



Tes Pemahaman Konseptual

Tahap Evaluation

Sub Bab: Persamaan Laju Reaksi dan Orde Reaksi

Nama Lengkap

Kelas

Sekolah



Jawablah pertanyaan berikut dengan lengkap dan jelas.

1. Sebuah reaksi memiliki persamaan laju: $v = k[A]^2[B]$
Jika konsentrasi A digandakan dan konsentrasi B tetap, bagaimana perubahan laju reaksi?

2. Diberikan data:

[A] (M)	[B] (M)	Laju Reaksi (M/s)
0,10	0,10	0,020
0,20	0,10	0,080
0,20	0,20	0,160

- a. Tentukan orde reaksi terhadap A dan terhadap B!
- b. Tulis persamaan laju reaksi!

3. Seorang siswa berpendapat bahwa semakin besar koefisien reaksi, maka semakin besar pula orde reaksinya. Apakah kamu setuju atau tidak dengan pendapat tersebut? Berikan alasan berdasarkan konsep persamaan laju reaksi!