

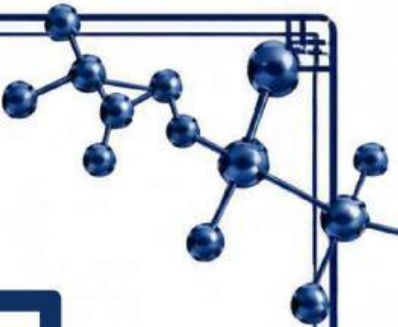
LKPD LAJU REAKSI

$[A] \rightarrow \text{Produk}$

$$V = k[A]^m[B]^n$$

Nama: _____

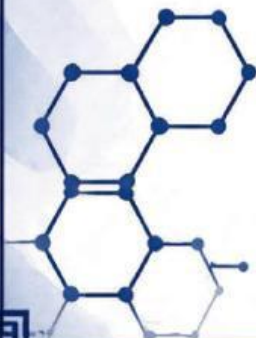
Kelas: _____



PETUNJUK PENGGUNAAN

1. Kerjakan masing-masing LKPD ini
2. Amati setiap gambar, diskusikan hasilnya dengan teman kelompok dan tuliskan jawaban kalian dengan jelas
3. Gunakan buku atau referensi lain bila diperlukasn

TUJUAN PEMBELAJARAN

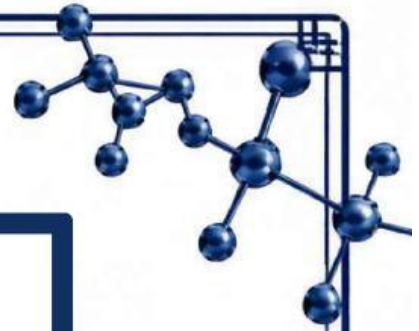
1. Murid dapat menentukan orde reaksi dari data percobaan
 2. Murid dapat menulis persamaan laju reaksi
- 
- 

STIMULUS (STIMULATION)

Dalam suatu praktikum kimia, sekelompok murid melakukan percobaan untuk menyelidiki pengaruh konsentrasi zat pereaksi terhadap laju reaksi. Mereka mereaksikan zat A dan zat B dengan konsentrasi yang berbeda, sedangkan suhu dan kondisi lainnya dijaga tetap. Hasil percobaan yang diperoleh disajikan dalam tabel berikut:

Percobaan	Konsentrasi A (M)	Konsentrasi B (M)	Laju reaksi (M/s)
1	0,1	0,1	2
2	0,2	0,1	4
3	0,1	0,2	8
4	0,2	0,2	16

Berdasarkan hasil percobaan, murid mengamati bahwa peningkatan konsentrasi zat A maupun zat B menyebabkan perubahan laju reaksi, tetapi besarnya perubahan tersebut berbeda.



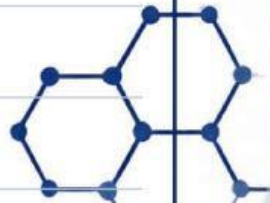
•
•
•
•
•
•
•

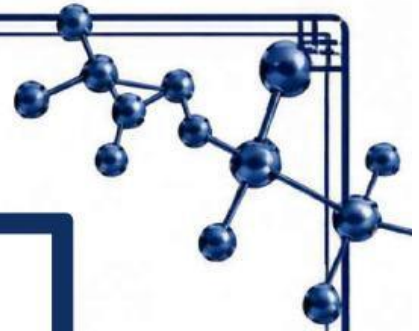
Pernyataan Masalah:



Carilah sumber referensi yang sesuai dengan tujuan pembelajaran kita dan tuliskan data-data yang mendukung sintaks ke-2 di atas! Sumber dapat berupa bahan bacaan dari guru, buku paket, atau referensi terpercaya lainnya



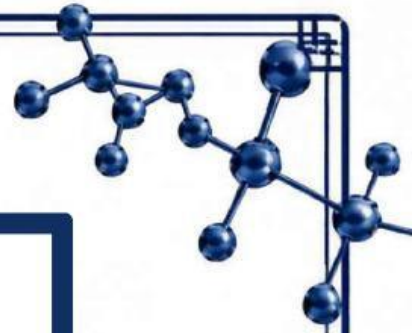
[illegible]



• • • • •

• • • • •





• • • • •

•
•
•
•
•
•
•

