



SMA TARUNA NUSA HARAPAN

TERAKREDITASI A

Jalan Letkol Sumarjo 67 Telp. (0321) 324932 Fax. (0321) 322456 Mojokerto 61311 – Jawa Timur

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN (RPP)

MATA PELAJARAN : KIMIA
KELAS/SEMESTER : XII IPA / GANJIL
MATERI POKOK : BENZENA
ALOKASI WAKTU : 80 MENIT

KOMPETENSI DASAR

- 3.6 Menganalisis struktur, tata nama, sifat, dan kegunaan benzena dan turunannya
- 4.6 Menyajikan hasil penelusuran informasi beberapa turunan benzena yang berbahaya dan tidak berbahaya

TUJUAN

1. Siswa dapat menjelaskan sifat-sifat benzena dan reaksi-reaksinya.
2. Siswa dapat menyebutkan nama turunan benzena dan kegunaannya dalam kehidupan serta bahayanya.

KEGIATAN PEMBELAJARAN		
Metode : Inkuiri Learning	1. Presensi di <i>Google Classroom</i> .	3 menit
	2. Siswa bergabung di <i>Zoom</i> , guru menyapa siswa, dan menyatakan tujuan pembelajaran.	2 menit
	3. Peserta didik melakukan literasi tentang benzena dengan media <i>Microsoft S-Way</i> tentang benzena .	10 menit
	4. Guru menanyakan pendapat siswa tentang larutan sifat kimia, penamaan, kegunaan dan bahaya benzena dan turunan benzena.	3 menit
	5. Siswa mencari informasi untuk memecahkan masalah berkaitan dengan sifat-sifat, penamaan dan kegunaan benzena dan turunannya.	35 menit
	6. Siswa mempresentasikan hasilnya melalui <i>Zoom</i> .	25 menit
	7. Siswa menyimpulkan tentang benzena dan turunannya.	2 menit

PENILAIAN

1. Kognitif : memberi nama turunan benzena dan reaksi benzena.
2. Psikomotorik : menuliskan laporan tentang produk yang digunakan dalam kehidupan sehari-hari yang mengandung benzena dan turunannya.

Mengetahui
Kepala SMA Taruna Nusa Harapan

Mojokerto, Januari 2021
Guru Kimia

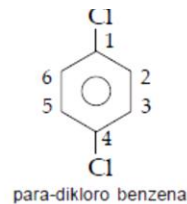
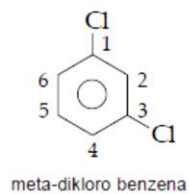
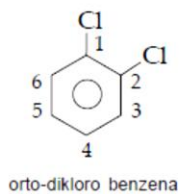
J. B. Heri Sumarsa, S.Pd

K. Sudarmono, S.Pd

Lampiran 1

LKPD XII IPA BENZENA SMA TARUNA NUSA HARAPAN MOJOKERTO 2019 - 2020

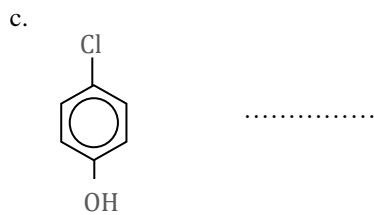
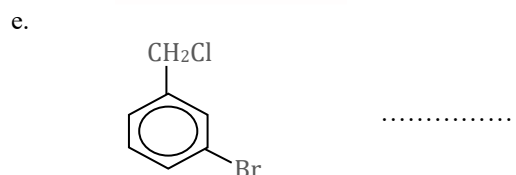
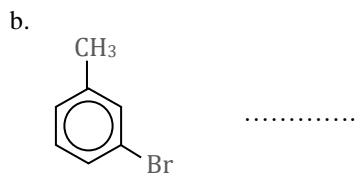
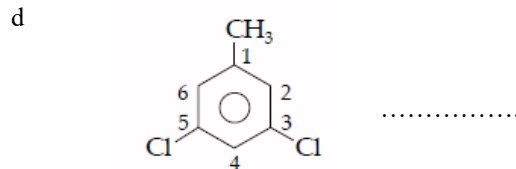
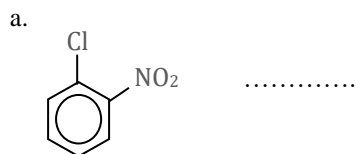
1. Bagaimana Kekule menyatakan molekul benzena ?
2. Apakah yang dimaksud dengan ikatan sigma (π) dan ikatan (σ) ?
3. Gambarkan struktur senyawa :
 - a. Toluena
 - b. Fenol
 - c. Asam benzoat
 - d. asam salisilat
 - e. p-nitrofenol
 - f. asam-o-hidroksi benzoat



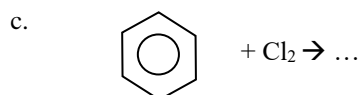
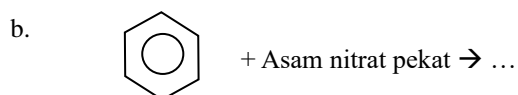
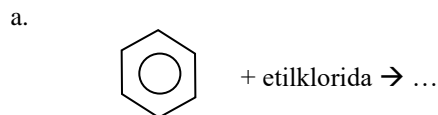
Jika dua substituenya berbeda, maka salah satu dianggap sebagai senyawa utama dan gugus yang lain dianggap sebagai gugus terikat dengan urutan prioritas seperti berikut :

$-\text{COOH}$, $-\text{SO}_3$, $-\text{CH}_3$, $-\text{CN}$, $-\text{OH}$, $-\text{NH}_2$, $-\text{R}$, $-\text{NO}_2$, $-\text{X}$

4. Berilah nama senyawa berikut :



5. Tulis reaksi antara ;



6. Lengkapilah tabel di bawah ini !

No.	Nama Senyawa	Rumus Struktur	Kegunaan
1.	Fenol		
2.	Butil hidroksi toluena (BHT)		
3.	Butil hidroksi anisol (BHA)		
4.	Trinitro toluena (TNT)		
5.	Aspirin		
6.	Zat warna		

Lampiran 2

Media pembelajaran

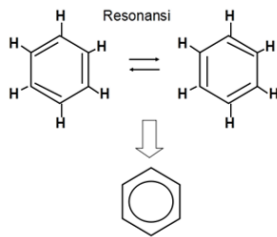
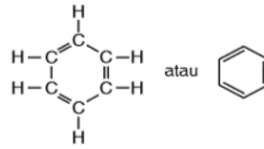
Microsoft S-Way

Struktur Benzena



August Kekule

Rumus struktur **benzena** (C_6H_6) berbentuk **heksagonal planar**.
Sudut Ikatan C-C = 120°



Kedudukan atom C dan H dalam molekul benzena bersifat ekuivalen, sedangkan ikatan rangkap selalu berpindah-pindah (**beresonansi**).

[Kembali ke daftar isi](#)

[Kembali ke awal bab](#)