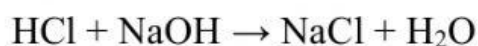


LATIHAN SOAL BAB LAJU REAKSI

1. Berikut data yang dapat digunakan untuk menentukan orde dan tetapan laju, **kecuali**....
 - A. Laju reaksi
 - B. Volume
 - C. Waktu
 - D. Densitas
 - E. Konsentrasi
2. Faktor utama yang menyebabkan apel di dalam kulkas lebih tahan lama adalah
 - A. Ukuran ruang kulkas
 - B. Konsentrasi gula dalam apel
 - C. Temperatur kulkas
 - D. Adanya inhibitor lilin pelapis apel
 - E. Ukuran buah apel

3. Diberikan reaksi di bawah.



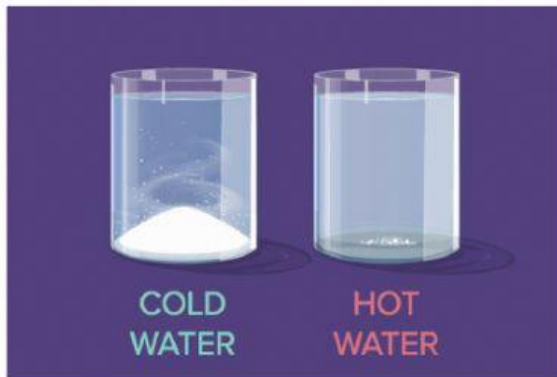
Perhatikan data perlakuan berikut:

- a. Saat konsentrasi HCl dinaikkan dua kali dan konsentrasi NaOH tetap, laju reaksi meningkat dua kali dari sebelumnya.
- b. Saat konsentrasi HCl sama dengan konsentrasi data pertama dan konsentrasi NaOH dijadikan dua kali konsentrasi data pertama, laju reaksi meningkat delapan kali dari sebelumnya.

Jawablah dengan menggunakan angka saja tanpa satuan:

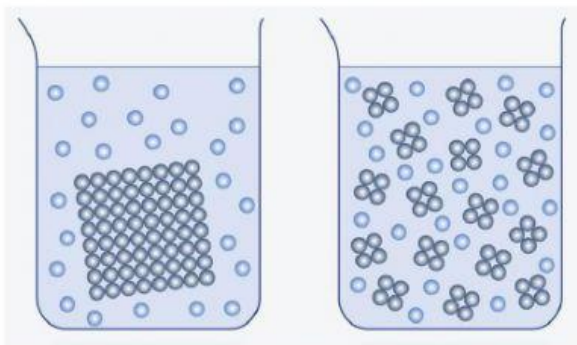
- 1) Orde reaksi terhadap HCl adalah....
- 2) Orde reaksi terhadap NaOH adalah....
- 3) Sehingga orde total reaksi tersebut adalah....
- 4) Jika konsentrasi awal sebelum perlakuan adalah 0,5 M dan 1,5 M masing-masing untuk HCl dan NaOH dan laju reaksi pada perlakuan kedua adalah 81 satuan laju, maka tetapan laju reaksi tersebut adalah
....

4. Jodohkan ilustrasi yang diberikan dengan faktor laju reaksi yang terkait!

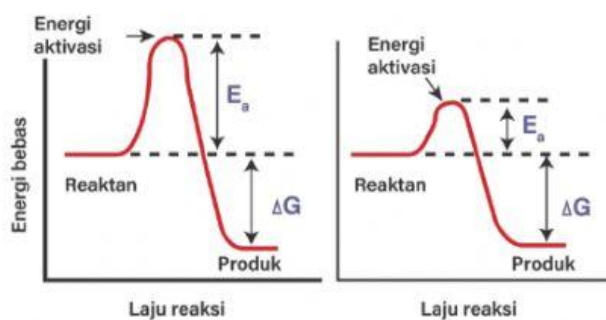


Katalis

Konsentrasi



Luas Permukaan



Temperatur

5. Energi pada partikel yang terkait dengan adanya peningkatan suhu sehingga jumlah tumbukan efektif dapat dimaksimalkan adalah