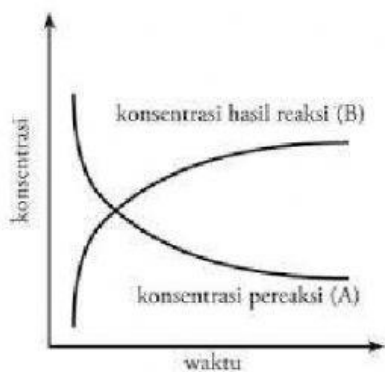




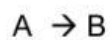
LKS KIMIA LAJU REAKSI

NAMA :

KELAS :



Berdasarkan gambar diatas, maka dapat diambil kesimpulan bahwa laju reaksi dapat dinyatakan bahwa berkurangnya tiap satuan waktu atau bertambahnya tiap satuan waktu. Dapat dirumuskan sebagai berikut:



$$r_A = -\frac{\Delta[A]}{\Delta t}$$

$$r_B = +\frac{\Delta[B]}{\Delta t}$$

Faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi

Reaksi dapat berlangsung atau tidak dapat dijelaskan dengan teori tumbukan.

Tumbukan antar partikel akan menghasilkan reaksi apabila memiliki yang cukup dan tumbukan yang tepat. Ada 4 faktor yang mempengaruhi laju reaksi antara lain:

Suhu

Kenaikan suhu laju reaksi karena kenaikan suhu menyebabkan gerakan partikel semakin . Gerakan ini menyebabkan bertambah sehingga menyebabkan semakin banyak terjadi .

Luas Permukaan Bidang Sentuh

Kecepatan reaksi bergantung pada partikel zat. Semakin permukaan bidang sentuh zat yang bereaksi maka akan mempermudah terjadinya . Sehingga laju reaksi menjadi lebih .

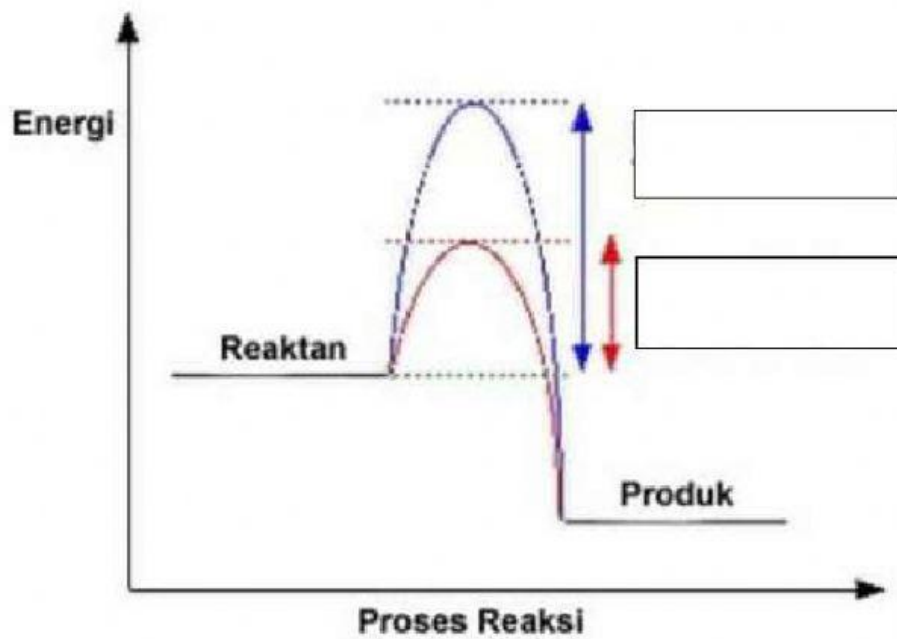
Luas permukaan bidang sentuh dapat dilakukan dengan ukuran partikel zat

Konsentrasi

Laju reaksi akan lebih jika sering konsentrasi pereaksi

Katalis

Peran katalis laju reaksi dengan cara energi aktivasi



Energi aktivasi
dengan katalis

Energi aktivasi
tanpa katalis