

UJI KOMPETENSI

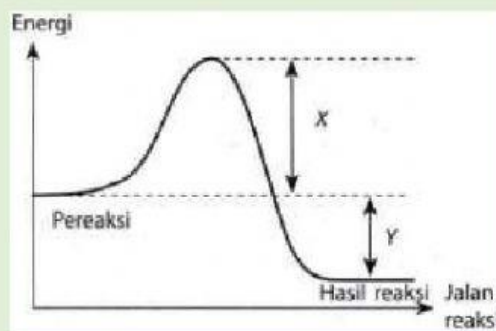
1. Dari proses dibawah ini, yang akan mengubah energi pengaktifan adalah ...
- a. memperbesar luas permukaan zat pereaksi
 - b. menambah konsentrasi zat pereaksi
 - c. menambah katalis
 - d. menurunkan suhu
 - e. menurunkan tekanan

(Soedjono, 2008)

2. Tumbukan antarmolekul di dalam suatu reaksi kimia ...
- a. tidak selalu menghasilkan reaksi kimia
 - b. berkurang dengan naiknya suhu
 - c. berkurang dengan memperkecil partikel pereaksi
 - d. berkurang dengan penambahan konsentrasi
 - e. selalu menyebabkan terjadinya reaksi kimia

(Soedjono, 2008)

3. Diagram di bawah ini menyatakan bahwa ...



- a. Reaksi berlangsung dengan menyerap energi
- b. X adalah perubahan entalpi reaksi
- c. Reaksi hanya dapat berlangsung bila $X > Y$
- d. Reaksi tersebut adalah reaksi eksoterm
- e. $X + Y$ 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