



Lembar Kerja Peserta Didik Elektronik Komik Interaktif



LAJU REAKSI **SMA/MA KELAS XI (F)**

DISUSUN OLEH: NAILA SYABINA RACHMI

Anggota Kelompok:

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

FAKTOR-FAKTOR LAJU REAKSI

Nama :

Kelas :



MISTERI REAKSI YANG TERLALU LAMBAT



Di laboratorium sekolah, Kiko dan Mia sedang melakukan dua percobaan di bawah pengawasan Pak Guru. Kiko mengamati reaksi magnesium dengan asam klorida, sementara Mia meneliti reaksi hidrogen peroksida





Video Pembelajaran-



Fakta Unik Katalis:

- Tidak habis dalam reaksi
- Menurunkan energi aktivasi
- Dapat bekerja secara spesifik



ORGANISASI BELAJAR

Berdasarkan komik di atas, rumuskan permasalahan, diskusikanlah dengan teman kelompokmu.

- Apa yang diamati oleh Kiko dan Mia dalam percobaan mereka?
- Berdasarkan percobaan yang dilakukan, faktor apa saja yang sedang diuji dalam mempengaruhi laju reaksi?



MELAKUKAN PENYELIDIKAN

Setelah mengumpulkan informasi, lakukanlah kegiatan penyelidikan bersama teman kelompokmu!

1. Apa perbedaan yang diamati oleh Mia ketika menggunakan katalis Kalium Iodida dibandingkan tanpa katalis?

2. Bagaimana hubungan antara suhu dan kecepatan reaksi berdasarkan hasil pengamatan Kiko?

3. Apa yang terjadi dengan jumlah gelembung gas yang dihasilkan dalam percobaan Mia setelah menambahkan katalis?



PENYAJIAN HASIL

Berdasarkan informasi dari komik, bandingkan faktor yang diuji oleh Kiko dan Mia. Mana yang lebih efektif dalam mempercepat laju reaksi? Mengapa?



REFLEKSI DAN EVALUASI

Simpulkan kegiatan dan mengevaluasi hasil diskusi dengan bimbingan guru, serta memberikan komenar, pertanyaan dan masukan.