

Kimia EBTANAS

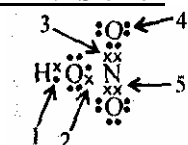
Tahun 2001

EBTANAS-01-01

Senyawa dengan rumus molekul N_2O , NO , NO_2 berturut turut mempunyai nama ...

- Nitrogen (IV) oksida, Nitrogen (II) oksida, Nitrogen (I) oksida
- Nitrogen (II) oksida, Nitrogen (I) oksida, Nitrogen (IV) oksida
- Nitrogen (II) oksida, Nitrogen (IV) oksida, Nitrogen (I) oksida
- Nitrogen (I) oksida, Nitrogen (II) oksida, Nitrogen (IV) oksida
- Nitrogen (I) oksida, Nitrogen (IV) oksida, Nitrogen (II) oksida

EBTANAS-01-02



Rumus struktur Lewis asam nitrat adalah seperti disamping ini.

Ikatan kovalen koordinasi ditunjukkan oleh anak panah nomor ...

- 11
- 22
- 33
- 44
- 55

EBTANAS-01-03

Berikut ini merupakan data tentang senyawa alkuna :

- Gas etuna hasil dari reaksi
 $CaC_2 + 2 H_2O \rightarrow C_2H_2 + Ca(OH)_2$
- Reaksi pembuatan gas asetilen mempunyai perbandingan mol yaitu 2 : 2 : 1
- Gas asetilen dapat digunakan untuk mengelas logam
- Volum yang terjadi sangat banyak

pernyataan yang benar tentang gas asetilen adalah ...

- 1 dan 2
- 1 dan 3
- 1 dan 4
- 2 dan 3
- 2 dan 4

EBTANAS-01-04

Perunggu adalah suatu logam paduan antara ...

- Au dengan Sn
- Cu dengan Zn
- Fe dengan Au
- Cu dengan Sn
- Ag dengan Au

EBTANAS-01-05

Kadar gas kripton di udara adalah $1,15 \times 10^{-4} \%$.

Jika dinyatakan dalam bpj, kadar tersebut adalah ...

- 1,15 bpj
- 11,1 bpj
- 115 bpj
- 1150 bpj
- 11.500 bpj

EBTANAS-01-06

Di antara peristiwa berikut, yang termasuk perubahan kimia adalah ...

- kapur baru menyublim
- bensin menguap
- besi berkarat
- lilin melebur
- es mencair

EBTANAS-01-07

1. H_2 2. H_2O 3. NH_3 4. N_2 5. P_4

Di antara rumus molekul berikut, pasangan yang merupakan molekul senyawa adalah ...

- 1 dan 2
- 1 dan 3
- 2 dan 3
- 2 dan 5
- 3 dan 5

EBTANAS-01-08

Jika diketahui massa atom relatif $A_r : N = 14; H = 1$ dan tetapan Avogadro = 6×10^{23} , dalam 8 gram N_2H_4 terdapat atom nitrogen sebanyak ...

- 3×10^{23} atom
- 6×10^{23} atom
- 9×10^{23} atom
- 12×10^{23} atom
- 15×10^{23} atom

EBTANAS-01-09

Pasangan unsur-unsur berikut ini yang memiliki elektron valensi sama yaitu ...

- ${}_3Li$ dan ${}_{13}Al$
- ${}_{11}Na$ dan ${}_{19}K$
- ${}_{12}Mg$ dan ${}_{30}Zn$
- ${}_5B$ dan ${}_{21}Sc$
- ${}_7N$ dan ${}_{17}Cl$

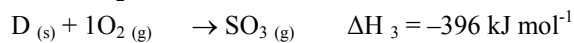
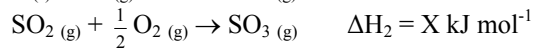
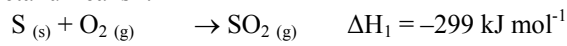
EBTANAS-01-10

Diantara sifat periodik berikut, yang benar dalam satu golongan dari atas ke bawah adalah ...

- A. jari-jari elektron makin pendek
- B. elektronegativitas makin kecil
- C. energi ionisasi makin besar
- D. afinitas elektron makin besar
- E. sifat logam berkurang

EBTANAS-01-11

Diketahui reaksi :



Besarnya X adalah ...

- A. $-49,9 \text{ kJ mol}^{-1}$
- B. -97 kJ mol^{-1}
- C. -194 kJ mol^{-1}
- D. $+49,9 \text{ kJ mol}^{-1}$
- E. $+97 \text{ kJ mol}^{-1}$

EBTANAS-01-12

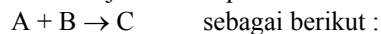
Diketahui energi ikatan dari $O-H = 464 \text{ kJ}$
 $O=O = 500 \text{ kJ}$
 $H-H = 436 \text{ kJ}$

Kalor yang diperlukan untuk menguraikan 9 gram air ($M_r = 18$) adalah ...

- A. 8 kJ
- B. 121 kJ
- C. 222 kJ
- D. 242 kJ
- E. 472 kJ

EBTANAS-01-13

Data percobaan laju reaksi diperoleh dari reaksi :



Nomor percobaan	[A] molar	[B] molar	Laju reaksi molar/detik
1	0,01	0,20	0,02
2	0,02	0,20	0,08
3	0,03	0,20	0,18
4	0,03	0,40	0,36

Rumus laju reaksinya adalah ...

- A. $V = k [A]^2 [B]$
- B. $V = k [A] [B]^2$
- C. $V = k [A] [B]$
- D. $V = k [A]^2 [B]^2$
- E. $V = k [A]^3 [B]$

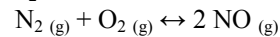
EBTANAS-01-14

Diketahui reaksi : $A_{(g)} + 2 B_{(g)} \leftrightarrow AB_{2(g)}$
 Kesetimbangan bergeser ke kanan jika ...

- A. suhu dinaikkan
- B. suhu diturunkan
- C. tekanan diperbesar
- D. tekanan diperkecil
- E. konsentrasi B dikurangi

EBTANAS-01-15

Dalam ruang 5 liter direaksikan 0,5 mol N_2 dengan 0,4 mol gas O_2 menurut reaksi :



Setelah tercapai keadaan setimbang terbentuk 0,2 mol gas NO. Harga Kc adalah ...

- A. $\frac{1}{2}$
- B. $\frac{1}{3}$
- C. $\frac{1}{4}$
- D. $\frac{1}{5}$
- E. $\frac{2}{5}$

EBTANAS-01-16

Data percobaan daya hantar listrik sebagai berikut :

Zat	Lampu	Pengamatan lain
1	Nyala terang	Banyak gelembung
2	Nyala redup	Banyak gelembung
3	Tidak menyala	Sedikit gelembung
4	Tidak menyala	Tidak ada gelembung

Pasangan yang digolongkan zat elektrolit kuat dan non-elektrolit berturut-turut adalah

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

EBTANAS-01-17

Fraaksi mol larutan 36 gram glukosa ($M_r = 180$) dalam 90 gram air ($M_r = 18$) adalah ...

- A. 0,960
- B. 0,400
- C. 0,040
- D. 0,0038
- E. 0,004

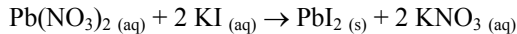
EBTANAS-01-18

Asam lemah HA, pHnya = 3. $K_a : HA = 1 \times 10^{-5}$
 Konsentrasi HA adalah ...

- A. 0,1 M
- B. 0,01 M
- C. 0,001 M
- D. 0,0001 M
- E. 0,00001 M

EBTANAS-01-19

Sebanyak 200mL larutan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ 0,4 M dicampur dengan 200 mL larutan KI 0,4 M menurut persamaan reaksi:



Pereaksi yang tersisa adalah ...

- 0,06 mol KI
- 0,04 mol KI
- 0,02 mol KI
- 0,06 mol $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- 0,04 mol $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

EBTANAS-01-20

Rumus struktur $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—O—CH}_2\text{—CH}_2\text{—CH}_3$ berisomer fungsi dengan ...

- $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—C} \begin{array}{l} \text{// O} \\ \text{H} \end{array}$
- $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—C} \begin{array}{l} \text{// O} \\ \text{OH} \end{array}$
- $\text{CH}_3\text{—CH—C} \begin{array}{l} \text{// O} \\ \text{—OCH}_3 \end{array}$
|
CH₃
- $\text{CH}_3\text{—CH—CH—CH}_3$
| |
CH₃ CH₃
- $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—CH}_2\text{—C} \begin{array}{l} \text{// O} \\ \text{CH}_3 \end{array}$

EBTANAS-01-21

Contoh koloid yang medium pendispersinya padat dan fase terdispersinya cair adalah ...

- asap
- awan
- agar-agar
- mutiara
- batu apung

EBTANAS-01-22

Peristiwa berikut L

- Pembentukan delta pada muara sungai
- Pemurnian gula pasir (kotor)
- Penyembuhan sakit perut oleh nori
- Penjernihan air

Yang merupakan contoh peristiwa koagulasi koloid, kecuali ...

- 1 dan 2
- 1 dan 3
- 1 dan 4
- 2 dan 3
- 2 dan 4

EBTANAS-01-23

Pembuatan sol $\text{Fe}(\text{OH})_3$ dapat dilakukan dengan cara ...

- mekanik
- peptisasi
- reaksi redoks
- hidrolisis
- dekomposisi rangkap

EBTANAS-01-24

Lima tabung reaksi masing-masing berisi air yang mengandung :

- MgSO_4
- Na_2SO_4
- $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- KCl
- CaCl_2

Air sadah tetap terdapat pada pasangan tabung nomor ...

- A dan 2
- 1 dan 5
- 2 dan 4
- 3 dan 4
- 1 dan 5

EBTANAS-01-25

Salah satu kegunaan BHA (*Butil Hidroksi Anisol*) adalah ...

- mencegah agar minyak tidak menjadi tengik
- mencegah agar makanan tidak membusuk
- mencegah adanya kapang pada roti kering
- memberi warna yang menarik pada makanan
- memberi aroma yang menarik pada makanan

EBTANAS-01-26

Di antara pestisida berikut ini yang digunakan untuk mematikan tumbuhan pengganggu adalah ...

- fungisida
- herbisida
- insektisida
- barterisida
- rodentisida

EBTANAS-01-27

Unsur-unsur yang sangat penting diperlukan oleh tumbuh-tumbuhan adalah ...

- N, P, K
- N, P, Ca
- N, P, C
- Zn, K, P
- Mn, Cu, Pb

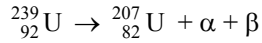
EBTANAS-01-28

Isotop La-140 mula-mula 10 gram dan waktu paruhnya 40 hari. Setelah 120 hari La-140 yang tersisa adalah ...

- 1,25 gram
- 2,50 gram
- 3,75 gram
- 5,00 gram
- 6,25 gram

EBTANAS-01-29

Uranium meluruh dengan persamaan :



Partikel α dan β yang dipancarkan berturut-turut sebanyak ...

- 6 dan 2
- 6 dan 4
- 7 dan 4
- 8 dan 4
- 8 dan 6

EBTANAS-01-30

Radioisotop yang digunakan untuk sterilisasi alat-alat kedokteran adalah ...

- Cs137
- I-131
- Co-60
- Ca-47
- Na-24

EBTANAS-01-31

Jika tekanan osmotik dari 500 mL larutan fruktosa, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ pada suhu 32°C sebesar 2 atm, massa fruktosa yang terlarut sebanyak ...

- 7,2 gram
- 9,0 gram
- 14,4 gram
- 18,0 gram
- 45,0 gram

EBTANAS-01-32

Suatu larutan X mendidih pada suhu $100,13^\circ\text{C}$.

Larutan tersebut akan membeku pada suhu ...

(K_b air = $0,52^\circ\text{C}/\text{m}$ dan K_f air = $1,86^\circ\text{C}/\text{m}$)

- $-1,86^\circ\text{C}$
- $-0,52^\circ\text{C}$
- $-0,46^\circ\text{C}$
- $-0,36^\circ\text{C}$
- $-0,13^\circ\text{C}$

EBTANAS-01-33

Pasangan larutan berikut yang membentuk penyangga adalah ...

- $100\text{ cm}^3\text{ CH}_3\text{COOH } 0,1\text{ M}$ dan $100\text{ cm}^3\text{ NaOH } 0,1\text{ M}$
- $100\text{ cm}^3\text{ CH}_3\text{COOH } 0,1\text{ M}$ dan $100\text{ cm}^3\text{ NaOH } 0,1\text{ M}$
- $100\text{ cm}^3\text{ CH}_3\text{COOH } 0,1\text{ M}$ dan $100\text{ cm}^3\text{ NaOH } 0,2\text{ M}$
- $100\text{ cm}^3\text{ NH}_3(\text{aq})\text{ } 0,5\text{ M}$ dan $100\text{ cm}^3\text{ HCl } 0,1\text{ M}$
- $100\text{ cm}^3\text{ NaOH }(\text{aq})\text{ } 0,1\text{ M}$ dan $100\text{ cm}^3\text{ HCl } 0,1\text{ M}$

EBTANAS-01-34

Larutan 20 mL $\text{HCOOH } 0,3\text{ M}$ ($K_a = 2 \times 10^{-5}$) dicampurkan dengan 40 mL larutan $\text{KOH } 0,1\text{ M}$. Harga pH larutan yang terjadi adalah ...

- 1
- 3
- 5
- 8
- 10

EBTANAS-01-35

Diketahui garam-garam :

- BaSO_4
- Na_2CO_3
- Cl
- $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
- K_2S

Pasangan garam yang larutannya dalam air bersifat basa adalah ...

- 1 dan 2
- 1 dan 4
- 2 dan 5
- 3 dan 4
- 3 dan 5

EBTANAS-01-36

Sebanyak 19,6 gram garan CH_3COOK ($M_r = 98$) dilarutkan dalam air hingga volum 500 ml. K_a $\text{CH}_3\text{COOH} = 1 \times 10^{-5}$. pH larutan CH_3COOK adalah ...

- $2 - \log 6$
- $4 - \log 2$
- $5 - \log 2$
- $9 + \log 2$
- $10 + \log 5$

EBTANAS-01-37

Dalam 100 cm^3 air dapat larut 1,16 mg $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ($M_r = 58$). Harga K_{sp} dari $\text{Mg}(\text{OH})_2$ adalah ...

- $16,0 \times 10^{-12}$
- $3,2 \times 10^{-11}$
- $8,0 \times 10^{-11}$
- $4,0 \times 10^{-10}$
- $8,0 \times 10^{-8}$

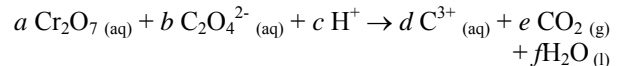
EBTANAS-01-38

Kelarutan AgCl dalam air pada 25°C adalah 1,435 mg per liter. Kelarutan AgCl dalam larutan yang mengandung 0,1 M NaCl adalah ... (massa molar $\text{AgCl} = 143,5\text{ gram mol}^{-1}$)

- 1×10^{-4} mol per liter
- 1×10^{-5} mol per liter
- 1×10^{-9} mol per liter
- 1×10^{-10} mol per liter
- 1×10^{-4} mol per liter

EBTANAS-01-39

Reaksi redoks:



setelah disetarakan mempunyai harga a, b, d, e berturut-turut ...

- 1, 3, 1, 6
- 1, 3, 2, 6
- 2, 3, 2, 6
- 2, 3, 2, 3
- 6, 2, 3, 1

EBTANAS-01-40

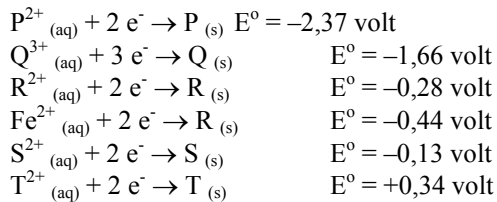
Diketahui data potensial elektroda standar :

Reaksi redoks berikut ini yang dapat berlangsung spontan adalah ...

- $\text{Zn}_{(s)} + \text{Mn}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Mn}_{(s)} + \text{Zn}^{2+}_{(aq)}$
- $3 \text{Ag}_{(s)} + \text{In}^{3+}_{(aq)} \rightarrow \text{In}_{(s)} + 3 \text{Ag}^{2+}_{(aq)}$
- $2 \text{In}_{(s)} + 3 \text{Mn}^{2+}_{(aq)} \rightarrow 3 \text{Mn}_{(s)} + 2 \text{In}^{2+}_{(aq)}$
- $3 \text{Zn}_{(s)} + 2 \text{In}^{2+}_{(aq)} \rightarrow 2 \text{Zn}_{(s)} + 2 \text{In}^{2+}_{(aq)}$
- $2 \text{Ag}_{(s)} + \text{Mn}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{Mn}_{(s)} + 2 \text{Ag}^{2+}_{(aq)}$

EBTANAS-01-41

Diketahui potensial elektroda standar E° (volt) unsur-unsur :



Unsur logam yang paling baik memberikan perlindungan katodik terhadap besi adalah ...

- P
- Q
- R
- S
- T

EBTANAS-01-42

Arus listrik sebesar 10 ampere dialirkan selama 16 menit ke dalam larutan CuSO_4 (Ar : Cu = 63,5; S = 32; O = 16) dengan elektroda karbon. Massa tembaga yang dapat diendapkan di katoda adalah ...

- 1,58 gram
- 2,39 gram
- 3,16 gram
- 6,32 gram
- 8,23 gram

EBTANAS-01-43

Konfigurasi elektron suatu unsur ${}_{29}\text{X}$ adalah ...

- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^9 4s^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^6 3d^{10} 4s^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 3d^8 4s^1$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^7 4s^2$
- $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$

EBTANAS-01-44

Suatu unsur X mempunyai konfigurasi elektron $[_{54}\text{Xe}] 6s^2 4f^2$. Unsur X dalam sistem periodik termasuk dalam ...

- blok s
- blok p
- blok d
- blok f
- blok g

EBTANAS-01-45

Diberikan pasangan kelompok senyawa berikut :

- H_2O dengan HCl
- PH_3 dengan HBr
- NH_3 dengan H_2S
- HF dengan H_2O
- NH_3 dengan HF

Kelompok senyawa yang mempunyai ikatan hidrogen adalah ...

- 1 dan 2
- 2 dan 3
- 3 dan 4
- 4 dan 5
- 5 dan 1

EBTANAS-01-46

Pernyataan tentang unsur-unsur gas mulia berikut yang paling tepat adalah ...

- harga energi ionisasi tinggi menunjukkan kestabilan unsur gas mulia
- semua atom unsur gas mulia mempunyai elektron valensi 8
- titik didih unsur-unsur sangat tinggi, di atas 100°C
- tidak dikenal senyawa xenon dan kripton
- argon tidak terdapat di atmosfer

EBTANAS-01-47

Tabel titik didih dan titik leleh unsur-unsur halogen sebagai berikut :

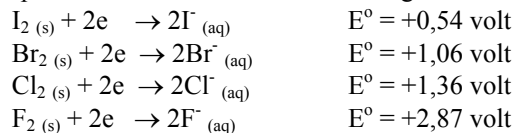
Unsur halogen	A	B	C	D
Titik didih	184	59	-35	-188
Titik leleh	114	-7	-101	-220

Unsur (pasangan unsur) halogen yang berwujud cair pada suhu kamar adalah ...

- A dan B
- C dan D
- A dan D
- B
- C

EBTANAS-01-48

Data potensial standard unsur-unsur halogen :



Unsur (pasangan unsur) halogen yang merupakan oksidator kuat adalah ...

- I_2
- Br_2
- Cl_2
- F_2
- I_2, Br_2

EBTANAS-01-49

Pernyataan yang tepat tentang cara memperoleh lodam alkali adalah ...

- A. reduksi garam kloridanya
- B. oksidasi garam kloridanya
- C. elektrolisis leburan garam kloridanya
- D. elektrolisis larutan garam kloridanya
- E. hidrolisis larutan garam kloridanya

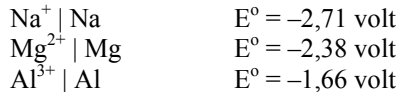
EBTANAS-01-50

Senyawa magnesium yang digunakan untuk menetralkan kelebihan asam lambung adalah ...

- A. magnesium klorida
- B. magnesium sulfat
- C. magnesium karbonat
- D. magnesium kromat
- E. magnesium hidroksida

EBTANAS-01-51

Diketahui potensial elektroda standar unsur periode ketiga :



Urutan daya pereduksi unsur periode ketiga dari yang kuat ke yang lemah adalah ...

- A. Na – Mg – Al
- B. Mg – Na – Al
- C. Na – Al – Mg
- D. Mg – Al – Na
- E. Al – Mg – Na

EBTANAS-01-52

Diketahui senyawa-senyawa :

- 1. kriolit
- 2. kaporit
- 3. bauksit
- 4. kalkopirit

pasangan senyawa yang mengandung aluminium adalah

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

EBTANAS-01-53

Konfigurasi elektron unsur transisi periode keempat adalah ...

- A. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2$
- B. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^3$
- C. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^1$
- D. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 4p^3$
- E. $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6$

EBTANAS-01-54

Nama senyawa kompleks $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$ adalah ...

- A. Tetramin dikloro kobal(III) klorida
- B. Dikloro tetramin kobaltat (III) klorida
- C. Tetramin dikloro kobal (II) klorida
- D. Tetramin kobal (III) triklorida
- E. Trikloro tetramin kobal (III)

EBTANAS-01-55

Suatu senyawa kompleks terdiri atas ion Cr^{3+} , ion VI^- dan molekul air. Rumus senyawa kompleks yang paling benar adalah ...

- A. $\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_3\text{Cl}_3$
- B. $\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6\text{Cl}_2$
- C. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_2\text{Cl}_4]^+$
- D. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$
- E. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl}_3$

EBTANAS-01-56

Perhatikan rumus-rumus berikut:

1. $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{OH}$
2. $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{H} \end{array}$
3. $\begin{array}{c} || \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ || \\ \text{O} \end{array}$
4. $\begin{array}{c} || \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{OH} \\ || \\ \text{O} \end{array}$
5. $\begin{array}{c} || \\ \text{H}_3\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ || \\ \text{O} \end{array}$

Pasangan yang berisomer fungsi adalah ...

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

EBTANAS-01-57

Diketahui reaksi-reaksi senyawa karbon :

1. $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CHCl}-\text{CH}_3$
2. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br} + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCH}_3 \xrightarrow[\text{alkohol}]{\text{KOH}} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$

Jenis reaksi dari reaksi-reaksi senyawa karbon di atas berturut-turut adalah ...


- A. adisi, eliminasi, substitusi
- B. substitusi, eliminasi, adisi
- C. eliminasi, substitusi, adisi
- D. adisi, substitusi, eliminasi
- E. substitusi, adisi eliminasi

EBTANAS-01-58

Senyawa haloalkana berikut yang digunakan untuk obat bius dan tidak bersifat racun adalah ...

- A. CH_2
- B. CCl_2F_2
- C. $\text{C}_2\text{Cl}_2\text{F}_4$
- D. $\text{CH}_2=\text{CHCl}$
- E. $\text{CF}_3-\text{CHClBr}$

EBTANAS-01-59

Kegunaan senyawa turunan benzena dengan rumus struktur  adalah ...

- A. aspirin
- B. zat warna
- C. pengawet
- D. anti septik
- E. bahan-bahan nilon 66

EBTANAS-01-60

Dari beberapa pasangan polimer berikut yang keduanya merupakan polimer sintetik adalah ...

- A. polistirena dan selulosa
- B. polietilena dan DNA
- C. poliester dan amilum
- D. PVC dan nilon
- E. nilon dan DNA