

UJI KOMPETENSI

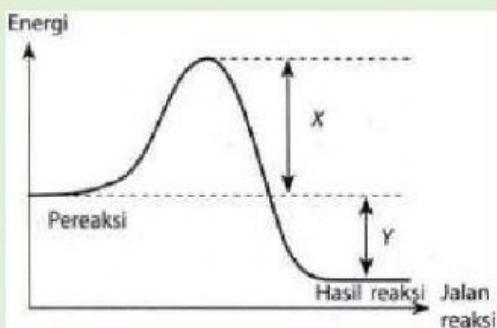
- Dari proses dibawah ini, yang akan mengubah energi pengaktifan adalah ...
 - memperbesar luas permukaan zat pereaksi
 - menambah konsentrasi zat pereaksi
 - menambah katalis
 - menurunkan suhu
 - menurunkan tekanan

(Soedjono, 2008)

- Tumbukan antarmolekul di dalam suatu reaksi kimia ...
 - tidak selalu menghasilkan reaksi kimia
 - berkurang dengan naiknya suhu
 - berkurang dengan memperkecil partikel pereaksi
 - berkurang dengan penambahan konsentrasi
 - selalu menyebabkan terjadinya reaksi kimia

(Soedjono, 2008)

- Diagram di bawah ini menyatakan bahwa ...



- Reaksi berlangsung dengan menyerap energi
- X adalah perubahan entalpi reaksi
- Reaksi hanya dapat berlangsung bila X > Y
- Reaksi tersebut adalah reaksi eksoterm
- X + Y adalah energi aktivasi

(Purba dan Sunardi, 2012)



Ekspresiku :



"Jika kamu bisa

memimpikannya, berarti kamu
bisa mewujudkannya"

– Walt Disney

DAFTAR PUSTAKA

- Gallagher, R. M., dan Ingram, P. 2007. Complete Chemistry for Cambridge IGCSE. Second Edition. Oxford University Press: New York.
- Kemendikbud. 2018. Buku Informasi Menyimpan Bahan Kimia Dengan Aman. Modul. Jakarta: Kemendikbud.
- Purba, M., dan Sunardi. 2012. Kimia 2 untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Erlangga.
- Soedjono. 2008. Mandiri Kimia Jilid 2 untuk SMA Kelas XI. Jakarta: Erlangga.
- Sudarmo, U. 2014. Kimia untuk SMA/MA Kelas XI. Surakarta: Erlangga.

Tim Penyusun



Mesi Septora
1805110941
Pendidikan Kimia
FKIP Universitas Riau



Dra. Herdini, M. Si
Pembimbing I



Dr. Roza Linda, M. Si
Pembimbing II