



# LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Berbasis Discovery Learning

# HIDROKARBON

Penyusun : Mega Widiastuti



Nama Anggota Kelompok:

---

---

---

---

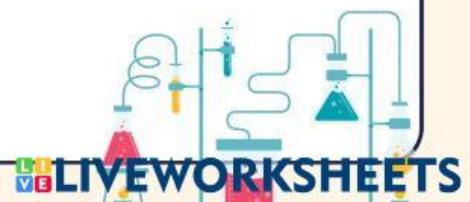
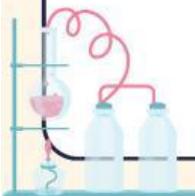
PROGRAM STUDI PENDIDIKAN KIMIA  
FAKULTAS KEGURUAN DAN ILMU PENDIDIKAN  
UNIVERSITAS RIAU

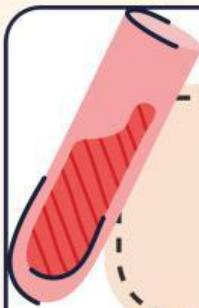
## CAPAIAN PEMBELAJARAN

Pada akhir fase F, Peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sehari-hari sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam keseharian; menerapkan operasi matematika dalam perhitungan kimia; mempelajari sifat, struktur dan interaksi partikel dalam membentuk berbagai senyawa termasuk pengolahan dan penerapannya dalam keseharian; memahami dan menjelaskan aspek energi, laju dan kesetimbangan reaksi kimia; menggunakan konsep asam-basa dalam keseharian; menggunakan transformasi energi kimia dalam keseharian termasuk termokimia dan elektrokimia; memahami kimia organik termasuk penerapannya dalam keseharian.

## TUJUAN PEMBELAJARAN

Melalui model pembelajaran Discovery Learning metode diskusi dan tanya jawab diharapkan peserta didik mampu menjelaskan kekhasan atom karbon dan mengidentifikasi atom C Primer, Sekunder, Tersier, dan Kuartener sehingga peserta didik dapat menerapkan profil pelajar Pancasila yakni beriman, bertakwa kepada Tuhan Yang Maha Esa, Bergotong Royong, Bernalar Kritis, Kreatif, Inovatif, Mandiri, dan Berkebhinekaan Global.





# PETUNJUK PENGGUNAAN

1. Tuliskan kelas dan nama anggota kelompok pada kolom yang telah disediakan pada cover LKPD.
2. Diskusikan permasalahan dan jawab pertanyaan pada tempat yang telah disediakan di LKPD dengan tepat dan lengkap bersama anggota kelompok.
3. Setiap anggota kelompok wajib berpartisipasi aktif dalam diskusi.
4. Jika dalam kelompokmu mengalami kesulitan dalam memahami dan mengerjakan LKPD ini, tanyakanlah kepada guru dengan terlebih dahulu berusaha semaksimal mungkin.
5. Gunakan literatur atau sumber belajar lainnya yang berkaitan dengan materi untuk membantu pengerjaan LKPD ini.

# DASAR TEORI

6

C

Karbon

12,01

1

H

Hidrogen

1,0078

Senyawa hidrokarbon adalah senyawa yang terdiri dari atom karbon (C) dan atom Hidrogen (H) yang saling berikatan. Sumber utama dari hidrokarbon adalah minyak bumi, batu bara dan gas. Sebagian besar senyawa kimia yang ada dalam mengandung atom karbon. Hal ini dikarenakan sifat atom karbon yang sangat unik.

Lalu bagaimanakah sifat atom karbon? Seberapa terkaitnya atom karbon pada kehidupan kita? dan Apa yang membuat atom karbon dapat ditemui disekitar kita?

Untuk mengetahuinya lakukan kegiatan berikut ini!

# KEGIATAN I

Buatlah kelompok yang beranggotakan 5 orang untuk memecahkan masalah pada Lembar Kerja Peserta Didik ini



## STIMULUS

Ketuk untuk menampilkan video



## IDENTIFIKASI MASALAH

Tulislah pertanyaan yang anda miliki pada kolom dibawah ini:



## PENGUMPULAN DATA

Sebagai penambah referensi, silahkan ketuk video berikut:



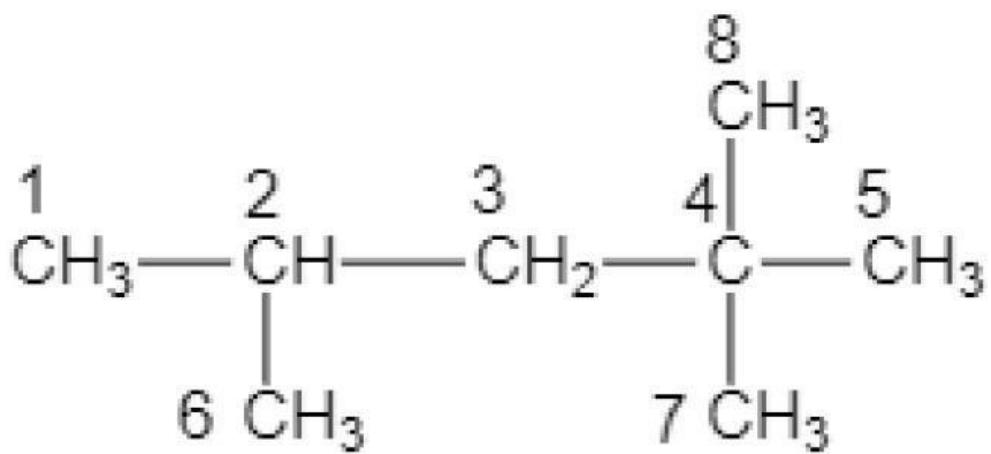
## PENGOLAHAN DATA

Setelah data terkumpul, diskusikanlah dengan kelompokmu dan tulis hasilnya pada kolom dibawah ini:



## VERIFIKASI

Perhatikan gambar dibawah ini, tentukan manakah yang merupakan atom karbon primer, sekunder, tersier dan kuartener, drag and drop kotak pada nomor yang dianggap benar



PRIMER

PRIMER

PRIMER

SEKUNDER

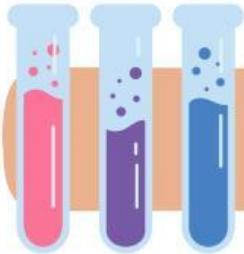
PRIMER

TERSIER

PRIMER

KUARTENER

Presentasikan hasil diskusi kelompokmu di depan kelas!



## GENERALISASI

Tulislah hasil kesimpulan yang kamu dapati pada kolom dibawah ini: