

- A. 0,324 gram
B. 1,944 gram
C. 16,20 gram
D. 19,44 gram
E. 58,32 gram

EBTANAS-00-51

Senyawa dari unsur transisi periode keempat yang mengandung ion Sc^{3-} dan Ti^{4+} , tidak berwarna. Hal ini disebabkan karena ...

- A. unsur transisi bersifat logam
- B. sub kulit d nya terisi penuh
- C. tak memiliki satu elektron pada sub kulit d
- D. hanya memiliki satu macam tingkat oksidasi
- E. unsur transisi dapat membentuk ion kompleks

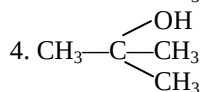
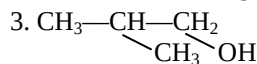
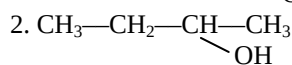
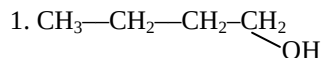
EBTANAS-00-52

Rumus kimia yang sesuai bagi ion tetramin dikloro kobalt (III) adalah ...

- A. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]$
 B. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^+$
 C. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^{2+}$
 D. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^-$
 E. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^{2-}$

EBTANAS-00-53

Diketahui isomer-isomer I-butanol



Yang merupakan isomer posisi dan juga isomer rangka adalah ...

- A. 1 dan 2
B. 1 dan 3
C. 2 saja
D. 3 saja
E. 4 saja

EBTANAS-00-54

Bila senyawa $\text{CH}_3-\text{C}(\text{CH}_3)=\text{CH}-\text{CH}_3$ diadisi dengan HCl

Akan menghasilkan senyawa yang mempunyai nama ...

- A. 2-klor 3-metil butana
B. 3-klor 3-metil butana
C. 3-klor 2-metil butana
D. 2-klor 2-metil butana
E. 1-klor 2-metil butana

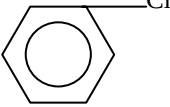
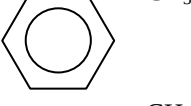
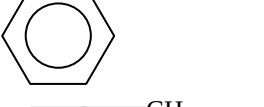
EBTANAS-00-55

Senyawa haloalkana yang biasanya digunakan sebagai pemadam kebakaran, tetapi sekarang tidak lagi digunakan karena pada suhu tinggi teroksidasi gas beracun adalah ...

- A. CCl_4
B. COCl_2
C. CHCl_3
D. CCl_2F_2
E. CaOCl_2

EBTANAS-00-56

Salah satu senyawa turunan benzena berikut yang merupakan bahan dasar pembuatan asam benzoat adalah ...

- A. 
- B. 
- C. 
- D. 
- E. 

EBTANAS-00-57

Perhatikan tabel di bawah ini !

No.	Polimer	Monomer	Jenis Polimerisasi
1.	protein	asam amino	kondensasi
2.	polietilen	propena	adisi
3.	karet alam	isoprena	kondensasi
4.	PVC	vinil klorida	kondensasi
5.	amilum	glukosa	adisi

Berdasarkan data di atas pasangan yang paling tepat dari ketiga komponen tersebut ditunjukkan oleh nomor ...

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

EBTANAS-00-58

Data percobaan uji protein sebagai berikut:

No. Perc.	Senyawa	P e r e a k s i		
		Biuret	Xanthoproteat	Timbal(II)Asetat
1	P	+	+	—
2	Q	—	—	+
3	R	+	—	+
4	S	+	+	+

Dari data tersebut pasangan senyawa yang mengandung inti benzena adalah ...

- A. P dan Q
B. P dan R
C. P dan S
D. Q dan R
E. R dan S

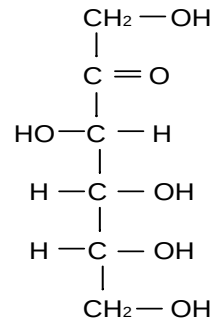
EBTANAS-00-59

Disakarida yang dihidrolisis menghasilkan dua molekul D glukosa adalah ...

- A. laktosa
B. maltosa
C. sukrosa
D. selulosa
E. glikogen

EBTANAS-00-60

Salah satu senyawa heksosa mempunyai rumus struktur:



Senyawa tersebut mempunyai nama ...

- A. glukosa
B. arabinosa
C. fruktosa
D. galaktosa
E. laktosa