UJI KOMPETENSI

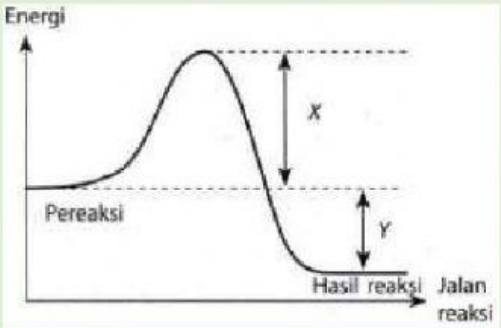
1. Dari proses dibawah ini, yang akan mengubah energi pengaktifan adalah …
   a. memperbesar luas permukaan zat pereaksi
   b. menambah konsentrasi zat pereaksi
   c. menambah katalis
   d. menurunkan suhu
   e. menurunkan tekanan

(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)

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS