



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK



SENYAWA HIDROKARBON

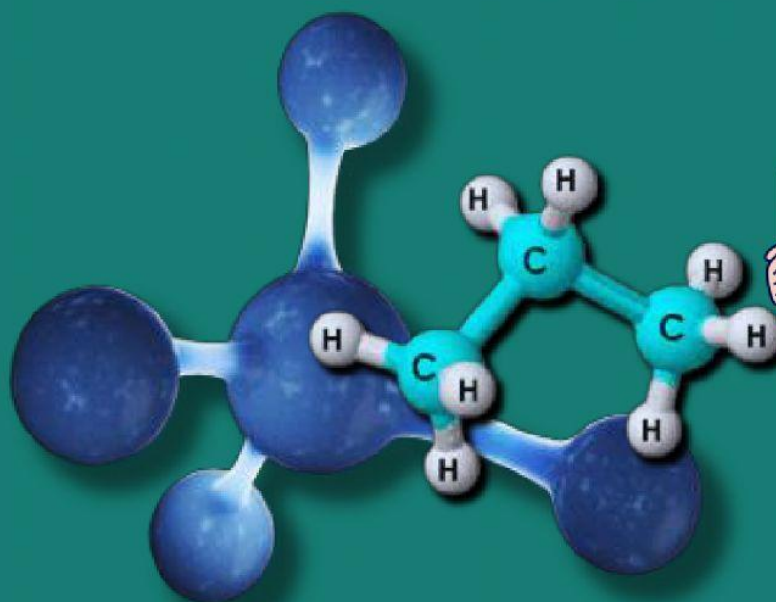
UNTUK PESERTA DIDIK SMA/MA

NAMA
KELOMPOK

ANGGOTA
KELOMPOK

1.
2.
3.

KELAS



KELAS
XI



SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XII SEMESTER 1



IDENTITAS E-LKPD

Mata Pelajaran : Kimia
Kelas : XI
Judul E-LKPD : Senyawa Hidrokarbon



KOMPONEN DASAR

- 3.1 Menganalisis struktur dan sifat senyawa hidrokarbon berdasarkan kekhasan atom karbon dan golongan senyawanya
- 4.1 Membuat model visual berbagai struktur molekul hidrokarbon yang memiliki rumus molekul yang sama.



INDIKATOR CAPAIAN KOMPETENSI

1. Menerangkan kekhasan atom karbon
2. Mendeskripsikan senyawa hidrokarbon berdasarkan bentuk rantai karbonnya
3. Mendeskripsikan senyawa hidrokarbon berdasarkan jenis ikatan antar atom karbonnya



TUJUAN PEMBELAJARAN

1. Mengidentifikasi jenis-jenis atom karbon berdasarkan ikatannya dengan atom karbon lainnya
2. Menganalisis struktur hidrokarbon berdasarkan kekhasan atom karbon
3. Mengenali tata nama senyawa karbon



SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XI SEMESTER 1

Petunjuk Penggunaan E-LKPD



1

Simaklah dengan seksama tujuan pembelajaran yang tertera pada E-LKPD ini

2

Diskusikan permasalahan pada lkpd dan carilah data/bahan ajar untuk menyelesaikan masalah tersebut

3

Kerjakan soal secara berkelompok dalam waktu 30 menit

4

Jika ada hal yang diragukan silakan tanyakan pada guru

5

Buatlah kesimpulan dari hasil diskusi yang telah dikerjakan



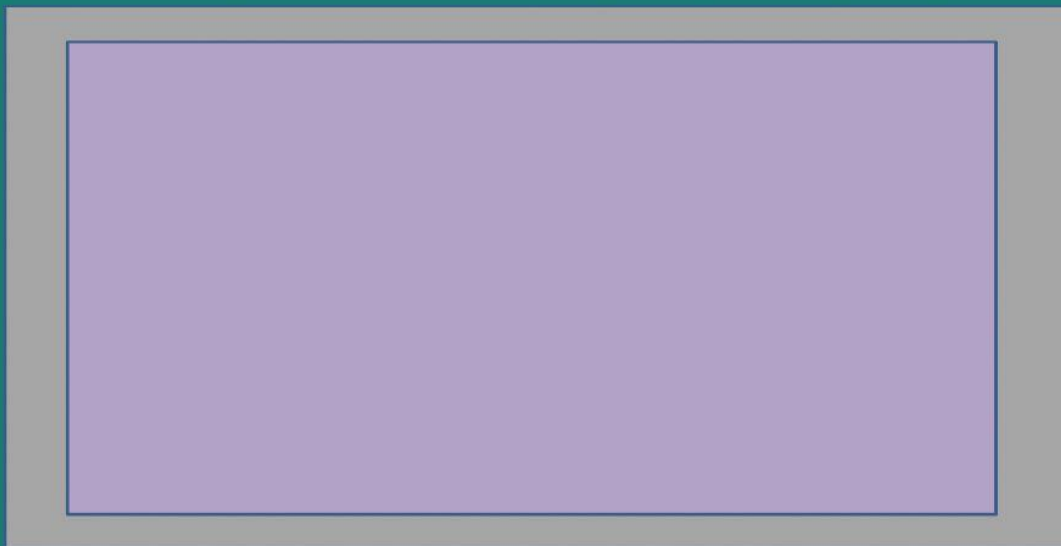
SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XI SEMESTER 1



MENGAMATI

Simaklah Video Pembelajaran Senyawa Hidrokarbon Berikut Ini:



MENANYA

Setelah mengamati video tersebut. Masalah apa yang Anda temukan? Diskusikanlah dengan teman kelompok mu!





SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XI SEMESTER 1



MENGUMPULKAN DATA

Berdasarkan video pengamatan tersebut. Isilah pertanyaan berikut ini. carilah referensi lain dari modul ataupun sumber lainnya.

1. Berdasarkan video tersebut dan penjelasan guru. Tulislah pengamatan Anda mengenai penggolongan hidrokarbon.

2. Tulislah penggolongan dari hidrokarbon



MENGOLAH DATA

Tulislah jenis hidrokarbon alifatik dan siklik



SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XI SEMESTER 1



MENGEVALUASI

SILAKAN KLIK TOMBOL DI BAWAH INI SEBAGAI REFERENSI UNTUK MENGERJAKAN SOAL EVALUASI

KLIK TOMBOL INI

PILIH LAH JAWABAN YANG PALING BENAR

1. Pasangan zat dibawah ini yang merupakan golongan senyawa hidrokarbon adalah.....

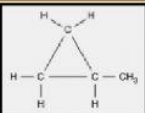
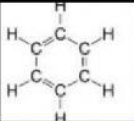
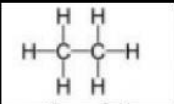
A. C_2H_6 dan $C_{12}H_{22}O_{11}$

C. CH_4 dan CO_2

B. CH_4 dan C_2H_4

D. CO_2 dan H_2O

2. Isilah tabel ini berdasarkan bentuk rantai karbon

Rumus Struktur Senyawa	Jenis Hidrokarbon
	
	
	

ALIFATIK

ASIKLIK

AROMATIK



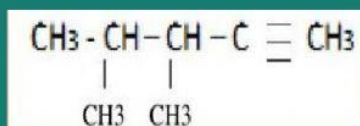
SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XI SEMESTER 1

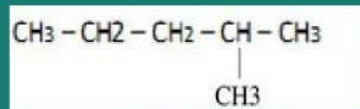


MENGEVALUASI

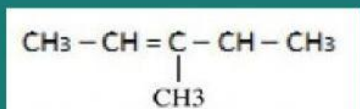
3. Tarik garis pada kolom untuk pasangan yang benar



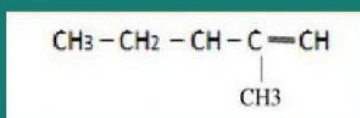
3-metil-2-Pentena



3,4-dimetil-1
butuna



2-metil-pentana



2-metil-1-pentena

4. Soal Audio

Dibawah ini Merupakan Rumus?



KESIMPULAN



SENYAWA HIDROKARBON

UNTUK PESERTA DIDIK KELAS XI SEMESTER 1



GLOSARIUM

ATOM	: Bagian terkecil unsur
HIDROGEN HALIDA	: Senyawa organik diatomik dengan rumus umum HX dengan X adalah salah satu dari halogen (Flour, Klor, Brom, Iodium, atau Astatin).
KATALIS	: Suatu zat yang mempercepat laju reaksi kimia pada suhu tertentu, tetapi tidak mengalami perubahan dan pengurangan jumlah.
PELARUT	: Zat yang melarutkan.
SENYAWA KIMIA	: Zat yang terdiri dari dua atau beberapa unsur yang dapat dipecah-pecah lagi menjadi unsur-unsur pembentuknya dengan reaksi kimia tersebut.
SIFAT FISIKA	: Segala aspek dari suatu objek atau zat yang dapat diukur atau dipersepsikan tanpa mengubah identitasnya.
SIFAT KIMIA	: sifat-sifat yang berkaitan dengan interaksi antar zat sehingga terbentuk zat baru.



DAFTAR PUSTAKA

- Chang, Raymond. (2004). Kimia Dasar:Konsep-konsep Inti Edisi Ketiga Jilid 1. Jakarta:Erlangga
- Sudarmo, Unggul. (2014). Kimia untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta:Erlangga
- Yayan, Sunarya. (2011). Kimia Dasar 2. Bandung: Yrama Widya