

כימיה כללית

פרק 6 - תרמוכימיה

תוכן העניינים

1. קביעת ערך השינוי באנתלפיה בעזרת השינויים בסביבה..... 1
2. קביעת ערך השינוי באנתלפיה בעזרת חוק הס..... 3

קביעת ערך שינוי האנתלפיה בעזרת השינויים בסביבה

שאלות

1) בשריפת 1 גרם של $C_2H_4(g)$ נפלטה אנרגיה שגרמה לחימום 300 גרם של מים מ- $19^\circ C$ ל- $60^\circ C$. מהי האנתלפיה של שריפת $C_2H_4(g)$?

$$C_p = 4.2 \frac{J}{g \cdot ^\circ C}$$

2) חום השריפה של פחם הוא 6 kcal/g .

מהי מסת הפחם, שיוכל לספק בזמן שריפתו כמות חום שתספיק כדי להפוך 20 ק"ג קרח מוצק ב- $0^\circ C$ למים במצב גזי בטמפרטורה של $100^\circ C$?

$$c = 4.2 \frac{J}{g \cdot ^\circ C}; \Delta H_m^\circ = 6.06 \frac{kJ}{mol}; \Delta H_b^\circ = 40.7 \frac{kJ}{mol}$$

3) בערבוב 100 מ"ל תמיסת $Pb(NO_3)_2$ בריכוז 0.2 M עם 100 מ"ל תמיסת KI בריכוז 0.8 M, נוצר משקע והטמפרטורה עלתה ב- $1.5^\circ C$. חשבו את שינוי האנתלפיה ΔH , לתגובת השיקוע.

$$c = 4.2 \frac{J}{g \cdot ^\circ C}$$

4) כמות של 25.23 גרם מתנול (CH_3OH) קפאו, ו- 4.1 kJ חום נפלטו לסביבה. מהי אנתלפיית ההיתוך של מתנול?

$$24.4 \frac{J}{Kmol}$$

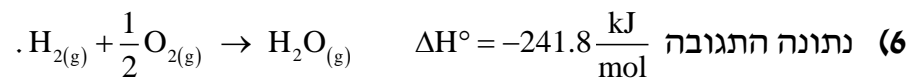
כמה חום נדרש, על מנת להעלות את הטמפרטורה של 120 גרם נחושת מ- 300 K ל- 340 K ?

א. $\sim 1844 \text{ J}$

ב. $\sim 117.1 \text{ kJ}$

ג. $\sim 976 \text{ J}$

ד. $\sim 2929 \text{ J}$



מהי כמות החום שנפלטת, ב-kJ, כאשר 36 גרם של גז מימן מגיבים עם 36 גרם של גז חמצן?

- א. 544 kJ
 ב. -8630 kJ
 ג. 272 kJ
 ד. -1088 kJ

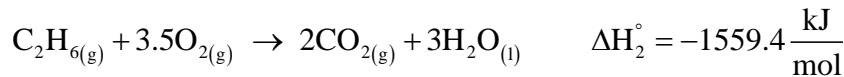
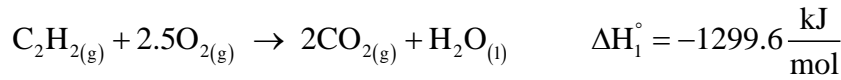
תשובות סופיות

- (1) $-1446.48 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$
 (2) 2395.06 גרם.
 (3) $-63 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$
 (4) $5.2 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$
 (5) א
 (6) א

קביעת ערך שינוי האנתלפיה בעזרת חוק הס

שאלות

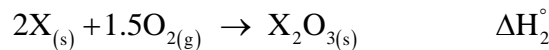
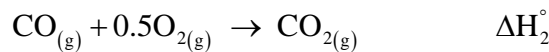
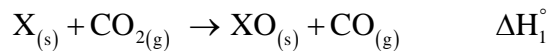
(1) נתונות התגובות הבאות :



חשבו את חום התגובה $\text{C}_2\text{H}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6(\text{g})$.

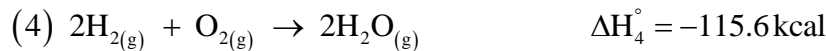
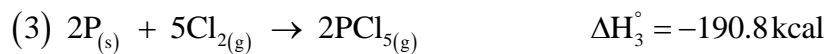
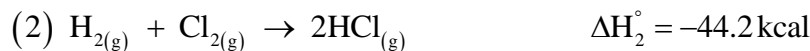
(2) פתחו ביטוי עבור ΔH לתגובה $2\text{XO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g}) \rightarrow \text{X}_2\text{O}_3(\text{s}) + \text{CO}(\text{g})$

כאשר נתונים התהליכים הבאים :



(3) חשבו את אנתלפיית התגובה $\text{PCl}_5(\text{g}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \rightarrow \text{POCl}_3(\text{g}) + 2\text{HCl}(\text{g})$

כאשר נתונים התהליכים הבאים :



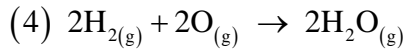
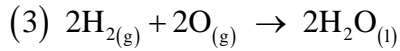
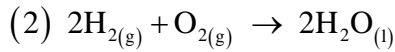
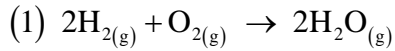
(4) חשבו את האנתלפיה של התגובה $2\text{MgO}(\text{s}) + \text{Si}(\text{s}) \rightarrow \text{SiO}_2(\text{s}) + \text{Mg}(\text{s})$

כאשר נתון :

$$\Delta H_f^\circ (\text{SiO}_2(\text{s})) = -20.33 \frac{\text{kcal}}{\text{mol}}$$

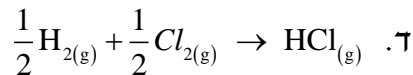
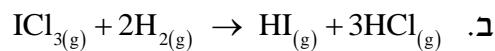
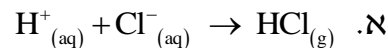
$$\Delta H_f^\circ (\text{MgO}(\text{s})) = -182.22 \frac{\text{kcal}}{\text{mol}}$$

5) נתונים התהליכים האקסותרמיים הבאים:



איזה תהליך הוא האקסותרמי ביותר? נמקו.

6) איזו משוואה מבין המשוואות הבאות מתארת את תהליך היווצרות הגז HCl?



7) במהלך מטבוליזם (תגובה עם חמצן) של גלוקוז ($\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_{6(s)}$) נוצרים $\text{CO}_{2(g)}$

ו- $\text{H}_2\text{O}_{(l)}$, ונפלט חום שניתן לנצלו לביצוע עבודה בשיעור של 70%.

חשבו את מסת הגלוקוז שיש לשרוף, כשאישה מטפסת על הר ומשקיעה לשם

כך עבודה בשיעור של 3300 kJ, כאשר נתון:

$$\Delta H_f^\circ(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_{6(s)}) = -1273.3 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$$

$$\Delta H_f^\circ(\text{CO}_{2(g)}) = -393.5 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$$

$$\Delta H_f^\circ(\text{H}_2\text{O}_{(l)}) = -285.8 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$$

א. 212 גרם.

ב. 510 גרם.

ג. 302.4 גרם.

ד. 728 גרם.



- א. מהי כמות האנרגיה המשתחררת, כאשר 0.256 מול של $\text{NF}_{3(g)}$ נוצרים מהיסודות הנייל בלחץ של אטמוספירה אחת ובטמפרטורה של 289 K ?
 ב. היעזרו בטבלה הבאה וחשבו את אנתלפיית הקשר $F - F$.

הקשר	אנתלפיית הקשר $\frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$
$N \equiv N$	946
$F - N$	272

9 נתון כי

$$\Delta H_c^\circ (\text{CH}_3\text{COCH}_{3(l)}) = -1821.4 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$$

$$\Delta H_c^\circ (\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}_{(l)}) = -1816.7 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$$

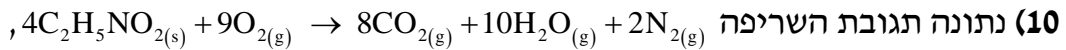
שינוי האנתלפייה (ΔH_c°) עבור התהליך $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COH}_{(l)} \rightarrow \text{CH}_3\text{COCH}_{3(l)}$ שווה ל:

א. $-4.7 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$

ב. $-3638.1 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$

ג. $4.7 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$

ד. $3638.1 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$



וידוע כי חום השריפה של גליצין ($\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$) הוא $\Delta H_c^0 = -973.49 \frac{\text{kJ}}{\text{mole}}$

חשבו את אנתלפיית ההיווצרות של גליצין, כאשר נתון:

Substance	$\Delta H_f^0, \text{kJ mol}^{-1}$
$\text{CO}_2(\text{g})$	-393.5
$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$	-285.8

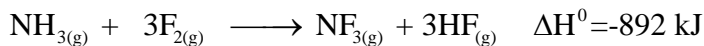
א. $-990 \frac{\text{kJ}}{\text{mole}}$

ב. $-1258 \frac{\text{kJ}}{\text{mole}}$

ג. $-528 \frac{\text{kJ}}{\text{mole}}$

ד. אף תשובה אינה נכונה.

11) נתונות שתי תגובות:



א. 1. חשבו את ΔH^0 עבור התגובה $2\text{NH}_3(\text{g}) + 3\text{F}_2(\text{g}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 6\text{HF}(\text{g})$

2. מהו $\Delta H_f^0(\text{NF}_3(\text{g}))$?

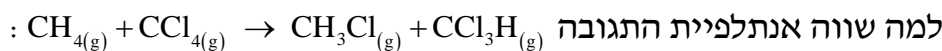
3. נתון כי $\Delta H_f^0(\text{HF}(\text{g})) = -271 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$, חשבו את $\Delta H_f^0(\text{NH}_3(\text{g}))$.

ב. נתונות אנתלפיות הקשר:

$N-H$	$F-F$	$H-F$	קשר
391	158	565	$\Delta H_D^0 \left[\frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \right]$

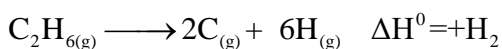
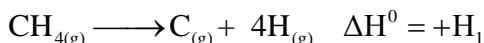
חשבו את אנתלפיית הקשר הממוצעת בין חנקן לפלואור ב- $\text{NF}_3(\text{g})$.

$$(12) \text{ נתון כי } \Delta H_D^0(C-H) = 412 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \text{ ו- } \Delta H_D^0(C-Cl) = 338 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$$



- א. 0
 ב. +74
 ג. -74
 ד. +850

(13) נתון :



והניחו שאנתלפיית הקשר $C-H$ במולקולת מתאן ($\text{CH}_4(\text{g})$) שווה לזו שבמולקולת אתאן ($\text{C}_2\text{H}_6(\text{g})$).

לפי נתוני השאלה, אנתלפיית הקשר $C-C$ במולקולת C_2H_6

שווה (ביחידות $\frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$) ל :

- א. $\frac{H_1}{4} + \frac{H_2}{6}$
 ב. $\frac{H_2}{6} - \frac{H_1}{4}$
 ג. $H_2 - \frac{H_1}{6}$
 ד. $H_2 - \frac{3H_1}{2}$

(14) תהליך שריפה של די מתיל אתר גזי (CH_3OCH_3) אקסותרמי יותר מתהליך

השריפה של אתנול גזי ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$), כי :

- א. בין מולקולות הכוהל קיימים קשרי מימן.
 ב. נקודת הרתיחה של כוהל גבוהה מזו של אתר.
 ג. יש להשקיע יותר אנרגיה לניתוק קשרים בכוהל.
 ד. יש להשקיע יותר אנרגיה לניתוק קשרים באתר.

תשובות סופיות

$$-312 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \quad (1)$$

$$\Delta H_3 - 2\Delta H_1 - 3\Delta H_2 \quad (2)$$

$$-32.5 \frac{\text{kcal}}{\text{mol}} \quad (3)$$

$$344.11 \frac{\text{kcal}}{\text{mol}} \quad (4)$$

ג (5)

ד (6)

ג (7)

$$140.67 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \quad \text{ב.} \quad 33.79 \text{ kJ} \quad \text{א.} \quad (8)$$

ג (9)

ג (10)

$$281.33 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \quad \text{ב.} \quad 16.65.4 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}} \quad \text{ג.} \quad -62.35 \text{ kJ} \quad \text{ד.} \quad -1659.4 \text{ kJ} \quad \text{א.} \quad (11)$$

א (12)

ד (13)

ג (14)