

1. Berikut ini yang dapat disebut dengan perubahan entalpi pembentukan H°_f $Na_2SO_4(s)$ adalah....

- A. $2NaOH(aq) + H_2SO_4(aq) \rightarrow Na_2SO_4(aq) + 2H_2O(l)$
- B. $16Na(s) + S_8(s) + 16O_2 \rightarrow 8Na_2SO_4(s)$
- C. $Na_2O(s) + SO_2(g) \rightarrow Na_2SO_4(s)$
- D. $2Na(s) + 1/8 S_8(s) + 2O_2(g) \rightarrow Na_2SO_4(s)$
- E. $2NaOH(s) + H_2SO_4(aq) \rightarrow Na_2SO_4(s) + 2H_2O(l)$

2. Berikut yang termasuk perubahan entalpi penguraian pada termokimia adalah....

- A. $Mg(OH)_2(s) \rightarrow Mg(s) + O_2(g) + H_2(g)$ $\Delta H^\circ = +925 \text{ kJ}$
- B. $C_6H_{12}O_6(s) + 6O_2(g) \rightarrow 6CO_2(g) + 6H_2O(l)$ $\Delta H^\circ = -2.820 \text{ kJ}$
- C. $CaO(s) + CO_2(g) \rightarrow CaCO_3(s)$ $\Delta H^\circ = +1.207 \text{ kJ}$
- D. $Ca(s) + C(s) + O_2(g) \rightarrow CaCO_3(s)$ $\Delta H^\circ = -1.207 \text{ kJ}$
- E. $2CO_2(g) + 3H_2O(l) \rightarrow C_2H_5OH(l) + 3O_2(g)$ $\Delta H^\circ = +1.380 \text{ kJ}$

3. Perubahan entalpi dari reaksi:

$C_3H_8(g) + 5O_2(g) \rightarrow 3CO_2(g) + 4H_2O(g)$ dapat disebut ΔH

- A. pembentukan CO_2
- B. pembentukan H_2O
- C. pembentukan CO_2 dan H_2O
- D. pembentukan O_2
- E. pembakaran C_3H_8 (oksidasi)