# Kimia UMPTN Tahun 1998

# **UMPTN-98-41**

Diantara gas berikut yang mempunyai jumlah atom paling banyak pada keadaan STP adalah ...

- A. 2,8 liter CH<sub>4</sub>
- B. 2.8 liter  $C_2H_4$
- C. 5,6 liter CO<sub>2</sub>
- D. 5,6 liter  $SO_2$
- E. 5,6 liter  $C_2H_2$

#### **UMPTN-98-42**

Logam manakah yang tidak diperoleh dengan proses elektrolisis ?

- A. natrium
- B. aluminium
- C. magnesium
- D. kalsium
- E. merkuri

#### **UMPTN-98-43**

Sebanyak 92 gram senyawa karbon dibakar sempurna menghasilkan 132 gram karbon dioksida (Mr = 44) dan 72 gram air (Mr = 18). Rumus empirik senyawa karbon tersebut adalah ...

- A.  $C_2H_2O_2$
- B.  $C_3H_8O_3$
- C.  $C_4H_{10}O_2$
- D. C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O
- E. C<sub>6</sub>H<sub>14</sub>

#### **UMPTN-98-44**

Pada suhu tertentu  $0,350~{\rm gram~BaF_2}$  (Mr = 175) melarut dalam air murni membentuk 1 liter larutan jenuh. Hasil kali kelarutan  ${\rm BaF_2}$  pada suhu ini adalah

- A.  $1.7 \times 10^{-2}$
- B.  $3.2 \times 10^{-6}$
- C.  $3.2 \times 10^{-8}$
- D.  $3.2 \times 10^{-9}$
- E.  $4.0 \times 10^{-9}$

#### **UMPTN-98-45**

Empat unsur A, B, C dan D masing-masing mempunyai nomor atom 6, 8, 17 dan 19. Pasangan unsur-unsur yang dapat membentuk ikatan ion adalah

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

#### **UMPTN-98-46**

Massa jenis suatu larutan CH<sub>3</sub>COOH 5,2 M adalah 1,04 gram/mL. Jika Mr CH<sub>3</sub>COOH = 60, konsentrasi larutan ini dinyatakan dalam % berat asam asetat adalah ...

- A. 18 %
- B. 24 %
- C. 30 %
- D. 36 %
- E. 40 %

#### **UMPTN-98-47**

Pada elektrolisis leburan  $Al_2O_3$  (AR : O = 16, Al = 27), diperoleh 0,225 gram Al. Jumlah muatan listrik yang diperlukan adalah ... (1 F = 96500 C/mol)

- A. 221,9 coulomb
- B. 804,0 coulomb
- C. 1.025,9 coulomb
- D. 2.412,5 coulomb
- E. 8.685,0 coulomb

## **UMPTN-98-48**

Suatu reaksi mempunyai ungkapan laju reaksi

 $v=k\ [P]^2\ [Q]$ . Bila konsentrasi masing-masing pereaksi diperbesar tiga kali, kecepatan reaksinya diperbesar ...

- A. 3 kali
- B. 6 kali
- C. 9 kali
- D. 18 kali
- E. 27 kali

#### **UMPTN-98-49**

Pada reaksi inti:

 $^{238}_{92}$ U + sinar  $\alpha \rightarrow X + 3^{1}_{0}$ n X adalah ...

- A.  $^{234}_{90}$ Th
- B.  $^{236}_{90}$ Th
- C. 2345 U
- D. 239 Pu
- E. 240 Pu

## UMPTN-98-50

Didaerah industri gas-gas yang dapat menyebabkan korosi adalah ...

- A.  $O_2$ ,  $N_2$
- B.  $CO, N_2$
- C. CO<sub>2</sub>, CO
- D. CO, H<sub>2</sub>O
- E.  $SO_2$ ,  $NO_2$

#### **UMPTN-98-51**

Ketiga reaksi berikut:

1.  $CH_3-CH_2-CH_2Br + C_2H_5ONa \rightarrow$ 

CH<sub>3</sub>-CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-O-CH<sub>2</sub>-CH<sub>3</sub> + NaBr

- 2.  $CH_3$ –CH– $CH_3$  + NaOH  $\rightarrow$   $CH_3$ –CH= $CH_2$  + NaBr +  $H_2O$
- 3.  $CH_3$ -CH= $CH_2$  + HBr  $\rightarrow$   $CH_3$ -CHBr- $CH_3$

berturut-turut merupakan reaksi ...

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

#### **UMPTN-98-52**

Jika ketetapan kesetimbangan untuk reaksi

 $2X + 2Y \Leftrightarrow 4Z$  adalah 0,04 maka tetapan kesetimbangan untuk reaksi  $2Z \Leftrightarrow X + Y$  adalah ...

- A. 0,2
- B. 0,5
- C. 4
- D. 5
- E. 25

## **UMPTN-98-53**

Belerang dapat diperoleh dari gas alam dengan mengoksidasi gas  $H_2S$  sesuai dengan reaksi berikut yang belum setara :  $H_2S + O_2 \rightarrow S + H_2O$ . Banyaknya belerang yang dapat diperoleh dengan mengoksidasi 224 L  $H_2S$  pada STP adalah (Ar S = 32) ...

- A. 10 gram
- B. 32 gram
- C. 160 gram
- D. 224 gram
- E. 320 gram

#### **UMPTN-98-54**

Brom (Br) dapat dibuat dengan mengalirkan gas klor ( $\text{Cl}_2$ ) ke dalam larutan garam bromida

#### **SEBAB**

Sifat oksidator brom lebih kuat daripada klor

#### **UMPTN-98-55**

Senyawa alkohol berikut ini yang bersifat optik — aktif adalah  $\dots$ 

- (1) 2-propanol
- (2) 2 metil-2 butanol
- (3) 3-pentanol
- (4) 2-butanol