



LKPD

SENYAWA HIDROKARBON

Kimia Kelas XI

FASE F



Kelas :

Kelompok :

Anggota :



Disusun oleh:
Rifka Maulinni'mah Rizki, S.Pd



LKPD

SENYAWA HIDROKARBON

Tujuan Pembelajaran:

1. Peserta didik mampu menjelaskan kekhasan atom karbon
2. Peserta didik mampu mengidentifikasi atom karbon primer, sekunder, tersier, dan kuarterner dalam suatu rantai hidrokarbon
3. Peserta didik mampu memberi nama senyawa alkana sesuai aturan IUPAC

Peunjuk LKPD:

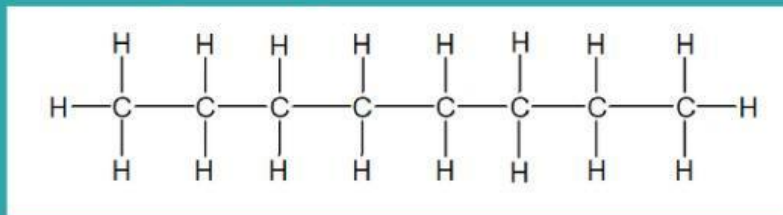
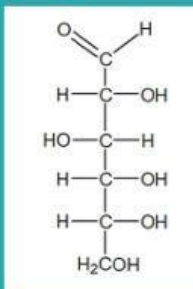
1. Bacalah dan pahami terlebih dahulu materi kekhasan atom karbon, jenis atom karbon dan tata nama alkana.
2. Perhatikan instruksi soal dengan benar.
3. Tentukan jenis atom karbon pada struktur yang diberikan.
4. Lanjutkan dengan memberi nama IUPAC pada senyawa hidrokarbon tersebut.
5. Diskusikan hasil bersama kelompokmu dan tuliskan kesimpulan.

LKPD

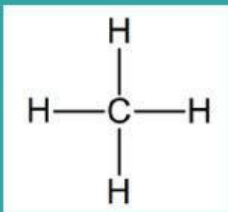
SENYAWA HIDROKARBON

Tentukan kekhasan atom karbon berikut:

1. Gula, selulosa, dan plastik semua tersusun atas rantai karbon panjang. Kemampuan karbon membentuk rantai seperti ini menjadikan jumlah senyawa karbon sangat banyak.



2. Atom karbon memiliki kemampuan unik untuk berikatan dengan empat atom lain, baik dengan atom karbon maupun unsur lain, sehingga dapat membentuk berbagai senyawa stabil.

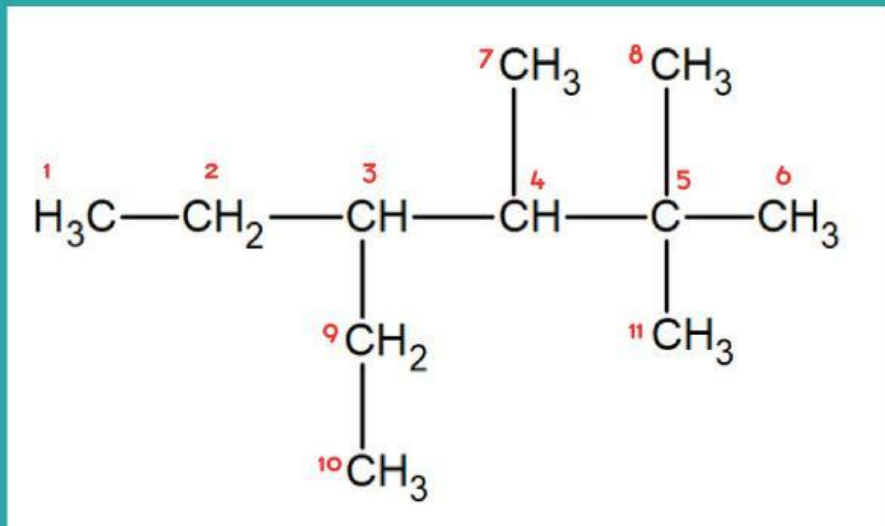


3. Pada bahan bakar gas seperti etena (C₂H₄) dan etuna (C₂H₂), atom karbon dapat berikatan rangkap dua dan tiga dengan atom karbon lainnya.

LKPD

SENYAWA HIDROKARBON

Perhatikan Struktur Senyawa Alkana Berikut!



Tentukan jumlah Atom C primer, Atom C sekunder, Atom C tersier dan Atom C kuartener!

Atom C Primer	Atom C Sekunder	Atom C Tersier	Atom C Kuartener

Tuliskan Atom C nomor berapa saja yang termasuk Atom C Primer, Atom C Sekunder, Atom C Tersier dan Atom C Kuartener!

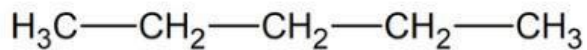
Atom C Primer	Atom C Sekunder	Atom C Tersier	Atom C Kuartener

LKPD

SENYAWA HIDROKARBON

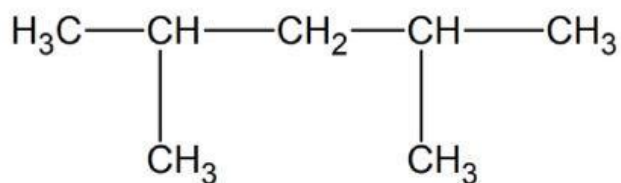
Tuliskan nama senyawa alkana berikut berdasarkan aturan IUPAC!

1.



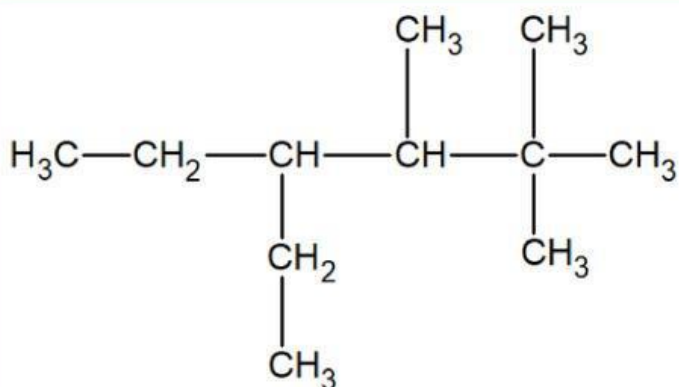
Nama senyawa:

2.



Nama senyawa:

3.



Nama senyawa: