

SEKOLAH MENENGAH ATAS

KELAS 11

LEMBAR KERJA

PESERTA DIDIK

LAJU REAKSI



NAMA KELOMPOK:

DISUSUN OLEH: KELOMPOK I

Petunjuk Penggunaan

1. Kerjakan LKPD ini secara berkelompok (3–4 siswa per kelompok).
2. Amati setiap gambar, diskusikan hasilnya, dan tuliskan jawaban kalian dengan jelas.
3. Gunakan buku atau referensi lain bila diperlukan.

Tujuan Pembelajaran

1. Peserta didik mampu mendefinisikan faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi (konsentrasi, suhu, luas permukaan, dan katalis) (C2).
2. Peserta didik mampu memberikan contoh penerapan faktor yang mempengaruhi laju reaksi dalam kehidupan sehari-hari (C3).

Stimulus



Silahkan scan barcode dan simaklah video tersebut!

Identifikasi Masalah

Kemukakanlah beberapa pertanyaan yang dapat kalian munculkan setelah menyimak video stimulus diatas.

-
-
-
-
-
-
-
-
-

Mengumpulkan Data

Bacalah literasi berikut, kemudian diskusikan data atau informasi bersama anggota kelompokmu yang ada dibawah ini:

informasi literasi

Bahan Ajar Buatan Guru



Video Youtube



Mengolah Data

Diskusikanlah bersama teman kelompokmu informasi yang sudah kalian dapat setelah membaca literasi yang telah diberikan! Kemudian

No.	Faktor yang mempengaruhi laju reaksi	Contoh peristiwa yang relevan	Penjelasan singkat
1	Suhu		
2	Konsentrasi		
3	Katalis		
4	Luas Permukaan		

Diskusikan hasil pengamatan atau informasi yang kalian peroleh.

- Bagaimana pengaruh peningkatan suhu terhadap laju reaksi?
- Mengapa reaksi terjadi lebih cepat jika luas permukaan zat lebih besar?
- Bagaimana cara katalis memengaruhi kecepatan reaksi?
- Mengapa konsentrasi zat memengaruhi laju reaksi?

Tuliskan hasil analisis kelompokmu:

Verifikasi



Presentasikan hasil
kerja kelompokmu di
depan kelas

Generalisasi

Tuliskan kesimpulan dari pembelajaran hari ini!

Verifikasi



Presentasikan hasil
kerja kelompokmu di
depan kelas!

Generalisasi

Tuliskan kesimpulan dari pembelajaran hari ini!
