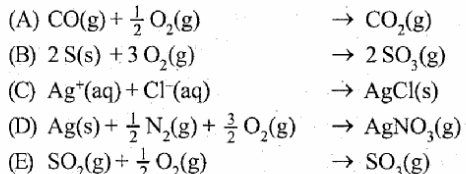


SPMB KIMIA 2006

Petunjuk A: dipergunakan dalam menjawab soal nomor 46 sampai ke nomor 53

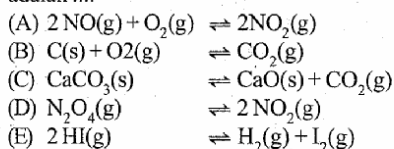
46. Yang dapat disebut kalor pembentukan adalah kalor reaksi dari



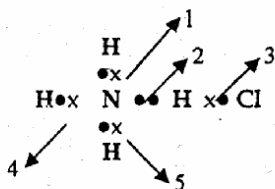
47. Jika massa 1 atom Ne = $3,32 \times 10^{-23}$ g maka massa atom relatif atom Ne adalah

(A) 20 (B) 15 (C) 10 (D) 5 (E) 3

48. Reaksi kesetimbangan di bawah ini yang menghasilkan lebih banyak produk reaksi jika volumenya diperkecil adalah



49. Struktur Lewis senyawa amonium klorida adalah sebagai berikut



Yang menyatakan ikatan kovalen koordinasi adalah nomor

(A) 1 (D) 4
(B) 2 (E) 5
(C) 3

50. Asam konjugasi dari basa H_2PO_4^-

(A) H_3PO_4 (C) HPO_4^{2-} (E) H_3O^+
 (B) H_2PO_4^- (D) PO_4^{3-}

51. Bilangan oksidasi kromium yang sama pada pasangan senyawa berikut adalah

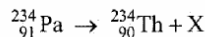
(A) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ dan Cr_2O_3
 (B) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ dan Cr(OH)_4^-
 (C) K_2CrO_4 dan Cr_2O_3
 (D) K_2CrO_4 dan Cr(OH)_4^-
 (E) Cr(OH)_4^- dan Cr_2O_3

52. Nama yang tepat untuk senyawa



(A) 2-etil-5-metilheksana (E) 2-etil-5-metilheksana
 (B) 5-etil-2-etilheksana (E) 2,5-dimetilheksana
 (C) 2,5-dimetilheptana

53. Suatu reaksi inti ditulis sebagai berikut



X adalah

(A) partikel α (D) neutron
 (B) partikel β (E) positron
 (C) partikel γ

Petunjuk B: dipergunakan dalam menjawab soal nomor 54

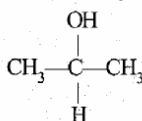
54. Bila larutan asam kuat dengan pH = 1 diencerkan 10 kali, maka pH larutan = 2

SEBAB

Jumlah ion H^+ dalam larutan berubah bila larutan diencerkan.

Petunjuk C: dipergunakan dalam menjawab soal nomor 55

55. Pernyataan yang tidak benar untuk senyawa



(diketahui $A_r \text{H} = 1$, $\text{C} = 12$, dan $\text{O} = 16$) adalah

(1) tidak teroksidasi oleh KMnO_4
 (2) isomer fungsi dari metoksiopropana
 (3) memiliki komposisi 50% C
 (4) reaksi dengan logam K membentuk kalium isopropanolat

Petunjuk D: dipergunakan dalam menjawab soal nomor 56 sampai ke nomor 60

Berikut adalah pilihan jawaban untuk menjawab soal nomor 56 sampai ke nomor 60.

(A) Etanol
 (B) Tyndall
 (C) Karbon dioksida
 (D) Rutherford
 (E) Kalsium karbonat

56. Dalam skala industri dapat dibuat dari fermentasi glukosa.

57. Diabadikan untuk nama suatu unsur.

58. Dalam bentuk padat digunakan sebagai pendingin.

59. Zat yang terbentuk jika air sadah sementara dipanaskan.

60. Efek penghamburan cahaya dari lampu mobil oleh partikel dalam kabut.