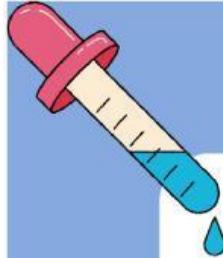


SOAL EVALUASI

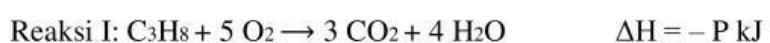
1. Pernyataan yang benar tentang reaksi eksoterm adalah
 - a. Entalpi awal > entalpi akhir dan $\Delta H > 0$
 - b. Entalpi awal < entalpi akhir dan $\Delta H > 0$
 - c. Entalpi awal > entalpi akhir dan $\Delta H < 0$
 - d. Entalpi awal < entalpi akhir dan $\Delta H < 0$
 - e. Entalpi awal = entalpi 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 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ dicampur dengan NH_4Cl 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



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:



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

