



UNM
UNIVERSITAS NEGERI MAKASSAR

L K P D

KIMIA XI

MINYAK BUMI



Disusun Oleh :
RIAN VERDINA, S.Si.,M.Pd.

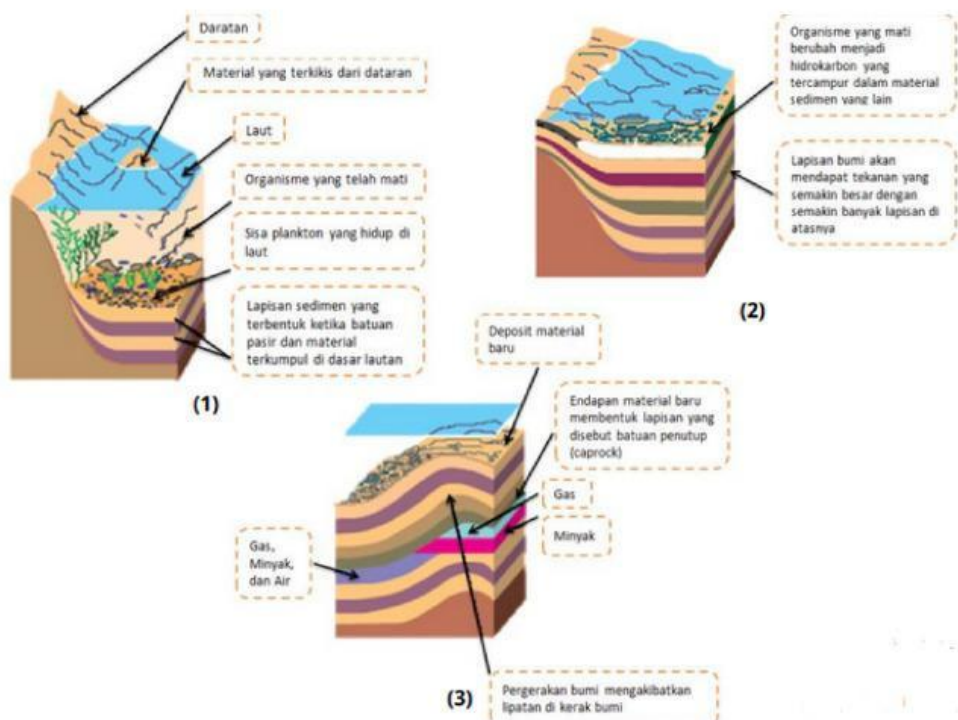


MINYAK BUMI

Simaklah video berikut ini:

Berdasarkan video yang telah ditayangkan, tuliskan rumusan masalah dalam bentuk pertanyaan!

Proses Pembentukan Minyak Bumi

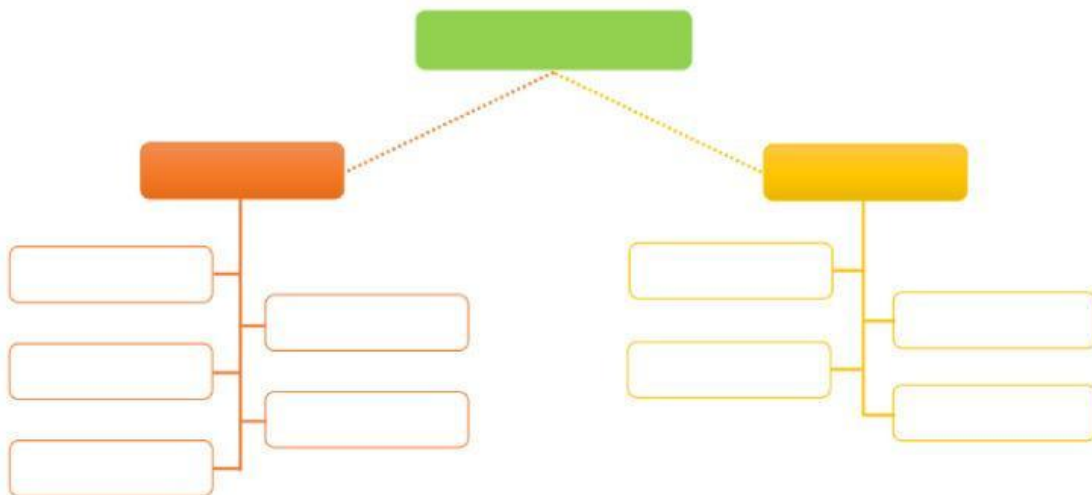


Berdasarkan gambar di samping, bagaimanakah proses pembentukan minyak bumi di alam terjadi?

Komponen Penyusun Minyak Bumi

Minyak bumi hasil eksplorasi (pengeboran) masih berupa minyak mentah (crude oil) di anjungan lepas pantai dan anjungan kilang minyak. Kilang minyak Cilacap, Jawa Tengah memiliki fasilitas terlengkap dan produksi terbesar di Indonesia yaitu 348.000 barel minyak per hari. Minyak mentah ini mengandung berbagai zat kimia berwujud gas, cair, dan padat. Secara umum komponen penyusun minyak bumi dapat dikelompokkan menjadi dua, yaitu komponen hidrokarbon dan NonHidrokarbon. Komponen hidrokarbon dalam minyak bumi adalah gas alam yaitu gas metana (CH_4) dalam jumlah yang besar. Sementara itu, komponen nonhidrokarbon cairnya adalah minyak mentah (crude oil). Komposisi gas alam bergantung pada sumbernya, dimana umumnya sumber gas alam mengandung 80% metana (CH_4), 7% etana (C_2H_6), 6% propana (C_3H_8), 4% butana dan isobutana (C_4H_{10}), serta 3% pentana (C_5H_{12}). Sementara itu, komponen non-hidrokarbon penyusun minyak bumi hanya sekitar 6,5% berupa sulfur, oksigen, nitrogen, dan beberapa unsur logam (vanadium dan nikel).

Berdasarkan wacana di atas, buatlah main mapping secara berkelompok yang berisi komponen-komponen penyusun Minyak Bumi!



PENGOLAHAN MINYAK BUMI

Pengolahan minyak bumi dari minyak mentah terdiri dari beberapa diantaranya tahap desalting dan dewatering, distilasi hingga pemurnian. Untuk lebih jelasnya dapat di lihat pada bahan ajar berikut :

Link :

Pasangkan istilah pada pengolahan minyak bumi berikut yang sesuai!

Distilasi

Reforming

Cracking

Polimerisasi

Desalting

Alkilasi

Blending

Treating

n-butana berubah menjadi metilpropana

Proses penghilangan mineral dalam suatu zat

Proses pemisahan zat berdasarkan perbedaan titik didih

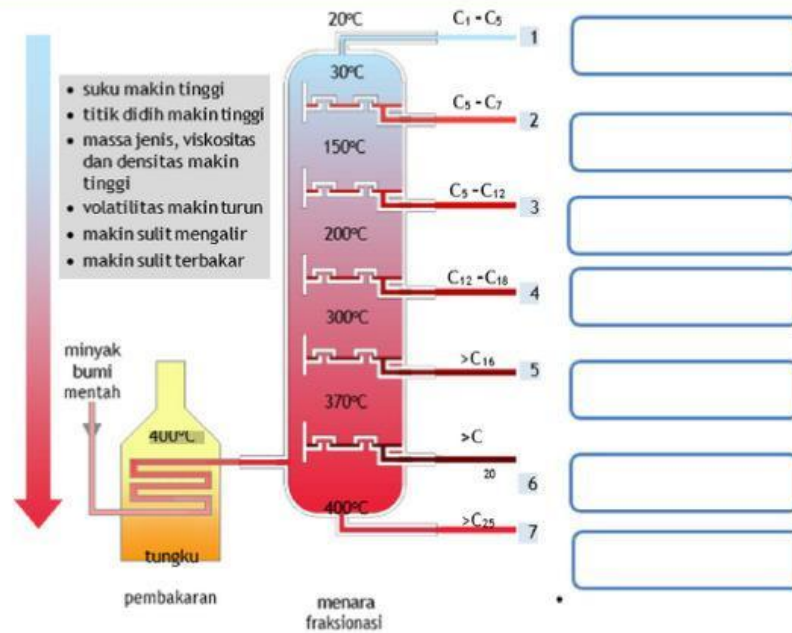
penambahan gugus alkil ke dalam suatu senyawa tertentu

$C_{15}H_{32}$ berubah menjadi 2 molekul C_2H_4 , C_3H_6 dan C_8H_{18}

2 molekul Isobutana menjadi 2,2,3-trimetilpentana

FRAKSI MINYAK BUMI BERDASARKAN PERBEDAAN TITIK DIDIH

Isilah hasil pengolahan minyak bumi melalui proses distilasi bertingkat sesuai dengan fraksinya pada kotak yang berwarna biru di bawah ini!



Mengapa fraksi-fraksi minyak bumi dalam minyak mentah dapat terpisah setelah dimasukkan dalam kolom fraksinasi ?

KESIMPULAN

Berdasarkan pembelajaran hari ini, tuliskan kesimpulan yang diperoleh tentang materi minyak bumi?

