



Lembar Kerja Peserta Didik Elektronik Komik Interaktif



LAJU REAKSI SMA/MA KELAS XI (F)

DISUSUN OLEH: NAILA SYABINA RACHMI

Anggota Kelompok:

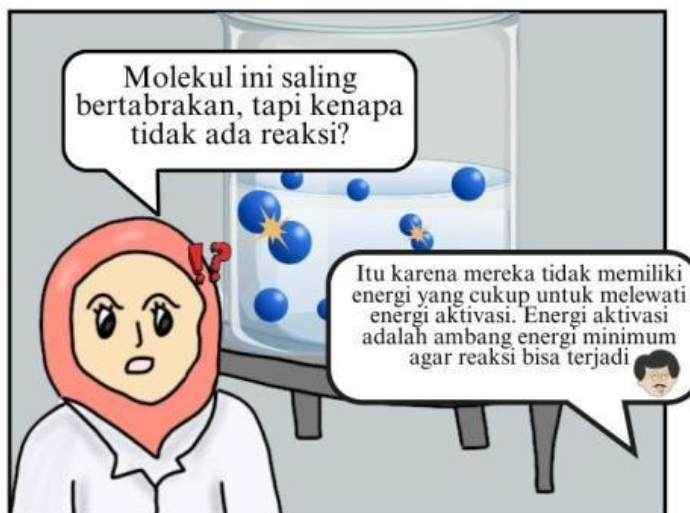
- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.
- 6.

TEORI TUMBUKAN

Nama :

Kelas :

RAHASIA DI BALIK MOLEKUL : TUMBUKAN!!

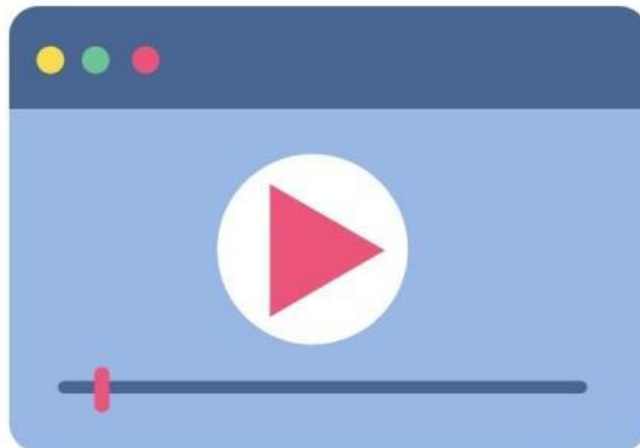






ORGANISASI BELAJAR

Berdasarkan komik di atas, rumuskan permasalahan dan diskusikanlah dengan teman kelompokmu terkait video pembelajaran berikut.



- **Apa yang dimaksud dengan teori tumbukan dalam reaksi kimia?**
- **Bagaimana tumbukan antar molekul dapat mempengaruhi laju reaksi?**



MELAKUKAN PENYELIDIKAN

Setelah mengumpulkan informasi, lakukanlah kegiatan penyelidikan bersama teman kelompokmu!

1. Apa yang dapat terjadi pada laju reaksi jika konsentrasi molekul terlalu rendah? Bagaimana hal itu memengaruhi kemungkinan terjadinya tumbukan?

2. Bagaimana suhu dapat mempengaruhi kecepatan tumbukan antar molekul dalam suatu reaksi?



PENYAJIAN HASIL

Berdasarkan penyelidikan yang telah dilakukan, berdasarkan visual yang diberikan, jelaskan mengapa molekul-molekul tersebut tidak saling bertumbukan dan apa yang kamu simpulkan mengenai pengaruh konsentrasi molekul dan suhu terhadap kemungkinan terjadinya tumbukan dalam reaksi kimia?



REFLEKSI DAN EVALUASI

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