

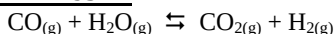
Kimia UMPTN Tahun 1995

UMPTN-95-41

Garam dengan kelarutan paling besar adalah :

- A. AgCl , $K_{sp} = 10^{-10}$
- B. AgCl , $K_{sp} = 10^{-16}$
- C. Ag_2CrO_4 , $K_{sp} = 3,2 \times 10^{-12}$
- D. Ag_2S , $K_{sp} = 1,6 \times 10^{-49}$
- E. $\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4$, $K_{sp} = 1,1 \times 10^{-11}$

UMPTN-95-42



Bila 1 mol CO dan 1 mol H_2O direaksikan sampai terjadi keseimbangan, dan pada saat tersebut masih tersisa 0,2 mol CO, maka harga tetapan keseimbangan K_C adalah ...

- A. 4
- B. 9
- C. 16
- D. 20
- E. 25

UMPTN-95-43

Senyawa yang merupakan amina tersier adalah ...

- A. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NHCH}_3$
- B. $(\text{CH}_3)_2\text{NCH}_3$
- C. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$
- D. $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$
- E. $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$

UMPTN-95-44

Bila pada pembakaran 1 mol hidrokarbon dengan O_2 murni dihasilkan CO_2 dan H_2O dalam jumlah mol yang sama, maka hidrokarbon tersebut adalah ...

- A. metana
- B. etana
- C. butena
- D. etuna
- E. benzena

UMPTN-95-45

Banyaknya Fe^{2+} yang dapat dioksidasi oleh satu mol $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ menghasilkan Fe^{3+} dan Cr^{3+} adalah ...

- A. 1 mol
- B. 2 mol
- C. 3 mol
- D. 4 mol
- E. 6 mol

UMPTN-95-46

Campuran manakah di bawah ini, jika bereaksi, menghasilkan ester ...

- A. propanol dengan natrium
- B. gliserol trioleat dengan natrium hidroksida
- C. asam oleat dengan natrium hidroksida
- D. propanol dengan fosfor trioksida
- E. etanol dengan asam asetat

UMPTN-95-47

Unsur X dengan konfigurasi elektron $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2$ dapat bereaksi dengan unsur Y, yang terletak di golongan ok sigen, membentuk senyawa ...

- A. XY
- B. X_2Y
- C. X_2Y_3
- D. X_3Y
- E. XY_2

UMPTN-95-48

Unsur yang dapat menunjukkan bilangan oksidasi paling positif dalam senyawanya adalah ...

- A. oksigen
- B. belerang
- C. nitrogen
- D. klor
- E. karbon

UMPTN-95-49

Secara teoritis banyaknya cuplikan dengan kadar belerang 80 %, yang dapat menghasilkan 8 gram SO_3 adalah ... ($\text{O}=16$, $\text{S}=32$)

- A. 3 gram
- B. 4 gram
- C. 5 gram
- D. 6 gram
- E. 8 gram

UMPTN-95-50

Asam konjugasi dari HPO_4^{2-} adalah ...

- A. PO_4^{3-}
- B. H_3O^+
- C. H_3PO_4
- D. H_2PO_4^-
- E. P_2O_5

UMPTN-95-51

Gas karbon monoksida dapat mengakibatkan keracunan

SEBAB

Ikatan antara CO-Hb lebih kuat daripada ikatan $\text{O}_2\text{-Hb}$

UMPTN-95-52

Pada reaksi antara ${}_{92}\text{U}^{238}$ dengan neutron akan dihasilkan ${}_{93}\text{U}^{239}$ dan partikel beta

SEBAB

Partikel beta merupakan elektron

UMPTN-95-53

Atom klor memiliki isotop stabil ^{35}Cl dan ^{37}Cl , dalam perbandingan 3 : 1. Berdasarkan data ini, pernyataan yang benar adalah ...

- (1) Ar klor adalah 35,5
- (2) prosentase ^{37}Cl adalah 25%
- (3) dalam senyawa 1.000 molekul Cl_2 alamiah terdapat 150 butir atom ^{35}Cl
- (4) senyawa Cl dengan Ca memiliki CaCl_2

UMPTN-95-54

Garam yang mengalami hidrolisis bila dilarutkan dalam air adalah ...

- (1) amonium klorida
- (2) natrium asetat
- (3) amonium karbonat
- (4) kalium sulfida

UMPTN-95-55

Suatu unsur dengan konfigurasi elektron (Ar) $3d^{10} 4s^2$

- (1) terletak pada periode 4
- (2) nomor atomnya 30
- (3) mempunyai bilangan oksidasi tertinggi +2
- (4) termasuk unsur alkali tanah