

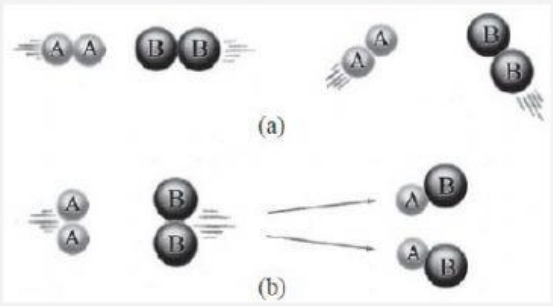
04. Verifikasi



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!

LIVEWORKSHEETS

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!

LIVEWORKSHEETS

4. Karbon atau arang dapat bereaksi dengan oksigen membentuk gas CO_2. Udara mengandung oksigen sebanyak 20%. Mengapa arang yang ditempatkan di tempat terbuka tidak berubah menjadi gas CO_2 ketika bereaksi dengan oksigen dari udara?

LIVEWORKSHEETS



05. Konklusi

Berdasarkan hasil diskusi, tuliskan kesimpulan pembelajaran hari ini.

⇒ Tumbukan efektif adalah:

⇒ Ada 2 syarat terjadinya tumbukan efektif, yaitu:

⇒ Energi kinetik adalah:

⇒ Energi aktivasi (Ea) adalah:

LIVEWORKSHEETS

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.

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS