



RENCANA PELAKSANAAN PELATIHAN/RPP

SATUAN ACARA PELATIHAN

Oleh:

EVA EARLY NUR HIDAYATI, ST., M.Pd.

Nama Pelatihan	: Revitalisasi Perangkat Pembelajaran melalui Penyederhanaan Rencana Pelaksanaan Pembelajaran (RPP) Berbasis Proyek
Nama Mata Diklat	: Penyederhanaan RPP Berbasis Proyek
Tujuan pelatihan	: Melalui penyederhanaan RPP berbasis proyek, peserta pelatihan dapat merancang dan mengembangkan RPP yang adaptif sesuai dengan kebutuhan/kondisi.
Indikator pelatihan	: Disajikan contoh RPP dengan strategi sintaksis Project Based Learning (PjBL) , peserta pelatihan dapat merancang dan mengembangkan RPP yang adaptif sesuai dengan kebutuhan/kondisi.
Alokasi waktu	: 10 menit

A. PENDAHULUAN (alokasi waktu: 2 menit)

1. Melaksanakan Orientasi: Salam, Sapa dan Periksa
2. Melaksanakan Apersepsi
3. Menyampaikan tujuan pelatihan
4. Menyampaikan Motivasi

B. KEGIATAN INTI (alokasi waktu: 6 menit)

1. Mengenal Masalah
2. Menyusun Rancangan Proyek
3. Menyusun Rencana Kerja
4. Melaksanakan & Memonitor Proyek
5. Menguji Hasil (Presentasi)
6. Mengevaluasi & melakukan **Refleksi terhadap praktik pembelajaran yang telah dilakukan**
7. **Merancang Strategi Penilaian** (instrumen dan bahan ajar)

C. PENUTUP (alokasi waktu: 2 menit)

1. Peserta menyampaikan pokok-pokok pelatihan
2. Memberi Apresiasi pada peserta pelatihan
3. Penugasan/harapan pengembangan

Sumber/media pelatihan:

- Anggi, Mamat. 2019. Kimia Karbon. Paket Unit Pembelajaran Kemdikbud: Jakarta
- <https://youtu.be/4SmlvTZPQn0>. (Video pembelajaran mandiri)
- <https://youtu.be/MSvqwJizZYU>. (Video pembelajaran mandiri)
- <https://youtu.be/f0p93n1NZ78>. (Video pembelajaran mandiri)
- Buku Sekolah Elektronik (BSE)





Contoh RPP

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN (RPP) MERDEKA BELAJAR

SMAN 1 KRAKSAAN	MAPEL: KIMIA	KELAS: XII	SEMESTER: 6	WAKTU: 2 X 45 MENIT	MATERI: ALKOHOL- ETER	TGL. KBM:	KD: 3.9 dan 4.9
--------------------	-----------------	------------	-------------	------------------------	--------------------------	-----------	--------------------

Tujuan Pembelajaran: Melalui model PjBL peserta didik dapat menganalisis struktur, tata nama, sifat, sintesis, dan kegunaan alkohol-eter, merancang dan melakukan identifikasi gugus fungsi sehingga peserta didik dapat menghayati dan mengamalkan ajaran agama yang dianutnya, mengembangkan sikap disiplin, tanggungjawab, responsif, dan pro-aktif, gemar membaca, serta dapat mengembangkan kemampuan berpikir kritis, berkomunikasi, berkolaborasi, berkreasi (4C).

Metode: Praktik, diskusi, tanya jawab		Media: Molymod, PPT, LK, HP, Internet		Sumber: Anggi, Mamat. 2019. Kimia Karbon. Paket Unit Pembelajaran Kemdikbud: Jakarta					
Kegiatan Pendahuluan	Kegiatan Inti (Sintaks Model Project Based Learning)						Penutup		
	1. Pengenalan Masalah	2. Penyusunan Rancangan Project	3. Penyusunan Rencana Kerja	4. Pelaksanaan & Monitoring Project	5. Pengujian Hasil (Presentasi)	6. Evaluasi & Refleksi			
Guru melaksanakan Orientasi: Salam, Sapa, Periksa, Doa	Mengamati fenomena alkohol-eter sebagai antiseptik, pelarut, dll.	Mendiskusikan rancangan project	Mengasosiasi struktur dengan tata nama alkohol-eter	Mengamati sifat alkohol-eter	Mendiskusikan hasil proyek pada forum kelas	Mengasosiasi struktur dengan nama, serta mengasosiasi sifat dan kegunaan alkohol-eter	Peserta didik menyampaikan pokok-pokok pelajaran hari itu		
Guru melaksanakan Apersepsi	Mengasosiasi/menghubungkan fenomena di atas melalui peta konsep	Mencoba merancang desain struktur alkohol-eter	Mendiskusikan rencana kerja proyek	Mengasosiasi sifat dan kegunaan alkohol-eter	Mengkomunikasikan hasil proyek melalui presentasi	Melakukan evaluasi pembelajaran	Guru memberi Apresiasi pada peserta didik		
Guru menyampaikan tujuan pembelajaran	https://youtu.be/4SmTvTZPQn0	Mengkomunikasikan dengan teman dan guru	Mengkomunikasikan dengan teman dan guru	Mencoba membuat antiseptik (hand sanitizer)		https://youtu.be/fOp93n1NZ78	Penugasan mempelajari materi berikutnya		
Guru menyampaikan Motivasi			https://youtu.be/MSvqwJizZYU	Mendiskusikan sintesisnya		Guru menyampaikan Refleksi			
10 menit		70 menit				10 menit			
1. Penilaian Sikap : Lampiran 1				3. Penilaian Keterampilan: Lampiran 3					
2. Penilaian Pengetahuan : Lampiran 2				4. Remedial & Pengayaan: Lampiran 4					

Kepala SMAN 1 Kraksaan

Guru Kimia,

BAMBANG SUDIARTO, S.Pd., M.M.Pd.

EVA EARLY N.H., ST., M.Pd.

NIP. 19680418 199102 1 003

NIP. 19760512 200312 2 007



PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS PENDIDIKAN
SEKOLAH MENENGAH ATAS NEGERI 1 KRAKSAAN
Jalan Imam Bonjol 13 Kraksaan Telepon 0335-841214
website: <http://sman1kraksaan.sch.id> email: sman1kraksaan@gmail.com
KABUPATEN PROBOLINGGO

Lampiran 1: Instrumen Penilaian Sikap

Nama Satuan pendidikan : SMAN 1 Kraksaan
Tahun pelajaran : 2021/2022
Semester : 6
Mata Pelajaran : Kimia

NO	NAMA	Ketepatan waktu mengumpulkan proyek			Tanggung jawab dalam mengerjakan proyek			Kepatuhan terhadap ketentuan penyelesaian		
		Skor (mak 4)			Skor (mak 3)			Skor (mak 3)		
1										
2										
3										

RUBRIK PENILAIAN SIKAP

NO	INDIKATOR	SKOR	URAIAN
1	Ketepatan waktu mengumpulkan proyek	4	Proyek di kumpulkan sebelum mencapai batas akhir pengumpulan
		3	Proyek di kumpulkan tepat saat batas akhir pengumpulan
		2	Proyek di kumpulkan melebihi batas akhir pengumpulan
		1	Proyek di kumpulkan setelah mendapat teguran
2	Tanggung jawab dalam mengerjakan proyek	3	Semua tugas telah di selesaikan
		2	Sebagian besar tugas telah di selesaikan
		1	Sebagian kecil tugas telah di selesaikan
3	Kepatuhan terhadap ketentuan penyelesaian	3	Semua tugas di kerjakan sesuai ketentuan
		2	Sebagian besar tugas di kerjakan sesuai ketentuan
		1	Sebagian kecil tugas di kerjakan sesuai ketentuan

Jumlah Skor =

Nilai = (jumlah skor peserta didik / 10) x 100

	KONVERSI	
A	AMAT BAIK	92-100
B	BAIK	85-92
C	CUKUP	78-85





PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS PENDIDIKAN
SEKOLAH MENENGAH ATAS NEGERI 1 KRAKSAAN
Jalan Imam Bonjol 13 Kraksaan Telepon 0335-841214
website: <http://sman1kraksaan.sch.id> email: sman1kraksaan@gmail.com
KABUPATEN PROBOLINGGO

Lampiran 2: Instrumen Penilaian Pengetahuan

Kisi-kisi Soal:

NO. SOAL	KOMPETENSI DASAR	MATERI POKOK	INDIKATOR SOAL	LEVEL KOGNITIF	Kunci/Pedoman Penskoran:
1	3.9. Menganalisis struktur, tata nama, sifat, sintesis, dan kegunaan senyawa karbon (haloalkana, amina, alkanol, alkoksialkana, alkanal, alkanon, asam alkanoat, dan alkil alkanoat)	Struktur Alkohol-Eter	Diberikan 5 buah struktur molymod, peserta didik dapat memprediksi struktur eter. (Soal di slide 5 /PPT-1)	C-4	A (2)
2		Tata nama Alkohol-Eter	Diberikan sebuah struktur alcohol, peserta didik dapat menuliskan nama trivial senyawa tersebut dengan benar. (Soal di slide 7/PPT-1)	C-4	C (2)
3		Sifat Alkohol-Eter	Diberikan 5 (lima) nama senyawa, peserta didik dapat memprediksi urutan titik dihidro senyawa tersebut dengan tepat. (Slide 5/PPT-2)	C-4	B (2)
4		Sintesis Alkohol-Eter	Diberikan 5 (lima) nama senyawa alcohol, peserta didik dapat menentukan senyawa yang tidak mengalami oksidasi (alcohol tersier) dengan benar. (Slide 6/PPT-2) (BSE nomor 22/ page 133)	C-4	B (2)
5		Kegunaan Alkohol-Eter	Diberikan 5 Lima) nama senyawa, peserta didik dapat menentukan kegunaan salah satu senyawa eter dengan benar. (Slide 7/PPT-2)	C-2	E (2)





PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS PENDIDIKAN
SEKOLAH MENENGAH ATAS NEGERI 1 KRAKSAAN
Jalan Imam Bonjol 13 Kraksaan Telepon 0335-841214
website: <http://sman1kraksaan.sch.id> email: sman1kraksaan@gmail.com
KABUPATEN PROBOLINGGO

Lampiran 3: Instrumen Penilaian Keterampilan

Nama Satuan pendidikan : SMAN 1 Kraksaan
Tahun pelajaran : 2021/2022
Semester : 6
Mata Pelajaran : Kimia

NO	NAMA	Diskusi/komunikasi/tanya jawab		Kebermanfaatan			Aroma/Tekstur/Warna/Tampilan	
		Skor (mak. 3)	Skor (mak. 3)	Skor (mak. 3)	Skor (mak. 3)	Skor (mak. 4)		
1								
2								
3								

RUBRIK PENILAIAN SIKAP

NO	INDIKATOR	SKOR	URAIAN	
1	Aroma/Tekstur/Warna/Tampilan	4	Sangat menarik	
		3	Menarik	
		2	Cukup	
		1	Tidak menarik	
2	Kebermanfaatan	3	Digunakan di lingkungan keluarga	
		2	Digunakan di lingkungan sekolah	
		1	Digunakan untuk perorangan/kelompok saja	
3	Diskusi/komunikasi/tanya jawab	3	Diskusi sangat efektif dan komunikatif	
		2	Diskusi cukup efektif dan komunikatif	
		1	Tidak ada diskusi/komunikasi	
Jumlah Skor =				
Nilai = (jumlah skor peserta didik / 10) X 100				





Lampiran 4: Pengayaan

Kisi-kisi Soal:

NO. SOAL	KOMPETENSI DASAR	MATERI POKOK	INDIKATOR SOAL	LEVEL KOGNITIF	Kunci/Pedoman Penskoran:
1	3.9. Menganalisis struktur, tata nama, sifat, sintesis, dan kegunaan senyawa karbon (haloalkana, amina, alkanol, alkoksialkana, alkanal, alkanon, asam alkanoat, dan alkil alkanoat)	Alkohol-Eter	Di berikan data perubahan entalpi pembakaran berbagai bahan bakar, peserta didik dapat mengurutkan besarnya kalor yang terjadi pada pembakaran bahan bakar tersebut pada masa yang sama.	C-4	B

Soal:

Pada pembakaran hidrokarbon akan terjadi gas CO_2 dan H_2O yang disertai dengan pelepasan kalor. Kalor yang dilepaskan ini dapat dimanfaatkan untuk sumber panas untuk keperluan rumah tangga maupun untuk sumber energi kendaraan bermotor. Berikut ini disajikan data perubahan entalpi pembakaran 5 macam bahan bakar pada keadaan standar :

NO	Nama bahan bakar	Rumus	Perubahan entalpi pembakaran (k Joule)
1	Alcohol	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	- 278
2	Propana	C_3H_8	- 2023
3	Bensin	C_8H_{18}	- 5060
4	Solar	$\text{C}_{16}\text{H}_{36}$	- 9920
5	Minyak tanah	$\text{C}_{14}\text{H}_{30}$	- 8705

Berdasarkan data entalpi pembakaran tersebut, jika bahan bakar tersebut dengan massa sama digunakan untuk memasak 2 liter air yang bersuhu 25°C , maka suhu air akan semakin tinggi dengan urutan penggunaan bahan bakar sbb :

- A. Alcohol – propane – bensin – solar – bensin
- B. Alkohol – solar – minyak tanah – bensin – propana
- C. Alkohol – solar – minyak tanah – bensin – propana
- D. Propana – bensin – minyak tanah – solar – alkohol
- E. Propana – bensin – minyak tanah – solar - alkohol





PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS PENDIDIKAN

SEKOLAH MENENGAH ATAS NEGERI 1 KRAKSAAN
Jalan Imam Bonjol 13 Kraksaan Telepon 0335-841214
website: <http://sman1kraksaan.sch.id> email: sman1kraksaan@gmail.com
KABUPATEN PROBOLINGGO

Bahan Ajar 1: Slide PPT-1 dan video youtube

1. TURUNAN SENYAWA KARBON (Kompetensi Dasar)
3.9. Menganalisis struktur, tata nama, sifat-sintesis, dan kegunaan senyawa karbon (haloalkana, amina, alkanol, alkoksialkana, alkanal, alkanon, asam alkanato, dan alkil alkanato)
4.9. Merancang dan melakukan percobaan untuk sintesis senyawa karbon, identifikasi gugus fungsi dan/atau penafsiran data spektrum inframerah (IR)

2. PERHATIAN BAHAN-BAHAN BERBUTUAN KERASIHAN

3. GUGUS FUNGSI (TRIVIAL)

4. GUGUS FUNGSI (HFUPC) SEBAGAI PENANDA SENYAWA C.

5. STRUKTUR

6. TATA NAMA

7. Evaluasi Materi Bab 5

A. Pilih salah satu jawaban yang paling tepat dan kerjakan!

- Strukturnya $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ memiliki nama trivial ...
A. etana
B. propana
C. etanol
D. propanol
E. etil alkoloh
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOCH}_3 - \text{CH}_3$ merupakan senyawa yang memiliki gugus fungsi ...
A. karboksilat
B. asam karboksilat
C. ester
D. eter
E. aldehid

8. PUSTAKA

- https://sumberbelajar.kemdikbud.go.id/repos/FileUpload/_Alkohol-Alkan%20-TW_Topik-3.html
- <http://www.dental-items.com/product/272-isodiform-chema-iodoform-30-g/>
- <http://www.proteiproduk.com/kepuasan-formulir/>
- <http://www.ielatq.com/obat-holista-care-ester-c-tablet-simp/>
- <http://kimiamtk.blogspot.com/2016/03/persamaan-sintesis-dalam-makalah-dan-kml.html>

Bahan Ajar 2: Slide PPT-2 dan video youtube

1. Turunan Senyawa Karbon Part-2

2. Petunjuk Belajar: Based on page: 125134

3. Reaksi pada Haloalkana

4. Reaksi pada Haloalkana

5. Sifat Alkohol-Eter

6. Reaksi Alkohol-Eter

7. Komunitas Kimia

8. ALDEHIDA & KETON

9. Sifat, sintesis, dan kegunaan haloalkana

10. Kegunaan Asam Karboksikat

11. Sabun "Jelita"

12. Aksi dan Sabun

13. Proses Pembuatan Sabun

14. PRODUK SABUN PADA

15. Thanks for





PEMERINTAH PROVINSI JAWA TIMUR
DINAS PENDIDIKAN

SEKOLAH MENENGAH ATAS NEGERI 1 KRAKSAAN
Jalan Imam Bonjol 13 Kraksaan Telepon 0335-841214
website: <http://sman1kraksaan.sch.id> email: sman1kraksaan@gmail.com
KABUPATEN PROBOLINGGO

Bahan Ajar 3: Slide PPT-3 dan video youtube

Analisis & Evaluasi Materi Bab 5

Petunjuk Belajar!

Masing-masing dari anda akan mendapatkan soal sesuai nomor presensi. Jadi misal nomor presensi 9, maka anda membahas soal khusus nomor 9 saja.

Analisis dan Pembahasan soal dikirim melalui voice note di grup WA kelas. Pengiriman voice note terjadi sesuai jadwal Kimia di masing-masing kelas.

3. Struktur 2,3-dimetil-5-etil-2-heksanol digambarkan lewat struktur ...

- $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Analisis 1:
Posisi $-\text{OH}$ sebagai penanda $-\text{ol}$, seharusnya di nomor 2.
Jawaban yang mungkin: A, B, E

Analisis 2:
dari jumlah atom C harusnya
Dimetil = 2
Etil = 2
Heks = 6
Total = 10

Jawaban yang mungkin B dan E

3. B. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \overset{\text{OH}}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \overset{\text{OH}}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
(etil metil etil metil)

4. Di antara senyawa-senyawa berikut yang memiliki fungsi aldehida dan karboksilat adalah ...

- HCOOH dan CH_3OH
- CH_3COOH dan CH_3CHO
- CH_3CHOH dan CH_3COH
- $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ dan CH_3COH
- CH_3COOH dan CH_3COCH_3

Analisis 1:
Buat strukturnya, dan tentukan penanda gugus funginya seperti contoh di atas!
Analisis 2:
Tentukan rumus umumnya!
Contoh:
C. $\text{C}_3\text{H}_7\text{O} ??$ (bukan semuanya)
D. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$
(As. Karb atau Ester)
E. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O} = \text{C}_3\text{H}_5\text{O}$
(Aldehida atau Keton)

No. Presensi	soal	No. Presensi	soal
01	Presensi 100 no. 14	10	Presensi 100 no. 10
02	Presensi 100 no. 12	11	Presensi 100 no. 11
03	Presensi 100 no. 13	12	Presensi 100 no. 12
04	Presensi 100 no. 15	13	Presensi 100 no. 13
05	Presensi 100 no. 16	14	Presensi 100 no. 14
06	Presensi 100 no. 18	15	Presensi 100 no. 15
07	Presensi 100 no. 19	16	Presensi 100 no. 16
08	Presensi 100 no. 20	17	Presensi 100 no. 17
09	Presensi 100 no. 20	18	Presensi 100 no. 18

Bu Eva tunggu analisis/pembahasan anda melalui voice note (vn) di WA grup kelas sesuai jadwal kimia dalam minggu ini ya...

Bahan Ajar 4: BSE-Kemdikbud

Evaluasi Materi Bab 5

A. Pilih salah satu jawaban yang paling tepat dan kerjakan pada buku latihanmu.

- Struktur $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ memiliki nama trivial
A. etana
B. propano
C. etanol
D. propanol
E. etil alkohol
- $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOCH}_3 - \text{CH}_3$ merupakan senyawa yang memiliki gugus fungsi
A. alkohol
B. asam karboksilat
C. ester
D. eter
E. aldehid
- Struktur 2,3-dimetil-5-etil-2-heksanol digambarkan lewat struktur
A. $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3)(\text{OH}) - \text{CH}_3$
B. $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) - \text{CH}_3$
C. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{C}(\text{CH}_3)(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
D. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{C}(\text{OH})(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
E. $\text{CH}_3 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{CH}_3) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- Di antara senyawa-senyawa berikut yang memiliki fungsi aldehida dan asam karboksilat adalah ...
A. HCOOH dan CH_3OH
B. CH_3COOH dan CH_3CHO
C. CH_3CHOH dan CH_3COH
D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ dan CH_3COCH_3
E. CH_3COOH dan CH_3COCH_3
- Senyawa $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{OC}_2\text{H}_5)\text{CH}_3$ memiliki nama
A. 3-ekoksi-2-etil butano
B. 2-ekoksi-3-etil pentano
C. 3-propilo-2-etil butano
D. 2-ekoksi-3-etil pentano
E. 2-ekoksi-3-ekoksi pentano
- Senyawa bromosetanal memiliki struktur
A. $\text{BrCH}_2\text{OCH}_3$
B. BrCH_2COOH
C. BrCH_2CHO
D. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$
E. HOCH_2Br
- Nama IUPAC untuk rumus struktur $\text{BrCH}(\text{CH}_3)\text{CO}_2\text{H}$ adalah
A. asam 2-bromopropanoat
B. asam bromopropionat
C. asam 2-bromopentanoat
D. asam 2-bromopropanoat
E. asam 2-bromo-2-metyl etanoat

Senyawa ester hasil esterifikasi tersebut adalah

A.
B.
C.
D.
E.

- Nama IUPAC dari $(\text{CH}_3)_2\text{CHCOO}(\text{CH}_3)_2$ adalah
A. 1-trimethyl-3-dimetyl propanon
B. 2,2,4-trimethyl-3-pentanon
C. propilo etil keton
D. 1-propinil-2-dimetyl pentanon
E. 2-dimethyl-2-dimetyl pentanon
- Nama trivial untuk CH_3COCH_3 adalah
A. 2-propano
B. dietil keton
C. aceton
D. dimetyl keton
E. metil etil keton
- Formalin yang biasa digunakan sebagai perawat merupakan suatu gas, dengan struktur
A. HCOOH
B. CH_3OH
C. HCOOCH_3
D. HCOOH
E. CH_3OCH_3
- Berkotrol yang merupakan haloalkana adalah
A. $\text{CH}_3\text{CH} = \text{CHCH}(\text{Br})\text{CH}_3$
B. $\text{CH}_3\text{CH} = \text{CHBrCH}_3$
C.
- Jumlah isomer dikloro yang dapat dihasilkan apabila n-butana diklorinasi adalah
A. 2
B. 4
C. 5
D. 6
E. 7
- Senyawa organik dengan rumus molekul $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}$ yang merupakan alkohol tersier adalah
A. 3-pentanol
B. 2-metil-2-butanol
C. 2-metil-3-butanol
D. 3-metil-2-butanol
E. trimetil karboni
- Nama kimia yang benar untuk senyawa $\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOCH}_3$ adalah
A. 1,1-simeti-3-butanol
B. 2-metil-4-pentanone
C. 4,4-simeti-3-butanol
D. isopropil metil keton
E. 4-metil-2-pentanone
- Senyawa dengan rumus molekul $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}$ termasuk kelompok senyawa
A. aldehid
B. keton
C. ester
D. eter
E. asam karboksilat
- Pasangan senyawa berikut ini yang merupakan isomer gugus fungsi adalah
A. asen butanoat dan etil etanoat
B. 2-butanol dan 1-butanol
C. esen etanoat dan etil etanoat
- Analisis 1:
Buat strukturnya, dan tentukan penanda gugus funginya seperti contoh di atas!
Analisis 2:
Tentukan rumus umumnya!
Contoh:
C. $\text{C}_3\text{H}_7\text{O} ??$ (bukan semuanya)
D. $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_2 = \text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_2$
(As. Karb atau Ester)
E. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O} = \text{C}_3\text{H}_5\text{O}$
(Aldehida atau Keton)

No. Presensi	soal	No. Presensi	soal
19	Presensi 100 no. 19	20	Presensi 100 no. 20
21	Presensi 100 no. 21	22	Presensi 100 no. 22
23	Presensi 100 no. 23	24	Presensi 100 no. 24
25	Presensi 100 no. 25	26	Presensi 100 no. 26
27	Presensi 100 no. 27	28	Presensi 100 no. 28
29	Presensi 100 no. 29	30	Presensi 100 no. 30
31	Presensi 100 no. 31	32	Presensi 100 no. 32
33	Presensi 100 no. 33	34	Presensi 100 no. 34
35	Presensi 100 no. 35	36	Presensi 100 no. 36
37	Presensi 100 no. 37	38	Presensi 100 no. 38
39	Presensi 100 no. 39	40	Presensi 100 no. 40
41	Presensi 100 no. 41	42	Presensi 100 no. 42
43	Presensi 100 no. 43	44	Presensi 100 no. 44
45	Presensi 100 no. 45	46	Presensi 100 no. 46
47	Presensi 100 no. 47	48	Presensi 100 no. 48

Sampai Ketemu Tuan Rumah | 133

