# E-LAPD
# LAJU REAKSI

Nama :

Kelompok :

**Disusun Oleh:**
Shonya Elvana Ni'matul Khusna
**Dosen Pembimbing:**
Dr. Rusly Hidayah, S.Si., M.Pd.

**SMA/MA**

**XI**

LIVEWORKSHEETS

# KATA PENGANTAR

Puji syukur kami panjatkan ke hadirat Tuhan Yang Maha Esa, karena atas rahmat dan karunia-Nya, Elektronik Lembar Aktivitas Peserta Didik (E-LAPD) ini dapat disusun dan diselesaikan. E-LAPD ini disusun sebagai salah satu media pembelajaran yang mengintegrasikan pendekatan *Socio Scientific Issues* (SSI) dengan keterampilan literasi sains pada materi Laju Reaksi.

E-LAPD ini dirancang untuk membantu peserta didik memahami konsep laju reaksi secara ilmiah, serta mengaitkannya dengan fenomena nyata di sekitar kehidupan sehari-hari. Pendekatan SSI dipilih agar peserta didik tidak hanya mempelajari aspek teoritis, tetapi juga dapat mengevaluasi informasi, menafsirkan data secara ilmiah, dan mengambil keputusan berdasarkan bukti dalam konteks sosial dan lingkungan.

Kami menyadari bahwa E-LAPD ini masih jauh dari sempurna, oleh karena itu kritik dan saran yang membangun sangat kami harapkan demi penyempurnaan media pembelajaran ini. Semoga E-LAPD ini dapat memberikan manfaat bagi peserta didik, guru, dan semua pihak yang terlibat dalam proses pembelajaran kimia.

Surabaya , 24 Desember 2025

Shonya Elvana N. K



LIVEWORKSHEETS

# DAFTAR ISI

KATA PENGANTAR .....i
DAFTAR ISI.....ii
PETUNJUK PENGGUNAAN E-LAPD.....1
PENDAHULUAN.....2
PETA KONSEP.....2
RUANG LINGKUP SSI.....3
KEGIATAN PESERTA DIDIK.....4
Analisis Masalah .....4
Klarifikasi Masalah.....6
Fokus Masalah Awal.....7
Bermain peran.....8
Metarefleksi.....11
DAFTAR PUSTAKA.....12



LIVEWORKSHEETS

# PETUNJUK PENGGUNAN

Untuk menggunakan Elektronik Lembar Aktivitas Peserta Didik (E-LAPD) ini sebagai sumber belajar, maka perhatikan petunjuk di bawah ini:

1. Gunakan handphone/laptop yang sudah terkoneksi dengan internet.
2. Cermati tujuan pembelajaran yang ada pada LAPD ini.
3. Gunakan sumber belajar lain untuk menambah pengetahuan dan pengalaman.
4. Lakukan kegiatan secara runtut.
5. Baca dan pahami petunjuk serta langkah langkah kegiatan pada Lembar aktivitas Peserta Didik Elektronik (E-LAPD) dengan cermat.
6. Amati dan analisilah masalah yang diberikan dengan seksama.
7. Tanyakan kepada gurumu apabila ada yang belum dipahami.
8. Apabila telah selesai, rapihkan lalu kumpulkan untuk dinilai oleh guru.



LIVEWORKSHEETS

# PENDAHULUAN

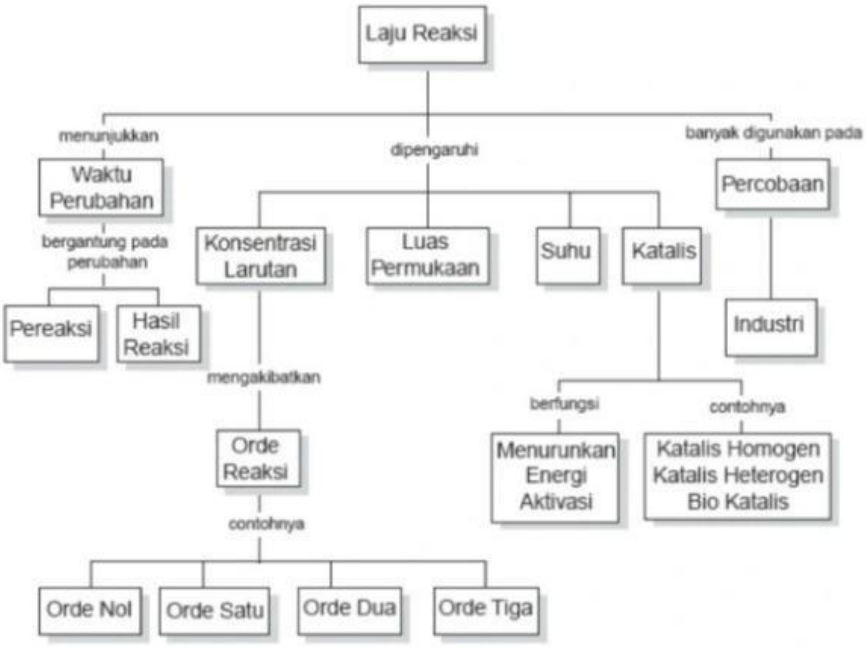
**Capaian pembelajaran :**

Pada akhir fase F, peserta didik memliki kemampuan untuk merespon isu-isu global dan berperan aktif dalam memberikan penyelesaian masalah. Kemampuan tersebut antara lain mengidentifikasi, mengajukan gagasan, merancang solusi, mengambil keputusan, dan mengkomunikasikan dalam bentuk projek sederhana atau simulasi visual menggunakan aplikasi teknologi yang tersedia terkait dengan energi alternatif, pemanasan global, pencemaran lingkungan, nanoteknologi, bioteknologi, kimia dalam kehidupan sehari-hari, pemanfaatan limbah dan bahan alam, pandemi akibat infeksi virus. Semua upaya tersebut diarahkan pada pencapaian tujuan pembangunan yang berkelanjutan (Sustainable Development Goals/SDGs). Melalui pengembangan sejumlah pengetahuan tersebut dibangun pula akhlak mulia dan sikap ilmiah seperti jujur, objektif, bernalar kritis, kreatif, mandiri, inovatif, bergotong royong, dan berkebhinekaan global.

**Tujuan pembelajaran :**

1. Melalui analisis fenomena, peserta didik mampu mengidentifikasi dan menjelaskan keterkaitan fenomena tersebut dengan faktor-faktor yang memengaruhi laju reaksi secara tepat.
2. Melalui kegiatan praktikum, peserta didik mampu menganalisis pengaruh faktor-faktor terhadap laju reaksi berdasarkan data hasil percobaan secara tepat.
3. Melalui kegiatan diskusi, peserta didik mampu menafsirkan data dan bukti ilmiah sesuai dengan konsep laju reaksi secara tepat.

# PETA KONSEP






LIVEWORKSHEETS

# RUANG LINGKUP SSI

| Tahapan SSI | Kegiatan Peserta Didik |
|---|---|
| Analisis Masalah | Pada tahap ini peserta didik diperkenalkan dengan suatu masalah yang menarik melalui laporan media atau strategi lain yang menyoroti kenyataan dan relevansi masalah tersebut. |
| Klarifikasi Masalah | Peserta didik dibantu oleh guru memahami ilmu dasar yang mendasari masalah tersebut. |
| Fokus Masalah Awal | Peserta didik memfokuskan diri pada kontroversi yang timbul pada isu dan masalah sosial yang terkait. |
| Permainan Peran | Peserta didik mengambil peran untuk terlibat dalam diskusi SSI, berupadiskusi, unjuk kerja, presentasi ataupun debat mengenai isu yang dibahas. |
| Metarefleksi | Peserta didik didorong untuk merefleksikan pengalaman mereka secara keseluruhan dengan masalah tersebut dan ilmu dasar yang mendasarinya. |



LIVEWORKSHEETS

## ANALISIS MASALAH

Konteks Kompetensi

**Analisislah fenomena berikut!**

**CATALYTIC CONVERTER: SOLUSI POLUSI UDARA ATAU MASALAH BARU?**

Sumber:Thedrive.com

Pada banyak kota besar di seluruh dunia, termasuk Jakarta, Surabaya, dan Bandung, polusi udara semakin memburuk karena tingginya jumlah kendaraan bermotor. Menurut laporan IQAir (2023), kualitas udara Jakarta beberapa kali berada pada tingkat tidak sehat, terutama karena tingginya kadar gas buang kendaraan, seperti karbon monoksida (CO), nitrogen oksida (NOx), dan hidrokarbon (HC). Gas-gas ini berbahaya karena dapat menyebabkan iritasi pernapasan, memperparah asma, hingga berkontribusi pada hujan asam dan pemanasan global.

Salah satu teknologi penting untuk mengurangi polusi kendaraan adalah catalytic converter, yaitu alat yang dipasang pada sistem knalpot dan mengandung katalis logam mulia (Pt, Pd, Rh). Katalis ini mempercepat reaksi kimia yang mengubah gas beracun menjadi gas yang lebih aman seperti $CO_2$, $N_2$, dan uap air. Teknologi ini telah lama diwajibkan di banyak negara.

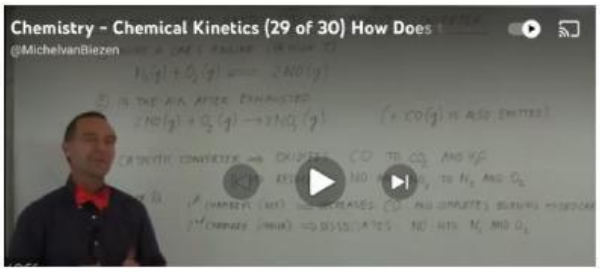
Namun, penggunaan catalytic converter menjadi kontroversial. Sebagian masyarakat menganggap pemasangannya mahal, mempersulit modifikasi kendaraan, dan membuat tenaga mesin berkurang. Sebaliknya, pakar kesehatan dan lingkungan menyatakan bahwa catalytic converter sangat penting karena mampu menurunkan emisi polutan hingga 90%. Pemerintah juga mempertimbangkan untuk mewajibkan pemasangan catalytic converter pada kendaraan lama untuk menekan polusi.

Perdebatan muncul karena masalah ini tidak hanya melibatkan aspek kimia (peran katalis dalam mempercepat reaksi), tetapi juga aspek sosial, kesehatan, ekonomi, dan kebijakan pemerintah.

Sumber : IQAir. (2023). Jakarta Air Quality Report.

**Berikut link untuk membantu kalian mengumpulkan data:**

https://youtu.be/TYms3sipKb0?si=cTG95tK5eXjByB3H






LIVEWORKSHEETS

## ANALISIS MASALAH

**Berdasarkan analisis fenomena dan video di atas, jawablah pertanyaan berikut!**

1. Dalam catalytic converter terdapat katalis logam (Pt, Pd, Rh). Menurut pemahamanmu, apa fungsi katalis tersebut dalam reaksi kimia yang terjadi di knalpot kendaraan?

2. Berdasarkan konsep laju reaksi, mengapa penggunaan katalis dapat membantu mengurangi polusi udara meskipun katalis tidak ikut habis bereaksi?



LIVEWORKSHEETS

## KLARIFIKASI MASALAH

Pengetahuan
Kompetensi

### LEMBAR KERJA PRAKTIKUM

Tujuan : untuk menyelidiki pengaruh katalis terhadap laju reaksi
Alat dan Bahan :

| No | Alat | Bahan |
|---|---|---|
| 1 | Tabung reaksi (2 buah) | Larutan $H_2O_2$ |
| 2 | Gelas ukur 100 Ml (1 buah) | Larutan KI |
| 3 | Pipet (2 buah) | Sabun cair 2-3 tetes |
| 4 | *Stopwatch* | |

Prosedur Percobaan:

1. Siapkan 2 tabung reaksi dan beri label: Tabung 1 (tanpa katalis), Tabung 2 (dengan katalis).
2. Masukkan 10 mL $H_2O_2$ ke masing-masing tabung (volume harus sama).
3. Tambahkan 2 tetes sabun cair ke masing-masing tabung dan aduk pelan (opsional).
4. Tabung 1: biarkan tanpa tambahan (mulai amati).
5. Tabung 2: tambahkan 2 tetes KI, segera mulai stopwatch.
6. Amati laju reaksi melalui banyaknya gelembung/tinggi busa atau waktu mencapai tinggi busa tertentu.
7. Bandingkan Tabung 1 dan Tabung 2.

Hasil pengamatan :

| Tabung | Perlakuan | Waktu mulai bereaksi (detik) | Tinggi busa |
|---|---|---|---|
| 1 | $H_2O_2$ tanpa katalis | | |
| 2 | $H_2O_2$ dengan KI | | |

**Jawablah pertanyaan di bawah ini!**

1. Percobaan mana yang reaksinya berjalan lebih cepat?

2. Bagaimana pengaruh katalis terhadap laju reaksi?



LIVEWORKSHEETS

## FOKUS MASALAH AWAL

Pengetahuan
Kompetensi

**Setelah memahami pengaruh katalis terhadap laju reaksi, mari kita analisis kembali fenomena catalytic converter dari sisi ilmiah dan sosial berikut.**

1. Berdasarkan hasil percobaan dan pemahaman tentang pengaruh katalis terhadap laju reaksi, jelaskan dampak yang mungkin muncul jika kendaraan bermotor tidak menggunakan atau menggunakan catalytic converter yang tidak berfungsi dengan baik. Sertakan aspek ilmiah dan sosial dalam jawabanmu.

2. Buktikan bahwa polusi kendaraan bukan hanya karena jumlah kendaraan banyak, tetapi karena laju reaksi penguraian polutan tanpa katalis sangat lambat. Gunakan hasil percobaan katalis sebagai dasar penjelasan.

3. Bandingkan hasil percobaan dengan artikel. Apakah hasil percobaan mendukung informasi bahwa catalytic converter mengurangi polusi? Jelaskan.



LIVEWORKSHEETS

## BERMAIN PERAN

Konteks
Pengetahuan
Kompetensi

**Deskripsi Tugas**

- Peserta didik dibagi menjadi dua kelompok:
  - kelompok PRO berperan sebagai Ahli Kimia Lingkungan
  - kelompok KONTRA berperan sebagai Pengguna Kendaraan
- Peserta didik membaca artikel catalytic converter dan hasil percobaan katalis.
- Guru menyampaikan mosi/topik kontroversial
- Kedua tim menyampaikan argumentasi awal perihal mosi yang disampaikan. Setiap tim pro dan kontra menuliskan poin-poin argumen.
- Kedua pihak beradu argumen dan haruslah sesuai dengan tema, fakta, akurat, dan logis. Setiap kelompok menjelaskan poin-poin argumen yang dan saling menyanggah atau menambahkan.
- Setelah sesi debat selesai, kemudian diakhiri dengan pengambilan kesimpulan dan solusi

### Peran Catalytic Converter dalam Mengurangi Polusi Kendaraan di Perkotaan

Dalam beberapa tahun terakhir, kualitas udara di kota besar seperti Jakarta, Bandung, dan Surabaya semakin memburuk. Menurut laporan Greenpeace Southeast Asia (2023), lebih dari 60% polusi udara perkotaan berasal dari kendaraan bermotor, terutama motor dan mobil yang tidak memiliki catalytic converter atau katalisnya sudah rusak.

Catalytic converter adalah alat yang dipasang di sistem pembuangan kendaraan dan berfungsi sebagai katalis untuk mempercepat reaksi perubahan gas berbahaya (CO, NOx, hidrokarbon) menjadi gas aman seperti $CO_2$, $N_2$, dan uap air. Tanpa katalis, reaksi pengurangan polutan berlangsung sangat lambat, sehingga gas beracun langsung terlepas ke udara.

Namun, banyak kendaraan menonaktifkan atau mengganti catalytic converter demi alasan biaya, modifikasi knalpot, atau karena kurangnya pengetahuan. Pemerintah sedang mempertimbangkan aturan wajib uji emisi dan pemasangan catalytic converter untuk semua kendaraan lama.

Kebijakan ini menimbulkan perdebatan di masyarakat:

- Pemilik kendaraan merasa pemasangan catalytic converter mahal dan takut tenaga mesin berkurang.
- Bengkel dan teknisi mengatakan banyak catalytic converter rusak karena penggunaan bahan bakar tidak sesuai standar.
- Pemerintah kota menargetkan penurunan emisi 40% dalam 5 tahun ke depan.
- Aktivis lingkungan menuntut aturan ketat karena polusi udara menyebabkan puluhan ribu kematian dini.
- Industri otomotif menyatakan perlu ada subsidi dan standarisasi bahan bakar agar catalytic converter bekerja optimal.

Laporan WHO (2023) menyebutkan bahwa polusi udara menyebabkan lebih dari 7 juta kematian per tahun secara global akibat penyakit pernapasan dan jantung. Karena itu, perbaikan teknologi kendaraan, penggunaan katalis yang efektif, dan aturan emisi menjadi sangat penting.


- Sumber: Greenpeace SEA. (2023). Urban Air Pollution and Transportation Emission Report.
- WHO (2023). Air Pollution and Health Statistics.




LIVEWORKSHEETS

## BERMAIN PERAN

**Ayo berdiskusi dengan kelompok lain mengenai hasil analisis artikel untuk menjawab soal di bawah ini!**

**Mosi:**
Penggunaan catalytic converter pada kendaraan bermotor perlu diwajibkan karena katalis mampu mempercepat reaksi penguraian gas berbahaya.

**Tanggapi tanggapan dari peran lain dengan tetap mengaitkan pengaruh katalis terhadap laju reaksi kimia!**



LIVEWORKSHEETS

## BERMAIN PERAN

**Berikan kesimpulan dari hasil debat, tentukan solusi apa yang disepakati bersama oleh semua peran , jelaskan alasan ilmiah dan sosialnya!**



LIVEWORKSHEETS

## METAREFLEKSI

Pengetahuan
Kompetensi

Setelah mempelajari bab ini, informasi apa saja yang kamu peroleh tentang peran katalis dalam mempercepat laju reaksi? Manfaat apa yang kamu rasakan dari pemahaman tersebut dalam kehidupan sehari-hari?
Apakah pembelajaran mengenai katalis ini memengaruhi cara kamu menyikapi atau memilih penggunaan catalytic converter? Jelaskan alasanmu.



LIVEWORKSHEETS

# DAFTAR PUSTAKA

Sadler, T. D. (2011). Situating Socio-scientific Issues in Classrooms as a Means of Achieving Goals of Science Education. 1–9. https://doi.org/10.1007/978-94 007-1159-41.

Zeidler, D. L., Herman, B. C., & Sadler, T. D. (2019). New directions in socioscientific issues research. Disciplinary and Interdisciplinary Science Education Research, 1(1),1–9. https://doi.org/10.1186/s43031-019-0008-7.



LIVEWORKSHEETS