

EVALUASI PEMBELAJARAN 2

1. Suatu reaksi kimia memerlukan energi yang lebih tinggi agar dapat melampaui energi aktivasi. Jelaskan apa yang dimaksud dengan energi aktivasi dan terapkan konsep tersebut untuk menjelaskan mengapa reaksi tidak terjadi jika energi lebih rendah dari energi aktivasi!

Jawaban:

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

Jawaban:

2. Diberikan dua kondisi reaksi berikut:

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

Seorang siswa menyimpulkan bahwa reaksi A lebih cepat daripada reaksi B. Nilailah kebenaran kesimpulan siswa tersebut! Kemudian Jelaskan dengan mempertimbangkan faktor lain dalam teori tumbukan!

Jawaban:

