LEMBAR EVALUASI PESERTA DIDIK

Mata Pelajaran : KIMIA

Kelas/semester : X/ semester ganjil

Materi : Rumus Molekul dan Rumus Empiris

Petunjuk :

1. **Bacalah terlebih dahulu perintah dari masing-masing soal !**
2. **Ada 2 tipe soal yaitu menjodohkan dan pilihan ganda**

PERTANYAAN MENJODOHKAN

Jodohkan pernyataan bagian kolom sebelah kiri dengan jawaban yang tepat padaa bagian kolom sebelah kanan ! (Tarik sebuah garis dari kiri

ke kanan)

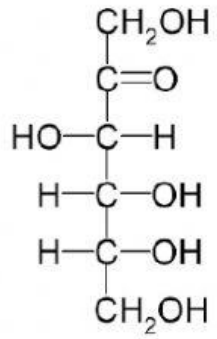
Rumus menyatakan jumlah atom unsur yang sesungguhnya dari suatu senvawa	Rumus molekul
Rumus yang menyatakan jenis atom dan jumlah relatif atom - atom yang terdapat dalam suatu zat	Rumus empiris
Rumus yang paling sederhana dari suatu molekul yang menunjukkan perbandingan atom-atom penyusun molekul	Rumus kimia

LIVEWORKSHEETS

PILIHAN GANDA

1. Etilen glikol (C2H6O2) digunakan untuk mengatasi air radiator mobil agar tidak mudah membeku pada musim salju. Rumus empiris dari senyawa tersebut adalah
   a. CH2O
   b. CHO
   c. CH3O
   d. C2H6O2
   e. C4H12O4

2.



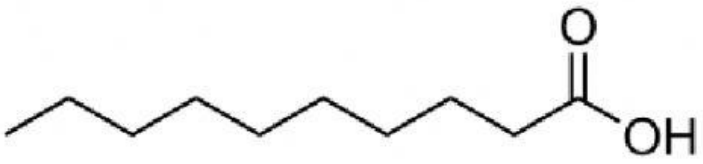
Perhatikan struktur senyawa di atas, Rumus empiris senyawa tersebut adalah …

a. C6H12O6
b. CH2O
c. C3H6O3
d. C2H4O2
e. C2H6O2

3. Suatu oksida nitrogen mengandung oksigen sebanyak 36,37% massa, maka rumus molekul senyawa tersebut adalah ….
   a. NO
   b. N2O3
   c. NO3
   d. N2O
   e. N2O3

LIVEWORKSHEETS

4. Suatu senyawa organik tersusun dari 40% karbon; 6,6% hidrogen dan sisanya oksigen. Rumus empiris senyawa tersebut adalah ….
   a. CHO
   b. CH2O
   c. C2H4O2
   d. C2HO
   e. CH2O2

5. 

   Rumus Empiris dari senyawa asam dekanoat (C10H20O2) tersebut adalah …
   a. C5H10O
   b. C5H10O2
   c. C10H20O
   d. C10H18O2
   e. C10H20O2

LIVEWORKSHEETS