

LAJU REAKSI KIMIA

UNTUK KELAS XI SMA/MA



NAMA KELOMPOK

:

:

:

:

:

:



MENU UTAMA

KATA PENGANTAR

GLOSARIUM

**PENGGUNAAN
E-LKPD**

KATA PENGANTAR

PETA KONSEP

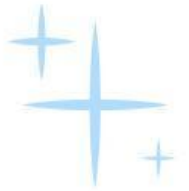
PENDAHULUAN

KEGIATAN 1

KEGIATAN 2

KEGIATAN 3

QUIZIZ



KATA PENGANTAR

Puji dan syukur penulis panjatkan ke hadirat Allah SWT atas segala rahmat, karunia, dan hidayah-Nya sehingga penulis dapat menyusun E-LKPD yang berjudul "Pengembangan E-LKPD Berbasis Kontekstual Pada Materi Laju Reaksi" dengan lancar. E-LKPD ini disusun untuk mendukung proses pembelajaran kimia di SMAN 1 Labuapi. E-LKPD ini dikembangkan berbasis Contextual Teaching and Learning (CTL) agar peserta didik dapat lebih memahami materi laju reaksi dengan mengaitkan pembelajaran pada kehidupan sehari-hari sehingga pembelajaran menjadi lebih bermakna dan mudah dipahami.

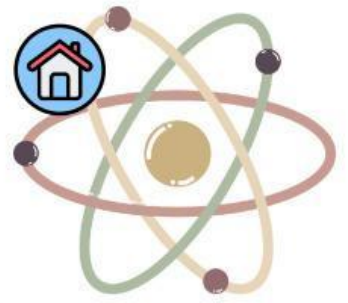
Penyusunan E-LKPD ini tidak lepas dari arahan, bimbingan, dan dukungan dari dosen pembimbing, yaitu Bapak Eka Junaidi, S.Si., M.Si. dan ibu Ermia Hidayanti, S.Pd., M.Pd. yang telah memberikan saran, arahan, dan masukan dengan penuh kesabaran. Penulis menyadari bahwa E-LKPD ini masih memiliki kekurangan. Oleh karena itu, penulis mengharapkan saran dan masukan yang membangun demi perbaikan E-LKPD ini agar dapat memberikan manfaat bagi peserta didik maupun guru dalam proses pembelajaran kimia.

Mataram, 2026
Penulis





GLOSARIUM



“

- Laju reaksi : Perubahan konsentrasi dengan berkurangnya jumlah reaktan dan bertambahnya jumlah hasil reaksi (produk) dalam setiap satuan waktu.
- Teori tumbukan : Teori yang menyatakan bahwa partikel-partikel pereaksi atau reaktan harus bertumbukan untuk terjadinya suatu reaksi.
- Tumbukan efektif : Tumbukan yang memiliki energi kinetika yang tinggi sehingga menghasilkan berlangsung suatu reaksi kimia.
- Energi aktivasi (E_a) : Energi minimal yang harus dimiliki oleh partikel-partikel sehingga menghasilkan tumbukan efektif.
- Konsentrasi : Banyaknya partikel per satuan waktu.
- Luas permukaan : luas keseluruhan permukaan suatu benda yang dihitung dengan menjumlahkan seluruh permukaan pada benda tersebut.
- Suhu : Derajat panas benda atau zat
- Katalis : Zat yang dapat mempengaruhi laju reaksi



”





PETUNJUK PENGGUNAAN E-LKPD



Petunjuk Umum

- Pahami materi dan amati video yang terdapat di E-LKPD
- Gunakan literatur atau sumber belajar lain vidio pembelajaran dari YouTube dalam mengerjakan E-LKPD ini
- Jawablah semua pertanyaan yang ada pada E-LKPD menggunakan gadget baik secara kelompok maupun individu dengan benar, singkat, padat dan jelas.
- Alokasi waktu dalam mengerjakan E-LKPD ini adalah selama 45 menit
- Klik tombol finish jika telah selesai mengerjakan latihan soal E-LKPD dan quiz

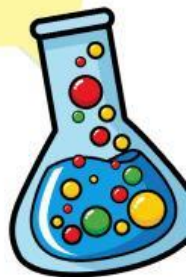
penggunaan E-LKPD

- Berdoa dulu sebelum belajar
- Bacalah LKPD ini dengan cermat dan teliti

- Kerjakan setiap Langkah pada tugas yang diberikan
- Tonton vidio pembelajaran

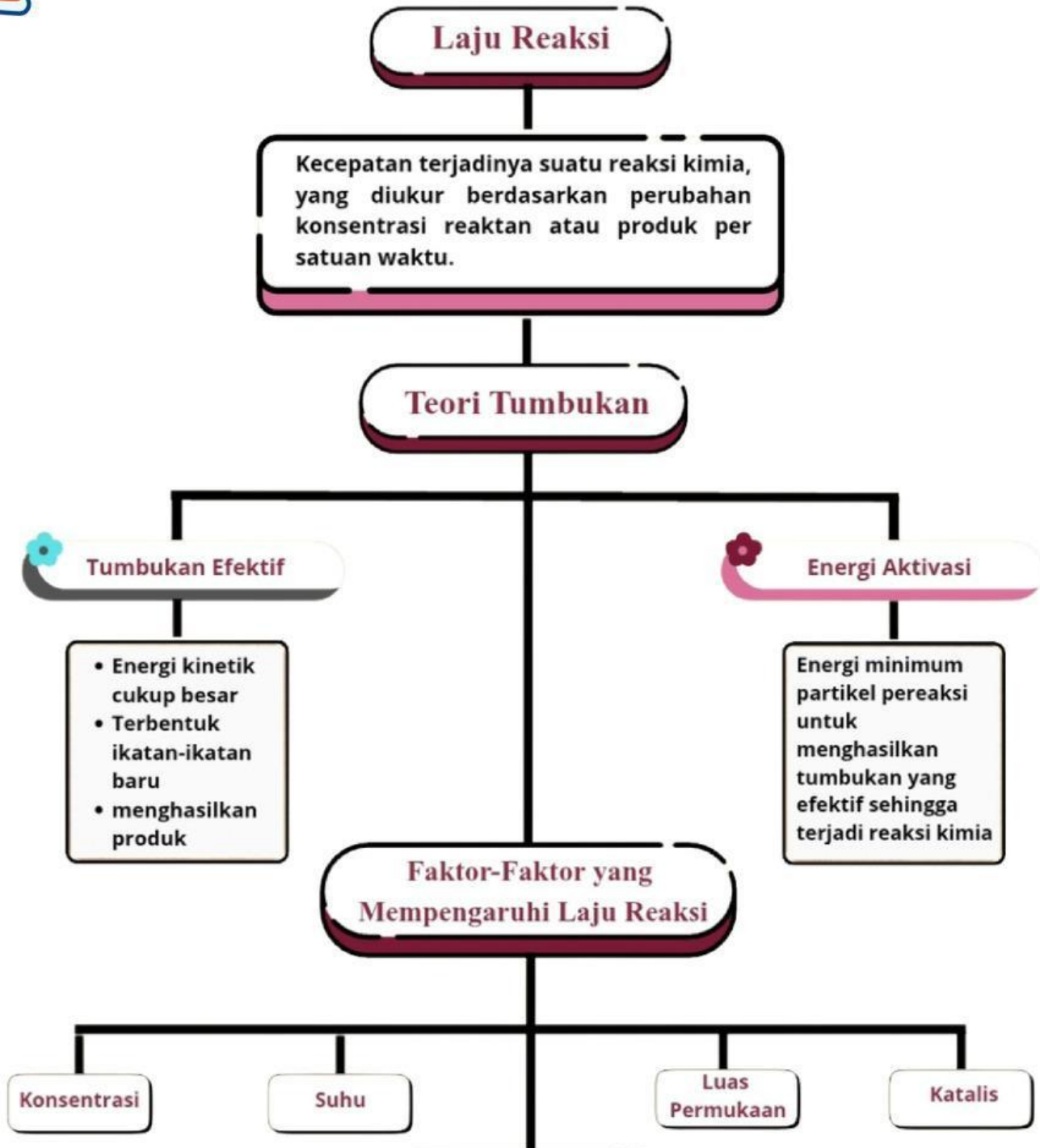
- Klik tombol untuk memutar video
- Klik tombol  untuk lanjut ke tahap selanjutnya
- Klik tombol  untuk Kembali ke halaman awal E-LKPD

- Tanya dan diskusikan kepada guru ketika mengalami kesulitan





PETA KONSEP





PENDAHULUAN

Capaian pembelajaran

Peserta didik memahami bahwa reaksi kimia terjadi ketika partikel-partikel saling bertumbukan dengan energi dan orientasi yang tepat, serta mampu menjelaskan faktor-faktor yang mempengaruhi terjadinya tumbukan. Peserta didik juga diharapkan mampu menjelaskan konsep energi aktivasi sebagai energi minimum yang diperlukan untuk tumbukan efektif, serta menerapkan teori ini dalam memahami perbedaan antara reaksi eksotermik dan endotermik.

Tujuan pembelajaran

1. Menganalisis konsep laju reaksi
2. Menganalisis konsep teori tumbukan
3. Mengidentifikasi dan mempresentasikan hasil percobaan sederhana berdasarkan teori
4. Mengetahui faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi

Prinsip Pembelajaran CTL

konstruktivisme

Masyarakat Belajar

Menemukan

Modelling

Bertanya

Refleksi

Penilaian