

PENGUMPULAN DATA PEMBELAJARAN 3

Berdasarkan hasil analisis informasi yang telah anda dipelajari, jawablah soal berikut!

1. Perhatikan dua kondisi berikut dalam suatu proses reaksi:

- Kondisi A: Bahan berbentuk bongkahan, suhu rendah, konsentrasi rendah, tanpa katalis
- Kondisi B: Bahan berbentuk serbuk, suhu tinggi, konsentrasi tinggi, menggunakan katalis

Analisis kondisi mana yang memiliki laju reaksi lebih cepat dan jelaskan alasanmu berdasarkan keempat faktor tersebut!

Jawaban:

2. Dalam suatu percobaan, laju reaksi dapat dipercepat dengan beberapa cara, seperti memperkecil ukuran partikel, menaikkan suhu, meningkatkan konsentrasi, dan menambahkan katalis.

Analisis bagaimana masing-masing faktor tersebut memengaruhi jumlah tumbukan efektif dan kaitannya dengan laju reaksi!

Jawaban: