



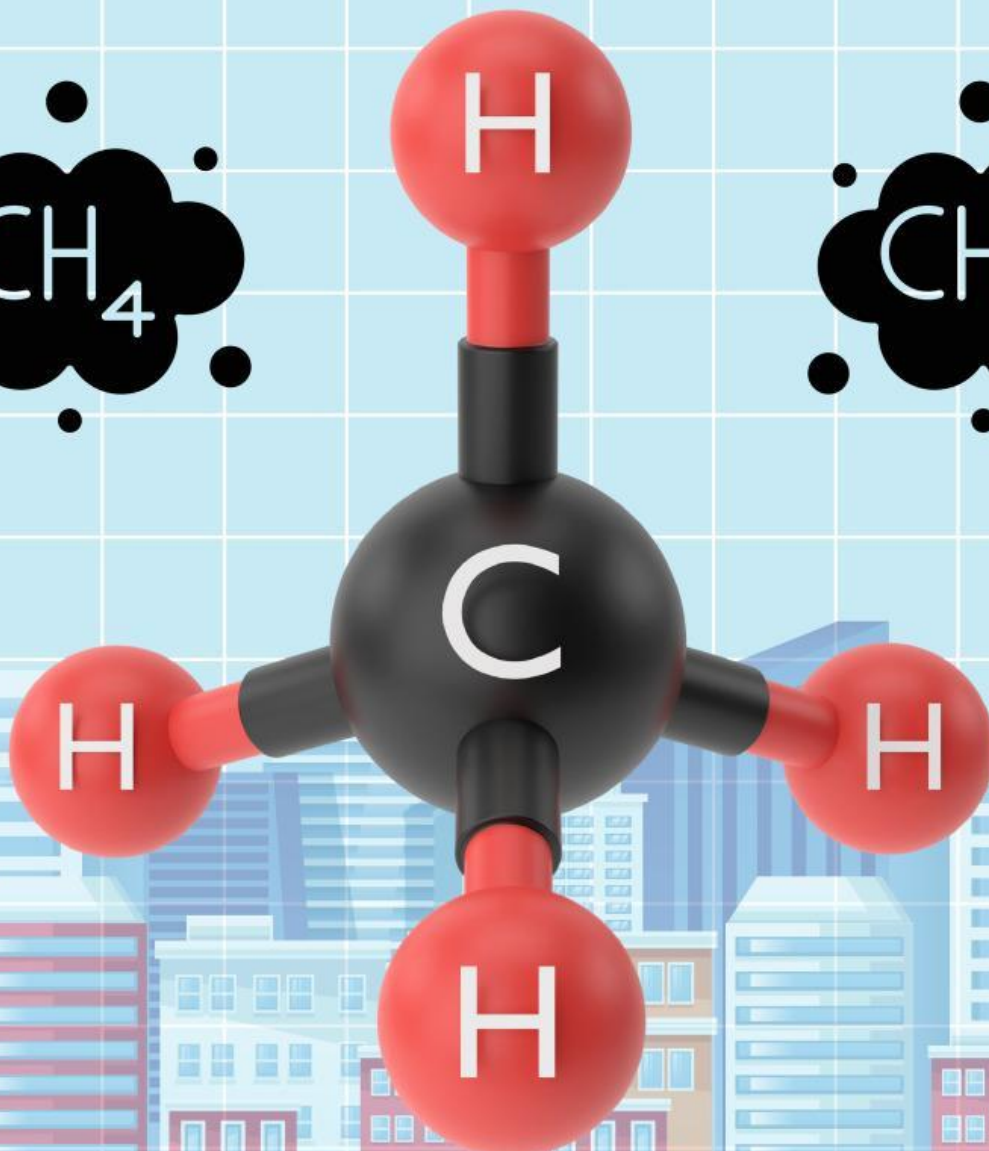
LEMBAR KERJA

Materi Senyawa Hidrokarbon

Untuk Fase F

Nama:

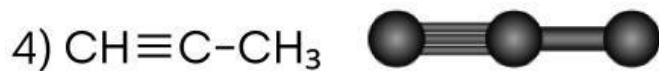
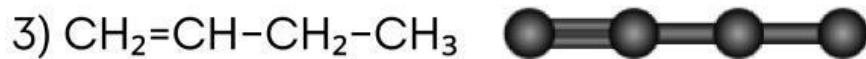
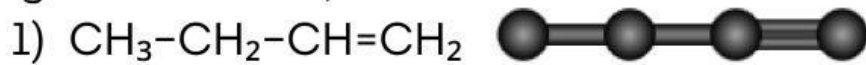
Kelas:



Petunjuk Penggunaan Lembar Kerja

1. Isilah identitas nama dan kelas pada tempat yang telah disediakan
2. Baca dan simaklah pernyataan yang ada
3. Jawablah setiap pertanyaan dengan mengklik pilihan ganda yang telah tersedia
4. Apabila ada pertanyaan yang kurang jelas, silahkan tanyakan kepada guru
5. Kerjakan dengan tertib dan bertanggung jawab

1.) Perhatikan gambar struktur berikut (ditulis dengan cara linier):



Dari struktur tersebut, pasangan senyawa manakah yang termasuk golongan alkuna, dan tuliskan alasannya?

A. 2 & 4, karena keduanya berikatan tunggal

B. 1 & 4, karena keduanya punya ikatan rangkap

C. 3 & 4, karena keduanya termasuk alkuna

D. 1 & 2, karena keduanya termasuk alkuna

E. 1 & 3, karena keduanya punya satu ikatan rangkap dua

2.) Diketahui struktur empat senyawa:

A. CH_4

B. C_2H_2

C. C_3H_8

D. C_2H_4

Manakah pasangan senyawa yang termasuk hidrokarbon tak jenuh dan tuliskan penggolongannya!

A. A dan B

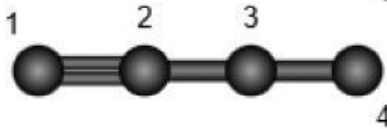
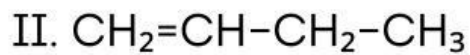
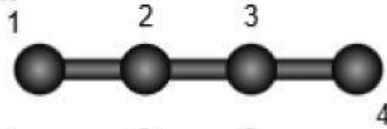
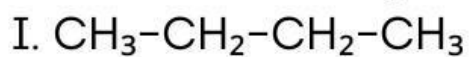
B. B dan D

C. C dan D

D. A dan C

E. B dan C

3.) Diberikan dua senyawa:



Mengapa senyawa I tidak bisa mengalami reaksi adisi, sedangkan senyawa II bisa?

A. Karena keduanya jenuh

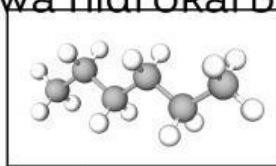
B. Karena keduanya tidak jenuh

C. Karena merupakan senyawa alkana

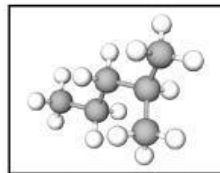
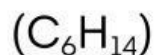
D. Karena senyawa I jenuh, sedangkan senyawa II tidak jenuh

E. Karena senyawa II jenuh, sedangkan senyawa I tidak jenuh

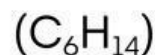
4.) Sebuah laboratorium ingin memisahkan tiga senyawa hidrokarbon :



n-heksana



2-metilpentana



2,2-dimetilbutana



Jika pemisahan didasarkan pada perbedaan titik didih, urutan senyawa dari titik didih tertinggi ke terendah adalah...

A. n-heksana, 2,2-dimetilbutana, 2-metilpentana

B. 2-metilpentana, 2,2-dimetilbutana, n-heksana

C. n-heksana, 2-metilpentana, 2,2-dimetilbutana

D. 2-metilpentana, 2,2-dimetilbutana, n-heksana

E. 2,2-dimetilbutana, 2-metilpentana, n-heksana

5.) Perhatikan senyawa berikut: $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$.

- Gambarkan 3D nya!
- Analisis dan tentukan golongan hidrokarbon senyawa tersebut!
- Jelaskan ciri-ciri struktur yang membedakan senyawa ini dari 2 senyawa hidrokarbon yang lain
- Sebutkan kemungkinan reaksi kimia yang bisa terjadi pada senyawa ini!

Jelaskan analisismu secara singkat dan jelas!

Gambar 3D

Analisis penggolongan senyawa hidrokarbon

Ciri-Ciri yang membedakan dengan 2 senyawa hidrokarbon lain

Reaksi Kimia

Penyusun

Nama : Fauziah Sya'bani Oktabrina
NIM : 22030194031
Prodi : S1 Pendidikan Kimia
Kampus : Universitas Negeri Surabaya

Pembimbing

Nama : Dr. Kusumawati Dwiningsih, S.Pd., M.Pd.
NIP : 197604182008122001
Kampus : Universitas Negeri Surabaya

