

## SOAL ULANGAN TENTANG KLASIFIKASI MATERI

- A. Pilihlah salah satu jawaban yang paling benar, dengan memberikan tanda silang (x) pada huruf a, b, c atau d!
1. Zat tunggal yang tidak dapat diuraikan lagi menjadi zat lain dengan reaksi kimia biasa disebut ....
    - A. senyawa
    - B. unsur
    - C. campuran
    - D. larutan
  2. Unsur hidrogen tersusun dari atom-atom ....
    - A. oksigen
    - C. hydrogen
    - B. oksigen dan hidrogen
    - D. hidrogen dan air
  3. Zat tunggal yang tersusun dari beberapa unsur dengan perbandingan massa tetap disebut ....
    - A. unsur
    - C. senyawa
    - B. campuran
    - D. larutan
  4. Rumus yang menyatakan jenis dan jumlah atom yang menyusun zat disebut ....
    - A. rumus fisika
    - C. rumus kimia
    - B. rumus empiris
    - D. rumus molekul
  5. Rumus kimia yang menyatakan perbandingan terkecil jumlah atom–atom pembentuk senyawa disebut ....
    - A. rumus fisika
    - C. rumus kimia
    - B. rumus empiris
    - D. rumus molekul
  6. Hukum kekekalan massa menyatakan bahwa ....
    - A. massa zat sebelum dan sesudah reaksi adalah berubah
    - B. massa zat hilang setelah reaksi

- C. massa zat sebelum dan sesudah reaksi adalah tetap  
D. massa zat berubah
7. Sifat unsur penyusun senyawa adalah ....  
A. sama dengan senyawa yang terbentuk  
B. berbeda dengan senyawa yang terbentuk  
C. bergantung pada reaksi yang terjadi  
D. ditentukan oleh kecepatan reaksinya
8. Contoh senyawa, yaitu ....  
A. emas, oksigen, dan hydrogen  
B. asam asetat, soda kue, dan sukrosa  
C. asam asetat, emas, dan sukrosa  
D. aspirin, udara dan soda kue
9. Gabungan beberapa zat dengan perbandingan tidak tetap tanpa melalui reaksi kimia disebut ....  
A. unsur  
C. campuran  
B. senyawa  
D. larutan
10. Contoh campuran dalam kehidupan sehari-hari, yaitu ....  
A. asam asetat, soda kue, dan udara  
B. emas, oksigen, dan hydrogen  
C. air sungai, tanah, dan timbale  
D. udara, makanan, dan minuman
11. Udara segar yang kita hirup banyak mengandung ....  
A. hidrogen lebih banyak  
B. karbondioksida lebih banyak  
C. oksigen lebih banyak  
D. nitrogen lebih banyak
12. Sifat komponen penyusun campuran adalah ....  
A. berbeda dengan aslinya  
B. tersusun dari beberapa unsur saja  
C. sesuai dengan sifat masing-masing  
D. terbentuk melalui reaksi kimia

13. Campuran antara dua zat atau lebih yang partikel- partikel penyusun tidak dapat dibedakan lagi disebut ....

- A. unsur
- C. senyawa
- B. larutan
- D. atom

14. Campuran antara dua macam zat atau lebih yang partikel-partikel penyusunnya masih dapat dibedakan satu sama lainnya disebut ....

- A. unsur
- C. campuran homogen
- B. senyawa
- D. campuran heterogen

15. Semakin sedikit kadar emas yang dimiliki menunjukkan ....

- A. semakin banyak kandungan emasnya
- B. semakin sedikit kandungan tembaganya
- C. semakin banyak kandungan tembaganya
- D. sama kandungan antara emas dan tembaga

B. Isilah titik-titik di bawah ini!

1. Unsur adalah ....
2. Senyawa adalah ....
3. Campuran homogen adalah ....
4. Campuran heterogen adalah ....
5. Suspensi adalah ....

C. Jawablah pertanyaan di bawah ini dengan singkat dan tepat!

1. Jelaskan tata cara penulisan nama dan lambang unsur!
2. Tuliskan lambang dari unsur : hidrogen, oksigen, dan belerang!
3. Jelaskan pengertian rumus molekul!
4. Sebutkan 4 saja perbedaan antara senyawa dengan campuran!
5. Apa yang dimaksud dengan pernyataan emas murni 24 karat dan 22 karat? Jelaskan!