

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

TATA NAMA SENYAWA HIDROKARBON



NAMA :

KELAS :

KEGIATAN BELAJAR 1

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik dapat mendeskripsikan pengertian alkana
2. Peserta didik dapat memberi nama senyawa sesuai aturan IUPAC

KELAS
XI



Orientasi Masalah



Ayo perhatikan narasi berikut !

Setiap senyawa kimia tentunya memiliki nama spesifik untuk membedakannya dari senyawa yang lain. Untuk memudahkan pengenalan nama dan mencegah kesimpangsiuran dalam memberi nama senyawa kimia, IUPAC (International Union of Pure and Applied Chemistry) membuat suatu aturan penamaan. Aturan IUPAC dalam penamaan senyawa kimia dibedakan untuk senyawa anorganik dan senyawa organik.

Senyawa anorganik berasal dari sumber daya mineral yang terdapat di bumi, yang memiliki titik didih atau titik leleh relatif tinggi. Senyawa anorganik dikelompokkan menjadi senyawa ion, senyawa molekul dan asam sedangkan senyawa organik berasal dari makhluk hidup atau proses fotosintesis terdiri dari unsur karbon (C) sebagai rangkaian utamanya. Senyawa organik terdiri dari senyawa hidrokarbon yang terbagi menjadi alkana, alkena dan alkuna. Salah satu contoh penggunaan senyawa hidrokarbon dalam kehidupan sehari-hari ialah gas LPG.



LPG (Liquid Petroleum Gas) adalah kumpulan senyawa gas hidrokarbon dalam bentuk cair. Pada dasarnya, senyawa ini berbentuk gas pada kondisi atmosfer. Akan tetapi karena mengalami penurunan suhu dan penambahan tekanan, maka senyawa tersebut berubah wujud menjadi cair, oleh karena itu kumpulan senyawa ini disebut dengan LPG atau gas minyak cair. Proses pencairan LPG menggunakan komponen utama berupa C_3H_8 dan C_4H_{10} .

Kedua senyawa tersebut tergolong kedalam senyawa hidrokarbon, tepatnya senyawa alkana. Senyawa pertama dinamakan “propana” dan senyawa kedua diutamakan “butana”. Banyak sekali senyawa yang termasuk golongan alkana. Apakah kalian sudah tahu bagaimana cara memberi nama senyawa-senyawa alkana?

Tuliskanlah apa saja yang ingin anda ketahui setelah membaca narasi di atas!

1.?
2.?



Aktivitas Pembelajaran



Dalam pembelajaran kali ini, adapun beberapa hal yang akan kalian lakukan :

1. Mengamati video
2. Mengerjakan tugas (LKPD)
3. Melakukan presentasi didepan kelas
4. Mengerjakan soal latihan



Melakukan Penyelidikan Mandiri



Simaklah video berikut dan bacalah buku yang anda bawa untuk melengkapi kalimat di bawah ini!

A. PENGERTIAN

Mari lengkapi kalimat di bawah ini dengan memilih jawaban yang tepat!
Senyawa alkana merupakan senyawa hidrokarbon dengan rantai karbon yang paling sederhana. Alkana merupakan senyawa hidrokarbon yang yang seluruh ikatan pada atom karbonnya

B. RUMUS UMUM SENYAWA ALKANA

Yuk perhatikan tabel di bawah ini!

Jumlah atom C	Rumus Molekul	Rumus Struktur	Nama Senyawa
1	CH_4	$\text{H}_3\text{C} - \text{H}$	Metana
2	C_2H_6	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_3$	Etana
3	C_3H_8	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Propana
4	C_4H_{10}	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Butana
5	C_5H_{12}	$\text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Pentana

Carilah rumus umum senyawa alkana dari contoh di atas dan 3 sumber di bawah ini!

- 1.
- 2.
- 3.

Sehingga rumus umum senyawa alkana untuk rantai lurus adalah.....

C. TATA NAMA SENYAWA ALKANA MENURUT IUPAC

1. Tata Nama Senyawa Alkana Rantai Lurus

Dengan memperhatikan jumlah atom C, isilah titik-titik pada tabel di bawah ini dengan memilih jawaban yang tepat!

Jumlah atom C	Rumus Molekul	Rumus Struktur	Nama Senyawa
1	CH ₄	H ₃ C - H	Metana
2	C ₂ H ₆	H ₃ C - CH ₃	Etana
3	C ₃ H ₈	H ₃ C - CH ₂ - CH ₃	Propana
4	C ₄ H ₁₀	H ₃ C - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	Butana
5	C ₅ H ₁₂	H ₃ C - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	Pentana
6		H ₃ C - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	
7	C ₇ H ₁₆		
8		H ₃ C - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	
9	C ₉ H ₂₀		
10		H ₃ C - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₂ - CH ₃	

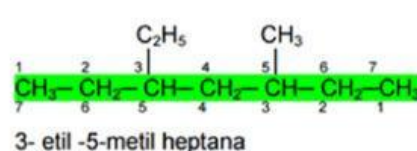
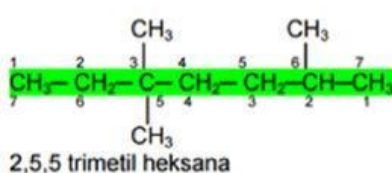
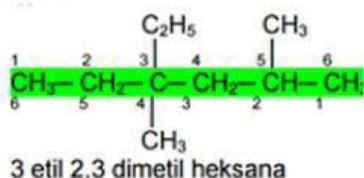
2. Tata Nama Senyawa Alkana Pada Rantai Bercabang

Mari isi tabel di bawah ini dengan memasangkan pada kolom jawaban!

Rumus Molekul	Nama Alkana	Rumus Molekul	Nama Alkil
CH ₄		CH ₃	Metil
C ₂ H ₆	Etana	C ₂ H ₅	
C ₃ H ₈		C ₃ H ₇	Propil
C ₄ H ₁₀	Butana	C ₄ H ₉	
C ₅ H ₁₂		C ₅ H ₁₁	

JAWABAN
Propana
Butil
Pentil
Metana
Propil
Pentana

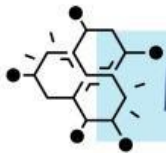
Yuk perhatikan contoh berikut !



Lakukan penelusuran literasi untuk menemukan tata nama senyawa alkana dari 3 sumber di bawah ini!

- 1.
- 2.
- 3.

Berdasarkan contoh dan sumber di atas, tuliskanlah tata nama senyawa alkana sesuai aturan IUPAC dengan bahasamu sendiri!



Mengembangkan dan Menyajikan Hasil



Setelah mengerjakan LKPD, tulislah simpulan menurut bahasamu sendiri!

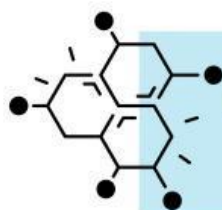
1. Alkana merupakan

2. Rumus Umum Senyawa Alkana adalah

3. Tuliskan aturan tata nama senyawa alkana menurut IUPAC dengan bahasa mu sendiri!

4. Berikan 1 contoh senyawa alkana, gambarkan struktur dan beri nama sesuai IUPAC!

Presentasikanlah jawaban anda dan lakukan diskusi bersama guru dan teman-teman di kelas!



Menganalisis dan Mengevaluasi Proses Pemecahan Masalah



TAHAPAN KEGIATAN	JAWABAN
Orientasi Masalah 1. Apakah narasi yang diberikan dapat dipahami ? 2. Munculkan pertanyaan di benak anda setelah membaca narasi yang diberikan ?	
Melakukan Penyelidikan Mandiri 1. Apakah video yang disajikan cukup jelas ? 2. Apakah anda mengalami kesulitan dalam menyimpulkan rumus umum tata nama senyawa alkana ? 3. Apakah anda mengalami kesulitan saat melakukan penelusuran literasi ? 4. Apakah anda mengalami kesulitan saat menentukan tata nama senyawa alkana berdasarkan sumber dan contoh yang telah diberikan ?	
Mengembangkan dan Menyajikan Hasil Bagaimana penguasaan materi pelajaran anda pada hari ini ? a. Baik b. Cukup c. Kurang Apa alasannya ?	
Saran Tuliskanlah kritik maupun saran yang membangun agar LKPD yang disajikan dapat lebih baik untuk pembelajaran selanjutnya!	