

Lembar Evaluasi Peserta Didik

Nama Sekolah	: SMA Islam Kreatif Muhammadiyah
Mat Peajaran	: Kima
Kelas/smt	: X-IPA/genap
Materi pokok	: rumus empiris , rumus molekul, persen komposisi
Alokasi Waktu	: 10 menit
Tahun pelajaran	: 2020-2021



NAMA :

PETUNJUK:

1. Pilihlah jawaban yang tepat.
2. Untuk mengirim jawaban, silahkan
 - i. klik finish
 - ii. email my answer to teacher
 - iii. masukkan nama lengkap Anda
 - iv. isi group level dengan "Kelas X-IPA"
 - v. school subject dengan kimia
 - vi. isi alamat email di kolom enter your email teacher diahps1610@gmail.com

SELAMAT MENGERJAKAN

TIPE A

Soal no.1: Rumus empiris dari senyawa hidrokarbon yang mengandung 75% karbon dan 25% atom hydrogen adalah.....(Ar C = 12, H = 1).

- a. CH_4 b. C_2H_2 c. CH_3 d. C_3H_6 e. C_2H_4

Soal no.2: Metana adalah senyawa hidrokarbon yang paling sederhana yang memiliki rumus molekul CH_4 . Diketahui rumus empiris suatu senyawa X adalah CH_4 dan memiliki massa molekul relatif adalah 32. Maka rumus molekul dari senyawa X tersebut adalah.....

- a. C_2H_4 b. C_2H_8 c. CH_3 d. C_3H_6 e. C_2H_6

Soal no.3: Suatu senyawa terdiri dari 60% karbon, 5% hydrogen, dan sisanya nitrogen. Mr senyawa itu adalah 80 gram/mol (Ar C = 12, H = 1, dan N = 14). Rumus empiris dan rumus molekul dari senyawa tersebut adalah.....

- a. RE = $\text{C}_2\text{H}_3\text{N}$ RM = $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}_2$
 b. RE = $\text{C}_2\text{H}_4\text{N}_2$ RM = $\text{C}_4\text{H}_8\text{N}_2$
 c. RE = $\text{C}_2\text{H}_2\text{N}$ RM = $\text{C}_4\text{H}_4\text{N}_2$
 d. RE = CH_3N RM = CH_6N_2
 e. RE = CH_2N_2 RM = $\text{C}_2\text{H}_4\text{N}_2$

Soal no.4: H_2O dengan H_2O_2 adalah dua senyawa berbeda tetapi memiliki sifat fisika yang hampir sama yaitu sama-sama cairan bening tak berwarna dan tak berbau. H_2O adalah rumus senyawa dari air yang biasa kita konsumsi sehari-hari, sedangkan H_2O_2 adalah senyawa berbahaya yang biasayna di gunakan sebagai bahan pemutih. Dilihat dari komposisi unsur penyusunnya bandingkanlah persen komposisi masing-masing unsur antara H_2O dan H_2O_2 (diketahui : Ar. H

	H_2O (%H dan %O)	H_2O_2 (%H dan %O)
a.	12% dan 88%	4% dan 96%
b.	15,5% dan 84,5%	3% dan 97 %
c.	9,3% dan 90,7%	6,77% dan 93,23%
d.	11,11% dan 88,89%	5,88% dan 94,12%
e.	8,11% dan 91,89%	4,55% dan 95,45%

Soal no 5: Kafein adalah zat kimia yang biasanya ditemukan dalam kopi, yang umumnya digunakan untuk meningkatkan kewaspadaan mental. Jika diketahui massa molar dari kafein adalah 194 gram/mol. Manakah yang merupakan rumus molekul kafein (Jika diketahui Ar.C=12, Ar.H=1, Ar.N=14, Ar.O=16)

- a. $C_4H_5N_2O$
- b. $C_8H_{10}N_3O_2$
- c. $C_4H_6N_2O$
- d. $C_8H_{10}N_4O$
- e. $C_8H_{10}N_4O_2$

TIPE B

RUMUS EMPIRIS



RUMUS MOLEKUL

