**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. enyawa
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

[Soal ipa kelas 7 klasifikasi materi tipe isian](http://soalsmpkelas789.blogspot.com/2013/07/soal-ipa-smp-kelas-7-bab-klasifikasi-materi-semester-1.html)
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!