

# Kimia EBTANAS

## Tahun 1998

### EBTANAS-98-01

Diantara perubahan berikut:

1. besi berkarat
2. lilin menyala
3. iodium menyublim
4. bensin terbakar
5. emas melebur

yang termasuk perubahan kimia adalah ...

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

### EBTANAS-98-02

Data percobaan pembentukan tembaga sulfida sbb.

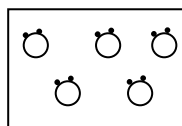
Massa unsur yang digunakan		Massa unsur yang bereaksi		Massa unsur yang tersisa	
Tembaga (gram)	Belerang (gram)	Tembaga (gram)	Belerang (gram)	Tembaga (gram)	Belerang (gram)
0,5	0,1	0,2	0,1	0,3	-
0,5	0,15	0,3	0,15	0,2	-
0,5	0,2	0,4	,02	0,1	-
0,5	0,3	0,5	,025	-	0,05

Perbandingan massa tembaga dengan massa belerang yang bereaksi pada pembentukan tembaga sulfida adalah

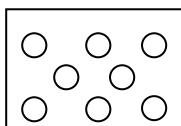
- A. 1 : 2
- B. 2 : 1
- C. 2 : 3
- D. 5 : 1
- E. 5 : 3

### EBTANAS-98-03

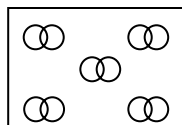
Perhatikan gambar skematis berikut ini !



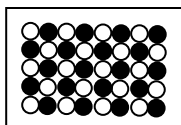
1



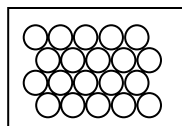
4



2



5



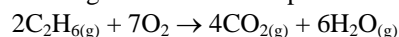
3

Dari gambar di atas yang menunjukkan molekul unsur adalah ...

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

### EBTANAS-98-04

Pembakaran gas etana menurut persamaan reaksi:



Volume gas  $\text{CO}_2$  yang terbentuk pada pembakaran sempurna 3 liter gas etana adalah ...

- A. 1,5 liter
- B. 2 liter
- C. 6 liter
- D. 9 liter
- E. 10,5 liter

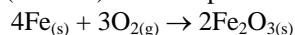
### EBTANAS-98-05

Jika diketahui massa atom unsur Fe = 55,847 sma dan massa 1 atom C-12 = 12,000 sma, maka massa atom relatif Fe adalah ...

- A.  $\frac{1 \times 12,000}{55,847}$
- B.  $\frac{55,847}{1 \times 12,000}$
- C.  $\frac{55,847}{12 \times 12,000}$
- D.  $\frac{\frac{1}{12} \times 12,000}{55,847}$
- E.  $\frac{55,847}{\frac{1}{12} \times 12,000}$

### EBTANAS-98-06

Jika 11,2 gram Fe ( $A_r = 56$ ) habis bereaksi dengan oksigen ( $A_r = 16$ ) menurut persamaan reaksi

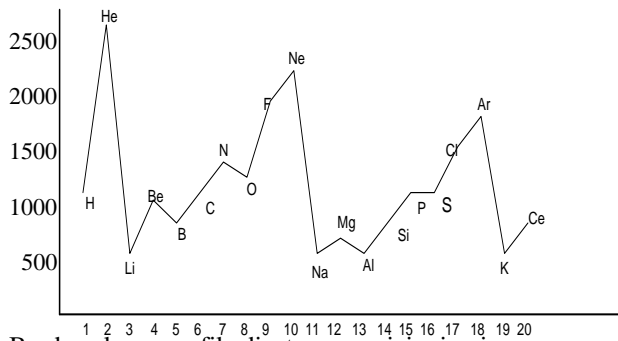


maka massa zat hasil reaksi adalah ...

- A. 16 gram
- B. 20 gram
- C. 24 gram
- D. 30 gram
- E. 32 gram

**EBTANAS-98-07**

Grafik energi ionisasi beberapa unsur:



Berdasarkan grafik di atas energi ionisasi unsur-unsur dalam satu periode ...

- A. tetap
- B. selalu naik
- C. selalu turun
- D. cenderung naik
- E. cenderung turun

**EBTANAS-98-08**

Kulit terluar atom pusat suatu molekul mempunyai 6 pasang elektron yang terdiri dari 4 pasang elektron terikat dan 3 pasang elektron bebas. Bentuk molekulnya adalah ...

- A. oktahedron
- B. tetrahedron
- C. segitiga datar
- D. segiempat datar
- E. trigonal bipiramida

**EBTANAS-98-09**

Di antara rumus struktur berikut ini yang bukan isomer  $C_7H_{16}$  adalah ...

- A.  $\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
- B.  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- C.  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
- D.  $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ | \quad | \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \quad | \\ \text{CH}_3 \quad \text{CH}_3 \end{array}$
- E.  $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{C}-\text{CH}_3 \\ | \\ \text{H} \end{array}$

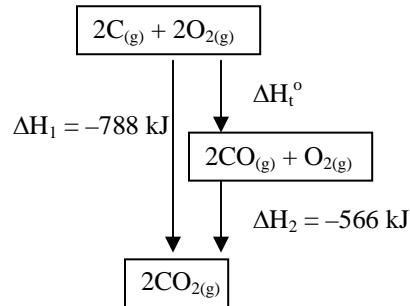
**EBTANAS-98-10**

Bensin premium mempunyai bilangan oktan 80, berarti bensin tersebut mengandung ...

- A. 80% heptana dan 20% butana
- B. 80% isooktana dan 20% butana
- C. 80% butana dan 20% isooktana
- D. 80% normal heptana dan 20% isooktana
- E. 80% isooktana dan 20% normal heptana

**EBTANAS-98-11**

Perhatikan diagram tingkat energi reaksi karbon dengan oksigen membentuk  $\text{CO}_2$



Kalor pembentuk  $\text{CO}$  ( $\Delta H_t^\circ$ ) adalah ...

- A.  $-222 \text{ kJ mol}^{-1}$
- B.  $-111 \text{ kJ mol}^{-1}$
- C.  $+111 \text{ kJ mol}^{-1}$
- D.  $+222 \text{ kJ mol}^{-1}$
- E.  $+333 \text{ kJ mol}^{-1}$

**EBTANAS-98-12**

Data percobaan laju reaksi untuk reaksi

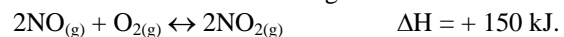
Percobaan	Konsentrasi mula-mula		Laju reaksi $\text{mol L}^{-1} \text{det}^{-1}$
	[NO]	[H <sub>2</sub> ]	
1	$4 \times 10^{-3}$	$1,5 \times 10^{-3}$	$32 \times 10^{-7}$
2	$4 \times 10^{-3}$	$3,0 \times 10^{-3}$	$64 \times 10^{-7}$
3	$4 \times 10^{-3}$	$6,0 \times 10^{-3}$	$130 \times 10^{-7}$
4	$2 \times 10^{-3}$	$6,0 \times 10^{-3}$	$32 \times 10^{-7}$
5	$1 \times 10^{-3}$	$6,0 \times 10^{-3}$	$7,9 \times 10^{-7}$

Berdasarkan data di atas, maka rumus laju reaksi yang benar adalah ...

- A.  $V = k (\text{NO}) (\text{H}_2)$
- B.  $V = k (\text{NO}) (\text{H}_2)^2$
- C.  $V = k (\text{NO})^2 (\text{H}_2)$
- D.  $V = k (\text{NO})^2$
- E.  $V = k (\text{H}_2)^2$

**EBTANAS-98-13**

Perhatikan reaksi kesetimbangan berikut:



Apabila pada volum tetap suhu dinaikkan, maka kesetimbangan bergeser ke arah ...

- A. kanan dan harga K tetap
- B. kiri dan harga K makin kecil
- C. kanan dan harga K makin kecil
- D. kiri dan harga K makin besar
- E. kanan dan harga K makin besar

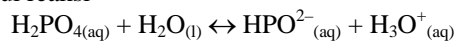
**EBTANAS-98-14**

Fraksi mol glukosa ( $M_r = 180$ ) dalam larutan glukosa 80% massa di dalam air adalah ...

- A.  $\frac{1}{4}$   
 B.  $\frac{2}{7}$   
 C.  $\frac{4}{9}$   
 D.  $\frac{5}{9}$   
 E.  $\frac{5}{7}$

**EBTANAS-98-15**

Diketahui reaksi



Yang merupakan pasangan asam basa konjugasi adalah

- ...  
 A.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$  dan  $\text{H}_2\text{O}$   
 B.  $\text{HPO}_4^{2-}$  dan  $\text{H}_3\text{O}^+$   
 C.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$  dan  $\text{H}_3\text{O}^+$   
 D.  $\text{HPO}_4^{2-}$  dan  $\text{H}_2\text{O}$   
 E.  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$  dan  $\text{HPO}_4^{2-}$

**EBTANAS-98-16**

Data hasil percobaan titrasi larutan NaOH dengan larutan HCl sebagai berikut:

Perc.	Volum NaOH 0,15 M	Volum HCL 0,1 M
1	10 ml	5 ml
2	10 ml	12 ml
3	10 ml	15 ml
4	10 ml	20 ml
5	10 ml	24 ml

Titik netralisasi ditunjukkan pada percobaan ...

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

**EBTANAS-98-17**

Rumus gugus fungsi senyawa karbon sebagai berikut:

- I.  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{O}- \end{array}$   
 II.  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{O}-\text{R} \end{array}$   
 III.  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}- \end{array}$   
 IV.  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{OH} \end{array}$   
 V.  $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ -\text{C}-\text{H} \end{array}$

Dari ke lima rumus gugus fungsi tersebut di atas, yang merupakan gugus fungsi dalam butanal adalah ...

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

**EBTANAS-98-18**

Senyawa alkohol di bawah ini yang tidak dapat dioksidasi adalah ...

- A. etanol  
 B. 2-propanol  
 C. 2-metil-2-propanol  
 D. 3-metil-1-butanol  
 E. 3-metil-2-butanol

**EBTANAS-98-19**

Data dari beberapa zat yang direaksikan dengan beberapa pereaksi:

	Hasil reaksi dengan pereaksi			
	Tollens	Biuret	Fehling	KMnO <sub>4</sub>
P	tak berwarna	ungu	biru	ungu
Q	cermin perak	biru	merah bata	tak berwarna
R	keruh	biru	biru	tak berwarna
S	keruh	biru	biru	ungu
T	tak berwarna	ungu	biru	oranye

Senyawa yang mengandung aldehid adalah ...

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

**EBTANAS-98-20**

Dengan konsentrasi yang sama dengan elektrolit yang paling efektif untuk menggumpalkan koloid  $\text{As}_2\text{S}_3$  adalah

- ...  
 A.  $\text{AlCl}_3$   
 B.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$   
 C.  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$   
 D. KBr  
 E.  $\text{MgCl}_2$

**EBTANAS-98-21**

Diberikan beberapa cara pembuatan koloid berikut:

1. reaksi redoks
2. busur Bredig
3. reaksi hidrolisis
4. peptisasi
5. reaksi pemindahan
6. mekanik

Pembuatan koloid secara dispersi adalah ...

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

**EBTANAS-98-22**

Tabel: Persentasi komponen sampah/limbah rumah tangga di beberapa kota besar di Indonesia.

Sampah Kota	plastik	organik	kertas	logam	karet
Semarang	14,15	68,14	5,95	5,07	3,00
Bandung	8,58	73,25	9,70	0,50	0,40
Jakarta	5,34	76,10	8,71	1,80	0,38
Medan	6,30	70,70	1,45	4,50	0,90
Surabaya	4,43	83,85	3,72	1,04	1,86

Berdasarkan tabel tersebut di atas, limbah terbesar pada kota Medan adalah ...

- A. limbah plastik
- B. limbah organik
- C. limbah kertas
- D. limbah logam
- E. limbah karet

**EBTANAS-98-23**

Zat aditif yang dipakai untuk mencegah rasa tengik pada makanan adalah ...

- A. aspartat
- B. asam benzoat
- C. beta karotin
- D. butil hidroksi
- E. mono sodium glutamat

**EBTANAS-98-24**

Dari reaksi peluruhan berikut:

1.  $^{137}_{53}\text{I} \rightarrow ^{136}_{53}\text{I}$
2.  $^{37}_{18}\text{Ar} \rightarrow ^{36}_{17}\text{Cl}$
3.  $^{13}_7\text{N} \rightarrow ^{13}_6\text{C}$
4.  $^{239}_{92}\text{U} \rightarrow ^{239}_{93}\text{Np}$
5.  $^{30}_{16}\text{S} \rightarrow ^{36}_{15}\text{P}$

Pasangan reaksi yang memancarkan partikel positron adalah ...

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

**EBTANAS-98-25**

Sejumlah 25 gram zat radioaktif disimpan selama 60 tahun. Jika waktu paruh zat tersebut 20 tahun, maka massa zat radioaktif yang tersisa adalah ...

- A. 3,125 gram
- B. 3,25 gram
- C. 3,75 gram
- D. 4,15 gram
- E. 6,25 gram

**EBTANAS-98-26**

Penambahan 5,4 gram suatu zat non elektrolit ke dalam 300 gram air ternyata menurunkan titik beku sebesar  $0,24^{\circ}\text{C}$ . Jika  $K_f$  air =  $1,86^{\circ}\text{C}$  maka  $M_r$  zat tersebut adalah ...

- A. 8,04
- B. 17,56
- C. 60,96
- D. 108,56
- E. 139,50

**EBTANAS-98-27**

Sebanyak 20 ml larutan  $\text{NH}_3$  0,30 M ( $K_b = 10^{-5}$ ) di campur dengan 40 ml larutan  $\text{HCl}$  0,10 M. pH campuran adalah ... ( $\log 5 = 0,699$ ,  $\log 2 = 0,301$ )

- A. 1
- B. 3
- C. 4,301
- D. 7
- E. 8,699

**EBTANAS-98-28**

Senyawa yang mengalami hidrolisis total dalam air adalah ...

- A.  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- B.  $\text{CH}_3\text{COONa}$
- C.  $\text{Na}_2\text{SO}_4$
- D.  $\text{Al}_2\text{S}_3$
- E.  $\text{BaCl}_2$

**EBTANAS-98-29**

Di dalam suatu larutan terdapat ion-ion  $\text{X}^{2+}$ ,  $\text{Y}^{2+}$  dan  $\text{Z}^{2+}$  dengan konsentrasi masing-masing 0,1 M. Ke dalam larutan ini ditambahkan  $\text{NaOH}$  padat, sehingga pH larutan menjadi 8. Berdasarkan data berikut:

$$K_{sp} \text{X(OH)}_2 = 2,8 \times 10^{-10}$$

$$K_{sp} \text{Y(OH)}_2 = 1,6 \times 10^{-14}$$

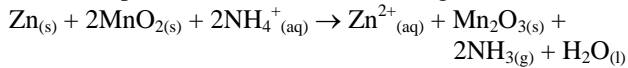
$$K_{sp} \text{Z(OH)}_2 = 4,5 \times 10^{-11}$$

maka hidroksida yang mengendap adalah ...

- A.  $\text{X(OH)}_2$
- B.  $\text{Y(OH)}_2$
- C.  $\text{Z(OH)}_2$
- D.  $\text{X(OH)}_2$  dan  $\text{Y(OH)}_2$
- E.  $\text{Y(OH)}_2$  dan  $\text{Z(OH)}_2$

**EBTANAS-98-30**

Diketahui persamaan reaksi redoks sebagai berikut:

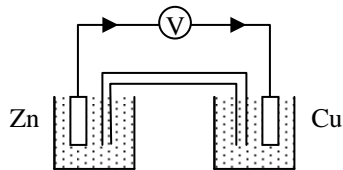


Perubahan bilangan oksidasi Mn pada reaksi redoks tersebut adalah ...

- A. +1 menjadi +2
- B. +2 menjadi +3
- C. +4 menjadi +3
- D. +2 menjadi +4
- E. +4 menjadi +2

**EBTANAS-98-31**

Berdasarkan bagan sel di samping, penulisan lambang sel yang tepat adalah ...



- A.  $\text{Zn} | \text{Zn}^{2+} || \text{Cu}^{2+} | \text{Cu}$
- B.  $\text{Zn} | \text{Zn}^{2+} || \text{Cu} | \text{Cu}^{2+}$
- C.  $\text{Zn}^{2+} | \text{Zn} || \text{Cu}^{2+} | \text{Cu}$
- D.  $\text{Zn}^{2+} | \text{Zn} || \text{Cu} | \text{Cu}^{2+}$
- E.  $\text{Zn}^{2+} | \text{Cu}^{2+} || \text{Zn} | \text{Cu}$

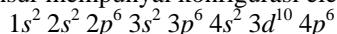
**EBTANAS-98-32**

Pada elektrolisis dengan menggunakan elektrolisis karkon, maka di antara larutan berikut yang dapat menghasilkan gas baik pada katode maupun anode adalah ...

- A.  $\text{CuCl}_2$
- B.  $\text{ZnSO}_4$
- C.  $\text{CuSO}_4$
- D.  $\text{K}_2\text{SO}_3$
- E.  $\text{AgCl}$

**EBTANAS-98-33**

Suatu unsur mempunyai konfigurasi elektron :



yang merupakan kulit valensi unsur tersebut adalah ...

- A.  $4s$
- B.  $4p$
- C.  $3d$
- D.  $4s, 4p$
- E.  $3d, 4s, 4p$

**EBTANAS-98-34**

Di bawah ini adalah tabel lambang unsur dengan nomor atomnya.

No.	Unsur	Nomor atom
1	P	20
2	Q	29
3	R	34
4	S	43
5	T	58

Pasangan unsur yang termasuk ke dalam blok *d* adalah ...

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

**EBTANAS-98-35**

Kelompok senyawa yang mempunyai ikatan hidrogen adalah ...

- A.  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  dan  $\text{HCl}$
- B.  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{PH}_3$  dan  $\text{HBr}$
- C.  $\text{NH}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  dan  $\text{HBr}$
- D.  $\text{NH}_3\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$  dan  $\text{HF}$
- E.  $\text{HF}$ ,  $\text{NH}_3$  dan  $\text{H}_2\text{O}$

**EBTANAS-98-36**

Bilangan oksidasi unsur klor dalam senyawa asam klorit, asam klorat dan asan perklorat berturut-turut adalah ...

- A. +1, +3 dan +5
- B. +1, +5 dan +7
- C. +3, +5 dan +7
- D. +5, +3 dan +1
- E. +7, +5 dan +3

**EBTANAS-98-37**

Tabel sifat-sifat golongan alkali

Unsur	Li	Na	K	Rb	Cr
E. ionisasi pertama ( $\text{kJ mol}^{-1}$ )	520	500	420	400	380
Jari-jari atom (nm)	0,15	0,19	0,23	0,25	0,26
Titik leleh ( $^{\circ}\text{C}$ )	180	98	64	39	29
Titik didih ( $^{\circ}\text{C}$ )	1330	892	760	688	690
$E^{\circ}$ reduksi (volt)	-3,05	-2,71	-2,93	-2,92	-2,92

Dengan memperhatikan tabel di atas, faktor yang menyebabkan unsur alkali yang mudah melepaskan elektron adalah ...

- A. energi ionisasi semakin kecil
- B. jari-jari atom semakin besar
- C. titik didihnya semakin kecil
- D. titik lelehnya semakin kecil
- E. potensial reduksi sel semakin kecil

**EBTANAS-98-38**

Berikut ini lima macam hidroksida unsur periode ketiga

1.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$
2.  $\text{Si}(\text{OH})_4$
3.  $\text{Al}(\text{OH})_3$
4.  $\text{Al}(\text{OH})_7$
5.  $\text{NaOH}$

Pasangan hidroksida yang bersifat asam adalah ...

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

**EBTANAS-98-39**

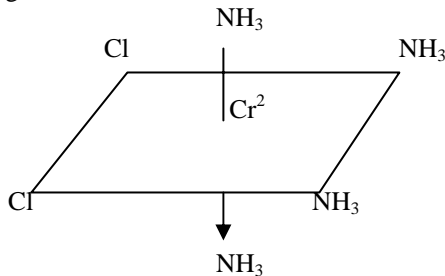
Pernyataan di bawah ini yang mengandung fakta bahwa ion skandium ( $\text{Sc}^{3+}$ ) tidak berwarna adalah ...

(nomor atom Skandium = 21)

- A. ion Skandium tidak menyerap cahaya
- B. unsur Skandium tergolong unsur transisi
- C. sub kulit  $d$  pada ion skandium tidak terisi elektron
- D. ion Skandium memiliki sub kulit  $d$  terisi penuh
- E. ion Skandium hanya memiliki sebuah bilangan oksidasi

**EBTANAS-98-40**

Rumus ion kompleks yang sesuai dengan struktur ruang seperti gambar berikut ini adalah ...

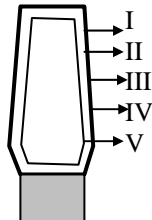


- A.  $[\text{CrCl}_2(\text{NH}_3)_4]^+$
- B.  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^+$
- C.  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]^{4+}$
- D.  $[\text{CrCl}_2(\text{NH}_3)_4]^{3+}$
- E.  $[\text{CrCl}_2(\text{NH}_3)_4]^{4+}$

**EBTANAS-98-41**

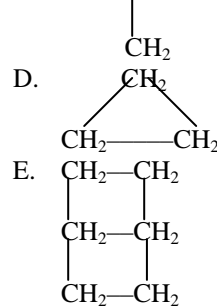
Perhatikan bagan ekstraksi besi dalam tanur tinggi di samping ini. Reaksi antara  $\text{CO}_{2(g)} + \text{C}_{(s)} \rightarrow 2\text{CO}_{(g)}$  terjadi pada daerah ...

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

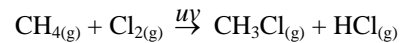
**EBTANAS-98-42**

Senyawa hidrokarbon di bawah ini yang dapat menghilangkan warna air brom adalah ...

- A.  $\text{CH}_3\text{--CH=CH--CH}_3$
- B.  $\text{CH}_3\text{--CH}_2\text{--CH}_2\text{--CH}_3$
- C.  $\text{CH}_3\text{--CH--CH}_2\text{--CH}_3$

**EBTANAS-98-43**

Perhatikan persamaan reaksi substitusi hidrogen pada alkana berikut ini:



Nama senyawa haloalkana yang terbentuk adalah ...

- A. monokloro metana
- B. dikloro metana
- C. trikloro metana
- D. trikloro etana
- E. tetrakloro etana

**EBTANAS-98-44**

Berikut ini yang merupakan pasangan polimer sintetik adalah ...

- A. PVC dan protein
- B. PVC dan nilon
- C. karet dan amilum
- D. poliester dan isoprena
- E. isoprena dan polistiren

**EBTANAS-98-45**

Diberikan data hasil eksperimen uji bahan makanan.

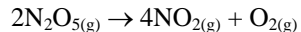
Bahan makanan	Warna bahan makanan setelah ditambah	
	Pereaksi iodium	Pereaksi Fehling
K	biru	merah bata
L	kuning kecoklatan	biru
M	biru	merah bata
N	kuning kecoklatan	merah bata
O	merah	biru

Bahan makanan yang mengandung amilum adalah ...

- A. K dan M
- B. K dan O
- C. L dan N
- D. M dan O
- E. N dan O

**EBTANAS-98-46**

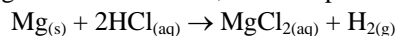
Diketahui reaksi kesetimbangan:



Jika pada keadaan setimbang dalam volume 2 liter terdapat 0,2 mol  $\text{N}_2\text{O}_5$ , 0,4 mol  $\text{NO}_2$  dan 0,1 mol  $\text{O}_2$ , hitunglah tetapan kesetimbangan  $K_c$  !

**EBTANAS-98-47**

Sebanyak 19,5 gram logam magnesium direaksikan dengan 200 ml  $\text{HCl}$  2M, menurut persamaan reaksi:



- Berapa gram magnesium yang bereaksi ?
  - Berapa volume gas hasil reaksi jika diukur pada suhu dan tekanan standard ?
  - Berapa gram gas yang tersisa ?
- (Ar: Mg = 24, H = 1, Cl = 35,5)

**EBTANAS-98-48**

Pada suhu  $27^\circ\text{C}$  tekanan osmotik suatu larutan glukosa adalah 4,92 atm. Berapakah molaritas larutan urea yang isotonik dengan larutan glukosa tersebut ?

( $R = 0,082 \text{ L atm mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$ )

**EBTANAS-98-49**

Suatu garam normal dengan rumus  $\text{CH}_3\text{COONa}$ .

- Tulis reaksi hidrolisa dari garam tersebut !
- Hitunglah pH larutan garam, jika konsentrasi  $\text{CH}_3\text{COONa}$  0,1 M dan  $K_a \text{ CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$ .

**EBTANAS-98-50**

Suatu senyawa dengan rumus empiris  $\text{CH}_2$  mempunyai massa molekul relatif 56 (Ar: C = 12, H = 1).

Tentukan :

- rumus molekul senyawa hidrokarbon
- rumus struktur senyawa
- salah satu isomer dari senyawa tersebut
- nama isomer senyawa tersebut