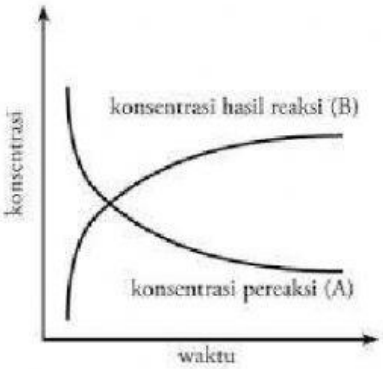
LKS KIMIA

LAJU REAKSI

NAMA :

KELAS :



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

A → B

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

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

LIVEWORKSHEETS

Faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi

Reaksi dapat berlangsung atau tidak dapat dijelaskan dengan teori tumbukan. Tumbukan antar paritkel 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 mejadi lebih _____

Luas permukaan bidang sentuh dapat dilakukan dengan _____ ukuran partikel zat

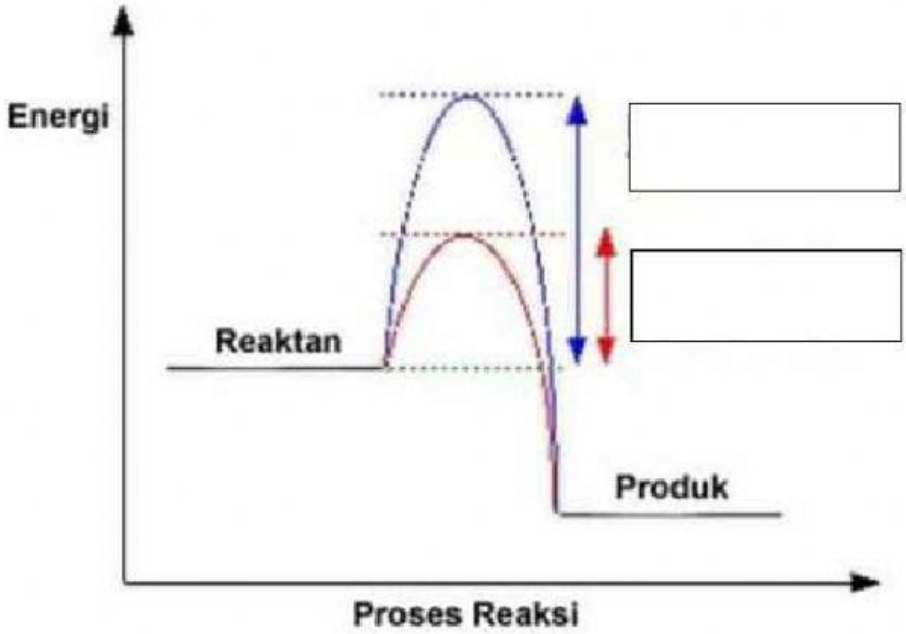
LIVEWORKSHEETS

Konsentrasi

Laju reaksi akan lebih _____ jika sering _____ konsentrasi pereaksi

Katalis

Peran katalis _____ laju reaksi dengan cara _____ energi aktifasi



Energi aktifasi dengan katalis

Energi aktifasi tanpa katalis

LIVEWORKSHEETS