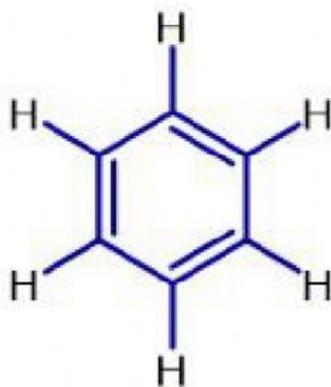


Lembar Kerja Peserta Didik



Senyawa Hidrokarbon

Nama:

Kelas:



KOMPETENSI INTI

1. Menghayati dan mengamalkan ajaran agama yang dianutnya
2. Menghayati dan mengamalkan perilaku jujur, disiplin, tanggung jawab, peduli (gotong royong, kerjasama, toleran, damai), santun, responsif dan pro-aktif dan menunjukkan sikap sebagai bagian dari solusi atas berbagai permasalahan dalam berinteraksi secara efektif dengan lingkungan sosial dan alam serta menempatkan diri sebagai cerminan bangsa dalam pergaulan dunia.
3. Memahami, menerapkan, menganalisis pengetahuan faktual, konseptual, prosedural berdasarkan rasa ingin tahunya tentang ilmu pengetahuan, teknologi, seni, budaya, dan humaniora dengan wawasan kemanusiaan, kebangsaan, kenegaraan dan peradaban terkait penyebab fenomena dan kejadian, serta menerapkan pengetahuan prose-dural pada bidang kajian yang spesifik sesuai dengan bakat dan minat-nya untuk memecahkan masalah.
4. Mengolah, menalar, dan menyaji dalam ranah konkrit dan ranah abstrak terkait dengan pengembangan dari yang dipelajarinya di sekolah secara mandiri, bertindak secara efektif dan kreatif, serta mampu menggunakan metode sesuai kaidah keilmuan.

KOMPETENSI DASAR

- 3.1 Menganalisis struktur dan sifat senyawa hidrokarbon berdasarkan kekhasan atom karbon dan golongan senyawanya

INDIKATOR

- 3.1.1 Memahami kekhasan atom karbon pada senyawa hidrokarbon
- 3.1.2 Menganalisis penggolongan senyawa hidrokarbon

TUJUAN PEMBELAJARAN

Peserta didik mampu menganalisis penggolongan senyawa hidrokarbon melalui model pembelajaran *discovery learning* berbasis *Zoom Meeting* dengan baik sehingga menunjukkan sikap disiplin dan aktif dalam pembelajaran

PETUNJUK PENGAJARAN

PETUNJUK UNTUK SISWA

1. Bacalah doa sebelum mengerjakan tugas.
2. Bacalah pertanyaan dengan saksama.
3. Tanyakan kepada guru jika mengalami kesulitan.
4. Baca indikator tujuan pembelajaran dan indicator pencapaian kompetensi yang tercantum dalam LKPD.
5. Silahkan mengumpulkan informasi dari berbagai sumber seperti buku, video, atau jurnal



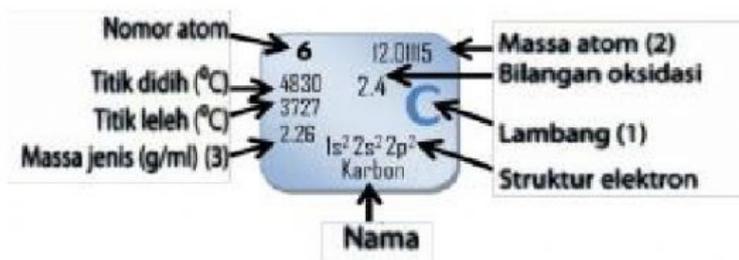
Kekhasan Atom Karbon

Indikator Pencapaian Kompetensi

3.1.1 Memahami kekhasan atom karbon pada senyawa hidrokarbon

Informasi

Atom karbon dalam sistem periodik unsur



Kekhasan atom karbon yaitu:

- Atom karbon memiliki 4 elektron valensi
Keveradaan elektron valensi berperan penting dalam membentuk ikatan kimia. Untuk mencapai kestabilan, atom karbon membutuhkan 4 elektron lain dengan cara membentuk ikatan kovalen.
- Atom karbon dapat membentuk rantai karbon
Dengan adanya 4 elektron valensi pada atom karbon, mampu membentuk ikatan kovalen dengan rantai karbon yang sangat panjang. Baik ikatan kovalen tunggal, rangkap bahkan melingkar.



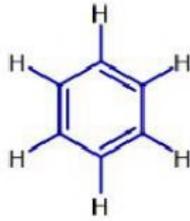
PERTANYAAN

Berdasarkan informasi diatas,

1. Atom karbon memiliki:

- a. Nomor atom:
- b. Nomor masa:
- c. Elektron valensi:

2. Berapakah ikatan kovalen yang terbentuk antara atom karbon dengan atom lainnya?



Penggolongan Senyawa Hidrokarbon

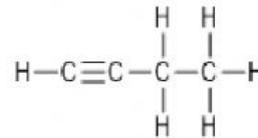
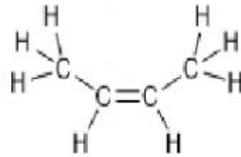
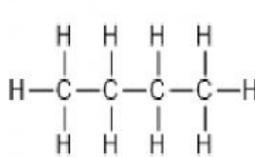
Indikator Pencapaian Kompetensi

3.1.2 Menganalisis penggolongan senyawa hidrokarbon

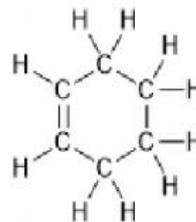
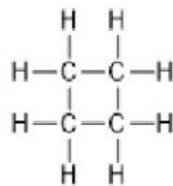
Informasi

Penggolongan senyawa hidrokarbon berdasarkan jenis ikatan antara atom karbon:

1. Hidrokarbon alifatik



2. Hidrokarbon siklik



PERTANYAAN

Berdasarkan informasi diatas,

1. Apakah perbedaan ikatan kovalen yang terbentuk pada senyawa-senyawa golongan hidrokarbon alifatik?

2. Apakah perbedaan bentuk rantai senyawa-senyawa golongan hidrokarbon alifatik dan siklik?