# EVALUASI INDIVIDU

Setelah mengikuti kegiatan pembelajaran melalui LKPD ini, peserta didik dapat mengerjakan latihan atau evaluasi individu.

Pilih jawaban yang paling tepat untuk soal nomor 1–3.

1. Suatu sistem menerima kalor 250 J dan melakukan kerja 90 J. Perubahan energi dalam sistem adalah ....

A. +160 J

B. +250 J

C. +340 J

D. −340 J

2. Reaksi dengan $\Delta H = -75$ kJ termasuk ....

A. endoterm, karena menyerap kalor

B. eksoterm, karena melepaskan kalor

C. endoterm, karena melepas kalor

D. tidak melibatkan kalor

3. Dalam kalorimeter, 50 g larutan naik suhu 10°C. Jika $c = 4{,}2\ \text{J g}^{-1}\ ^\circ\text{C}^{-1}$, kalor yang diserap larutan adalah ....

A. 210 J

B. 420 J

C. 2.100 J

D. 4.200 J

4. Isilah bagian kosong: Jika reaksi dibalik, tanda perubahan entalpinya menjadi _____.

5. Benar atau salah: Menurut Hukum Hess, $\Delta H$ reaksi total sama dengan jumlah $\Delta H$ dari tahapan-tahapan reaksi. (____)

6. Sebanyak 100 g larutan menyerap kalor dan suhunya naik dari 25°C menjadi 30°C. Jika kalor jenisnya $4{,}0\ \text{J g}^{-1}\ ^\circ\text{C}^{-1}$, hitung kalor yang diserap larutan.

7. Diketahui reaksi:

$A \rightarrow B\ \Delta H = +40$ kJ

$B \rightarrow C\ \Delta H = -95$ kJ

Tentukan $\Delta H$ untuk reaksi $A \rightarrow C$ dan klasifikasikan prosesnya.

8. Jelaskan perbedaan entalpi pembentukan standar dan entalpi penguraian standar.

9. Berikan satu contoh proses eksoterm dan satu contoh endoterm dalam kehidupan sehari-hari, lalu jelaskan arah perpindahan kalor.

10. Mengapa persamaan termokimia harus mencantumkan wujud zat dan koefisien reaksi secara tepat?



LIVEWORKSHEETS