SOAL EVALUASI

1. Pernyataan yang benar tentang reaksi eksoterm adalah ....
   a. Entalpi awal > entalpi akhir dan $\Delta H > 0$
   b. Entalpi awal < entalpi akhir dan $\Delta H > 0$
   c. Entalpi awal > entalpi akhir dan $\Delta H < 0$
   d. Entalpi awal < entalpi akhir dan $\Delta H < 0$
   e. Entalpi awal = entalpi akhir dan $\Delta H = 0$

2. Larutan $NaHCO_3$ (baking soda) bereaksi dengan HCl (asam klorida) menghasilkan larutan natrium klorida, air, dan gas karbon dioksida. Terjadi perubahan temperatur dari 25°C menjadi 50°C. Peristiwa tersebut dapat digolongkan pada reaksi ....
   a. Eksoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
   b. Eksoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
   c. Endoterm, energi berpindah dari sistem ke lingkungan
   d. Endoterm, energi berpindah dari lingkungan ke sistem
   e. Endoterm, energi tidak berpindah

3. Cermati pernyataan di bawah ini:
   (1) Alkohol 95% jika dioleskan pada kulit akan terasa dingin
   (2) Batu kapur (CaO) jika ditambah dengan air akan menjadi panas
   (3) Pupuk urea dilarutkan dalam air, larutan terasa dingin.
   (4) Kristal $Ba(OH)_2$ dicampur dengan NH4Cl ditambah sedikit air, jika tempatnya dipegang akan terasa dingin.
   (5) Jika menghidupkan kendaraan bermotor beberapa saat maka mesinnya akan terasa panas.

   Pada pernyataan di atas, yang termasuk reaksi eksoterm adalah nomor ....
   a.1, 2, 3
   b.1, 2, 4
   c. 1, 3, 4
   d. 2 dan 5
   e. 3 dan 5

LIVEWORKSHEETS

4. Berikut di bawah ini yang **bukan** merupakan peristiwa endoterm adalah ....

   a. Proses pencairan es batu

   b. Pernafasan

   c. Fotosintesis

   d. Proses penjemuran baju

   e. Proses memasak

5. Perhatikan data berikut:

   Reaksi I: $C_3H_8 + 5\ O_2 \longrightarrow 3\ CO_2 + 4\ H_2O$ $\Delta H = -\ P$ kJ

   Reaksi II: $NH_4Cl + NaOH \longrightarrow NH_3 + NaCl$ $\Delta H = +\ Q$ kJ

   Pernyataan yang benar dari data tersebut adalah ....

   a. Reaksi I sistem melepas kalor, reaksi eksoterm

   b. Reaksi II sistem menyerap kalor, reaksi eksoterm

   c. Reaksi II lingkungan menyerap kalor, reaksi eksoterm

   d. Reaksi I lingkungan menyerap kalor, reaksi endoterm

   e. Reaksi II lingkungan menyerap kalor, reaksi endoterm

LIVEWORKSHEETS