POST TEST REGULER PTN
KIMIA_4

Mitra Pelajar
BIMBINGAN BELAJAR

1. Satu liter gas hidrokarbon dibakar sempurna dengan 6,5 L O_2 dan menghasilkan 4 L CO_2. Pernyataan manakah di bawah ini yang benar :
   1. Dihasilkan 5 L H_2O
   2. Senyawa hidrokarbon tersebut adalah butana
   3. Hidrokarbon tersebut termasuk golongan alkana
   4. Terdapat 10 atom H dalam hidrokarbon tersebut

2. Suatu senyawa dengan massa sebesar 16,8 gram mengandung 4,6 gram natrium, 0,2 gram hidrogen, 2,4 gram karbon dan sisanya oksigen. Rumus senyawa tersebut adalah ….
   (Ar Na = 23; H = 1; C = 12; O = 16)
   A. NaHCO
   B. $Na_2H_2CO_3$
   C. $NaHCO_3$
   D. NaH_2C_2O
   E. Na_2HCO_3

3. Jika diketahui massa atom relatif Fe = 56, S= 32, O = 16 maka massa besi yang terdapat dalam 4 gram $Fe_2(SO_4)_3$ adalah ….
   A. 4,00 gram
   B. 1,12 gram
   C. 0,01 gram
   D. 0,56 gram
   E. 0,28 gram

4. Sebanyak 12 gram cuplikan Na_2CO_3 tak murni dilarutkan dan direaksikan dengan larutan $CaCl_2$. Endapan $CaCO_3$ yang terbentuk ditimbang dan ternyata massanya 10 gram (Ar Ca = 40, O = 16, C = 12, Na = 23). Kadar Na_2CO_3 dalam cuplikan adalah ….
   A. 22,0%
   B. 44,0%
   C. 88,3%
   D. 95,0%
   E. 99,0%

5. 11,2 gram Fe (Ar =56) direaksikan dengan 4,48 liter gas oksigen (Ar = 16) pada STP menurut persamaan reaksi:
   $Fe_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow Fe_2O_{3(s)}$ (belum setara)
   Jika pada akhir reaksi diperoleh endapan Fe_2O_3 sebanyak 6,4 gram, maka persen rendemen pada reaksi tersebut sebesar ...
   A. 25 %
   B. 40 %
   C. 50 %
   D. 60 %
   E. 80 %

Mitra Pelajar
BIMBINGAN BELAJAR SMA IPA/ IPS

LIVEWORKSHEETS