

EVALUASI PEMBELAJARAN 3

Jawablah pertanyaan-pertanyaan berikut ini!

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

2. Dalam suatu reaksi diketahui bahwa partikel-partikel memiliki energi yang cukup tinggi, tetapi produk tidak terbentuk.

3. Perhatikan dua kondisi berikut:

- Kondisi A: Partikel bertumbukan dengan energi rendah tetapi arah tumbukan tepat.
- Kondisi B: Partikel bertumbukan dengan energi tinggi tetapi arah tumbukan tidak tepat.

Analisislah kondisi mana yang lebih mungkin menghasilkan reaksi kimia dan jelaskan alasan ilmiahnya.

4. Menurut analisismu, bagaimana hubungan antara energi aktivasi, orientasi tumbukan dan keberhasilan suatu reaksi kimia? Jelaskan keterkaitan ketiganya secara sistematis.

