



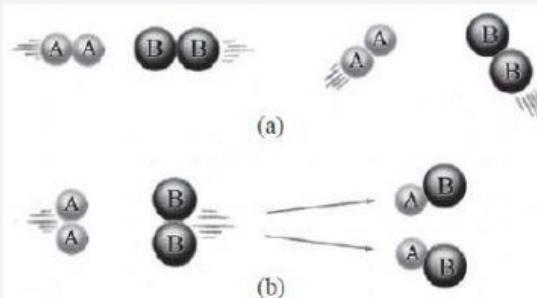
04. Verifikasi



Agar kamu lebih memahami materi pembelajaran hari ini, cobalah untuk menjawab pertanyaan di bawah ini.

Jika diperlukan, gunakan juga buku panduan Kimia kelas XI sebagai literatur.

1. Berikut ini adalah ilustrasi interaksi antara molekul A dan molekul B:



Berdasarkan ilustrasi di samping, ilustrasi manakah yang menghasilkan reaksi? Berikan alasanmu!



E-LKPD Laju Reaksi untuk kelas XI SMA/MA

2. Laju reaksi bergantung pada tumbukan yang terjadi. Laju reaksi akan lebih cepat jika tumbukan antarpartikel zat yang bereaksi lebih banyak. Mengapa demikian?

3. Jelaskan hubungan energi aktivasi terhadap laju reaksi!



4. Karbon atau arang dapat bereaksi dengan oksigen membentuk gas CO₂. Udara mengandung oksigen sebanyak 20%. Mengapa arang yang ditempatkan di tempat terbuka tidak berubah menjadi gas CO₂ ketika bereaksi dengan oksigen dari udara?



05. Konklusi

Berdasarkan hasil diskusi, tuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini.

- ⇒ Tumbukan efektif adalah:

[Empty dashed box for writing]

- ⇒ Ada 2 syarat terjadinya tumbukan efektif, yaitu:

[Empty dashed box for writing]

- ⇒ Energi kinetik adalah:

[Empty dashed box for writing]

- ⇒ Energi aktivasi (Ea) adalah:

[Empty dashed box for writing]



Daftar Pustaka

Kuswati, Tine Maria, Ernavita, dkk. 2014. *Buku Siswa KIMIA SMA/MA Kelas XI Kelompok Peminatan Kimia.* Bumi Aksara. Jakarta .

Sudarmo, Unggul. 2014. *Kimia untuk SMA/MA Kelas XI Kelompok Peminatan Matematika dan Ilmu Pengetahuan Alam.* Erlangga. Surakarta.



Tim Penyusun



Annisa Rahmi Lubis

1705110855

Program Studi

Pendidikan Kimia

FKIP Universitas Riau



Dr. Rasmiwetti, MS

Pembimbing 1



Dr. Lenny Anwar, S.Si, MSI

Pembimbing 2