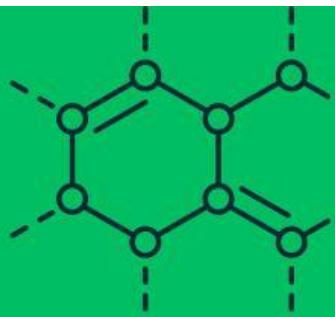




Kurikulum
Merdeka

E-LKPD BERBASIS DISCOVERY LEARNING LAJU REAKSI



DISUSUN OLEH :
FAHMI SYAHPUTRA
(2205113114)

Kelas :

Kelompok :

Nama Anggota Kelompok :

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.

KELAS
XI
SMA/MA



Capaian Pembelajaran

Peserta didik memiliki kemampuan memahami teori tumbukan antar partikel materi sebagai dasar konsep laju reaksi serta penerapannya dalam kehidupan sehari – hari.



Tujuan Pembelajaran

Menjelaskan teori tumbukan dan pengaruh konsentrasi, temperatur, luas permukaan bidang sentuh, dan katalis terhadap laju reaksi.



Petunjuk Penggunaan E-LKPD

Cara Mengakses E-LKPD

1. Duduklah bersama anggota kelompokmu.
2. Siapkanlah handphone/laptop/komputer masing-masing anggota.
3. Periksa koneksi internet terlebih dahulu.
4. Setiap peserta didik mengakses tautan/link yang diberikan oleh guru.

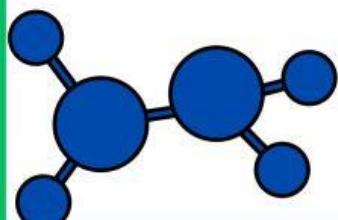


Cara Mengoperasikan E-LKPD

1. LKPD yang akan digunakan dalam bentuk digital/elektronik
2. Konten video yang terdapat dalam E-LKPD dapat diakses langsung dengan menekan ikon (▶) pada video tersebut.
3. Untuk membantu penelusuranmu konten materi terkait dapat diakses melalui tautan/link yang tersedia.
4. Untuk memperjelas halaman dapat dizoom.

Cara Mengerjakan E-LKPD

1. Berdoalah sebelum mengerjakan E-LKPD berikut!
Tuliskan nama anggota kelompok pada kolom yang disediakan!
2. Bacalah terlebih dahulu informasi singkat yang ada dalam E-LKPD ini.
3. Bacalah dan pahami wacana yang tersedia dengan seksama.
4. Diskusikan dan kerjakan semua arahan dan pertanyaan dalam kelompok masing masing, gunakan buku referensi untuk mendukung jawabanmu.
6. Tulislah jawaban pada kolom yang sudah disediakan, jika kolom tidak mencukupi kamu dapat menggunakan halaman sebaliknya atau gunakan kertas lain berikan nomor pada jawaban dengan jelas.
7. Jika kamu mengalami kesulitan dalam menjawab, tanyakan kepada guru.
8. Setiap kelompok wajib berpartisipasi aktif dalam diskusi.
9. Jika selesai mengerjakan E-LKPD tekan tombol finish dan jawabanmu akan terkirim ke guru



Stimulation

Dalam kehidupan sehari-hari, kita sering menjumpai reaksi kimia. Reaksi kimia yang berlangsung memiliki kecepatan reaksi yang berbeda-beda. Ada reaksi kimia yang berlangsung sangat cepat. Serta ada pula yang berlangsung sangat lambat. Perhatikan fenomena dibawah ini!



Fenomena tersebut merupakan contoh reaksi kimia yang berlangsung lambat pada perkaratan besi dan reaksi kimia yang berlangsung cepat pada pembakaran kayu. Berdasarkan hal tersebut, mengapa fenomena tersebut memiliki kecepatan yang berbeda?

Kecepatan reaksi kimia pada fenomena tersebut dinamakan laju reaksi. Laju reaksi kimia dapat dinyatakan sebagai berkurangnya konsentrasi pereaksi (reaktan) tiap satuan waktu atau bertambahnya konsentrasi hasil reaksi (produk) tiap satuan waktu.

Kemudian terjadinya laju reaksi dipengaruhi oleh beberapa faktor. Berlangsung atau tidaknya reaksi kimia dapat dijelaskan dengan menggunakan teori tumbukan.



Problem Statement

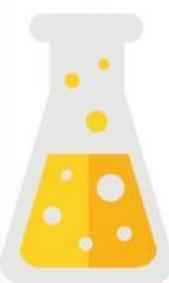
Berdasarkan informasi yang telah didapatkan, tuliskan permasalahan-permasalahan yang kalian temukan dalam bentuk pertanyaan!

(Empty dashed box for writing)

Data Collection

Simaklah video berikut ini untuk menjawab pertanyaan diskusi.

- Akseslah link modul ajar untuk menjawab pertanyaan pada identifikasi masalah.



Data Processing

Setelah data telah terkumpul, diskusikan dengan kelompokmu!



Verification

Presentasikan hasil diskusi kelompok tentang faktor - faktor yang mempengaruhi laju reaksi didepan kelas.

Generalization

Buatlah kesimpulan dari hasil diskusi yang telah kalian lakukan !