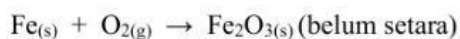


1. Satu liter gas hidrokarbon dibakar sempurna dengan 6,5 L O<sub>2</sub> dan menghasilkan 4 L CO<sub>2</sub>. Pernyataan manakah di bawah ini yang benar :
  1. Dihasilkan 5 L H<sub>2</sub>O
  2. Senyawa hidrokarbon tersebut adalah butana
  3. Hidrokarbon tersebut termasuk golongan alkana
  4. Terdapat 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<sub>2</sub>H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>
  - C. NaHCO<sub>3</sub>
  - D. NaH<sub>2</sub>C<sub>2</sub>O
  - E. Na<sub>2</sub>HCO<sub>3</sub>
3. Jika diketahui massa atom relatif Fe = 56, S = 32, O = 16 maka massa besi yang terdapat dalam 4 gram Fe<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> 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<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> tak murni dilarutkan dan direaksikan dengan larutan CaCl<sub>2</sub>. Endapan CaCO<sub>3</sub> yang terbentuk ditimbang dan ternyata massanya 10 gram (Ar Ca = 40, O = 16, C = 12, Na = 23). Kadar Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> 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:



Jika pada akhir reaksi diperoleh endapan Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> sebanyak 6,4 gram, maka persen rendemen pada reaksi tersebut sebesar ...

- A. 25 %
- B. 40 %
- C. 50 %
- D. 40 %
- E. 80 %