

Lembar Evaluasi

Peserta Didik

Nama Sekolah : SMA Islam Kreatif Muhammadiyah
Mat Peajaran : Kimia
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. CH₄ b.C₂H₂ c.CH₃ d.C₃H₆ e.C₂H₄

Soal no.2: Metana adalah senyawa hidrokarbon yang paling sederhana yang memiliki rumus molekul CH₄.Diketahui rumus empiris suatu senyawa X adalah CH₄ dan memiliki massa molekul relatif adalah 32.Maka rumus molekul dari senyawa X tersebut adalah.....

- a. C₂H₄ b.C₂H₈ c.CH₃ d.C₃H₆ e.C₂H₆

Soal no.3: Suatu senyawa terdiri dari 60% karbon, 5% hidrogen, 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= C₂H₃N RM= C₄H₆N₂
b. RE= C₂H₄N₂ RM= C₄H₈N₂
c. RE= C₂H₂N RM= C₄H₄N₂
d. RE= CH₃N RM= CH₆N₂
e. RE= CH₂N₂ RM= C₂H₄N₂

Soal no.4: H₂O dengan H₂O₂ adalah dua senyawa berbeda tetapi memiliki sifat fisika yang hampir sama yaitu sama-sama cairan bening tak berwarna dan tak berbau.H₂O adalah rumus senyawa dari air yang biasa kita konsumsi sehari-hari, sedangkan H₂O₂ adalah senyawa berbahaya yang biasanya digunakan sebagai bahan pemutih. Dilihat dari komposisi unsur penyusunnya bandinkanlah persen komposisi masing-masing unsur antara H₂O dan H₂O₂(diketahui : Ar.H

	H ₂ O(%H dan %O)	H ₂ O 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



CH_2O

