

EVALUASI PEMBELAJARAN 2

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut ini!

1. Dalam suatu reaksi kimia, partikel-partikel harus memiliki energi tertentu agar reaksi dapat berlangsung. Analisislah hubungan antara energi partikel dengan energi aktivasi serta jelaskan mengapa reaksi tidak terjadi jika energi partikel lebih rendah dari energi aktivasi!

Jawaban:

2. Seorang siswa menyatakan bahwa: "Semua tumbukan antarpartikel pasti menghasilkan reaksi kimia karena partikel selalu saling bertumbukan".
Nilailah pernyataan tersebut! Tentukan apakah pernyataan itu tepat atau tidak, kemudian jelaskan alasanmu berdasarkan konsep tumbukan efektif!

Jawaban:

3. Diberikan dua kondisi reaksi berikut:

- Reaksi A: energi aktivasi rendah
- Reaksi B: energi aktivasi tinggi

Seorang siswa menyimpulkan bahwa reaksi A lebih cepat daripada reaksi B. Berdasarkan konsep teori tumbukan, buatlah kesimpulan tentang kemungkinan terjadinya reaksi pada kedua kondisi tersebut!

Jawaban:

