

- Di dalam senyawa CaS, perbandingan massa Ca : S = 3 : 2. Jika 9 gram kalsium direaksikan dengan 8 gram belerang, maka berapakah massa CaS yang terbentuk?
    - 16 gram berlebih 3 gram
    - 17 gram berlebih 2 gram
    - 15 gram berlebih 2 gram
    - 17 gram
  - Perbandingan molekul nitrogen dan hidrogen dalam pembentukan  $\text{NH}_3$  adalah 2 : 3. Bila volume nitrogen yang bereaksi adalah 6 L, maka volume hidrogen yang direaksikan adalah . . . . Liter
    - 4
    - 6
    - 12
    - 9
    - 8
  - Sebanyak 20 gram glukosa dibakar dengan oksigen menghasilkan 26 gram gas karbon dioksida dan 13 gram uap air. Berapa gram oksigen yang telah bereaksi pada pembakaran tersebut?
    - 19 gram
    - 13 gram
    - 39 gram
    - 6 gram
  - Jika di dalam senyawa FeS perbandingan massa Fe : S = 7 : 4, maka untuk menghasilkan 4,4 gram senyawa FeS diperlukan Fe dan S berturut-turut?
    - 2,8 dan 1,6 gram
    - 2,4 dan 2,0 gram
    - 2,9 dan 1,5 gram
    - 1,6 dan 2,8 gram
  - Perbandingan massa karbon dan oksigen dalam senyawa  $\text{CO}_2$  adalah 2 : 5. Sebanyak 6 gram karbon tepat bereaksi dengan x gram oksigen sehingga terbentuk senyawa  $\text{CO}_2$ . Harga x adalah
    - 20 gram
    - 8 gram
    - 12 gram
    - 6 gram
    - 15 gram

6. Perbandingan massa karbon dan oksigen dalam karbon monoksida adalah 2: 3 . jika 10 gram karbon direaksikan dengan 17 gram oksigen maka setelah reaksi adalah....
- a) Hanya terdapat 27 gram karbonmonoksida      b) Tersisa oksigen 1 gram dan terbentuk karbon monoksida 20 gram
- c) Hanya terdapat 25 gram karbonmonoksida      d) Tersisa oksigen 2 gram dan terbentuk karbon monoksida 25 gram
- e) Tersisa karbon 5 gram dan terbentuk karbon monoksida 22 gram
7. A dan B bereaksi membentuk dua senyawa. Untuk senyawa pertama 2,8 gram A bereaksi dengan 2,8 gram B. Untuk senyawa kedua 1,6 gram A bereaksi dengan 0,4 gram B. Berapakah perbandingan unsur A dalam senyawa pertama terhadap unsur A dalam senyawa kedua?
- a) 2:1      b) 4:1
- c) 1:1      d) 1:2
- e) 1:4
8. Jika 24 g gas nitrogen bereaksi dengan gas hidrogen menghasilkan 32 g gas amonia, jumlah gas hidrogen yang bereaksi adalah...
- a) 24      b) 32
- c) 34      d) 8
- e) 50
9. Perbandingan massa unsur magnesium dan oksigen di dalam magnesium oksida adalah 1 : 3. Jika 6 gram magnesium direaksikan dengan oksigen untuk membentuk senyawa magnesium oksida, berapa gram oksigen yang diperlukan dan beraapa magnesium oksida yang dihasilkan ?
- a) 18 gram Oksigen dan 24 gram MgO      b) 18 gram Oksigen dan 20 gram MgO
- c) 3 gram Oksigen dan 20 gram MgO      d) 3 gram Oksigen dan 9 gram MgO
10. Di dalam senyawa AB, perbandingan massa A : B = 2 : 3. Jika terdapat 200 gram senyawa AB, tentukan massa masing-masing unsur dalam senyawa tersebut!
- a) 60 g A dan 90 g B      b) 40 g A dan 160 g B
- c) 80 g A dan 120 g B      d) 100 g A dan 100 g B