

125001 - כימיה כללית - חורף

אתה מחובר כאלעד שמעוני (התנתק)

אתה נמצא כאן

- [moodle](#)
- [125001w](#) ◀ /
- [בחנים](#) ◀ /
- [תרגיל אמצע לשיפור ציון](#) ◀ /
- [עיון בתשובות שניתנו בניסיון מענה 1](#) ◀ /

תרגיל אמצע לשיפור ציון

עיון בתשובות שניתנו בניסיון מענה 1

סיים את הבקורת

התחיל ב- 21:01 ,9/12/2010

הושלם ב- 20:08 ,20/12/2010

הזמן שלקח 10 ימים 23 שעות

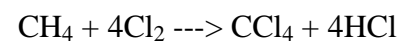
ציונים 9/11

ציון 81.82 לערך המירבי המוגדר כ 100 (82%)

Question 1

ציונים: 1

לפי התגובה הבאה, כמה גרם של Cl_2 דרושים ליצירת 12.0gr של CCl_4 ?



בחר בתשובה אחת

12.0gr

5.52gr

נכו 22.1gr

1.38gr

11.0gr

נכון

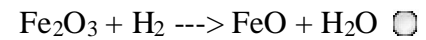
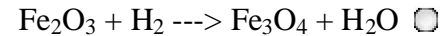
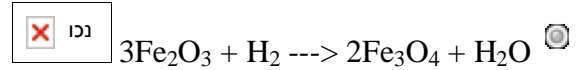
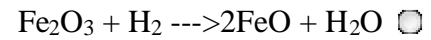
ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 2

ציונים: 1

כאשר מזרימים מימן גזי (H_2) מעל ל Fe_2O_3 בטמפרטורה של $4000^\circ C$ מתקבלים אדי מים ומשקע שחור – תרכובת המכילה לפי משקל 72.3% ברזל (Fe) ו- 27.7% חמצן (O). מי מהמשוואות הבאות מתארת את התגובה (המאוזנת) שהתרחשה:

בחר בתשובה אחת



נכון

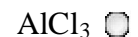
ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 3

ציונים: 1

0.002 מולים של תרכובת יונית המכילה כלור מגיבה לחלוטין עם 40.0mL תמיסת $AgNO_3$ 0.1M, לקבלת משקע של $AgCl$. איזו מהתרכובות הבאות יכולה להיות התרכובת הנ"ל?

בחר בתשובה אחת



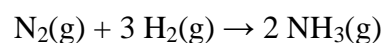
נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 4

ציונים: 1

עפ"י התגובה הבאה:



מהו הנפח של $NH_3(g)$ הנוצר מ- 200.0 L של $H_2(g)$, כאשר הגזים נמצאים בטמפרטורה של $350^\circ C$ ובלחץ של 400 atm?

בחר בתשובה אחת

300.0L

66.7L

נכו 133.3L

400.0L

200.0L

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 5

ציונים: 1

השתמש במשוואת פלאנק על מנת למצוא אורך הגל (בננו-מטרים) של קרינה בעלת אנרגיה כוללת של 200 KJ/mole.

בחר בתשובה אחת

167 nm

598 nm

5.98×10^5 nm

לא

1.67×10^5 nm

242 nm

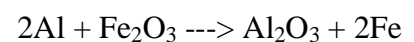
לא נכון

ציונים להגשה זו: 0 / 1

Question 6

ציונים: 1

עבור התגובה:



כיצד תחשבי כמה גרם של Fe ייווצרו בתגובה בין 2.5gr של Al ו-7.2gr של Fe_2O_3 ?

השתמשי בנתונים הבאים:

A.W.(Al) 27.0gr/mol

A.W.(Fe) 55.9gr/mol

M.W.(Fe_2O_3) 159.8gr/mol

בחר בתשובה אחת

$2.5\text{gr} \cdot (2 \cdot 55.9^{\text{gr}}/\text{mol}) / (27.0^{\text{gr}}/\text{mol}) = \text{grams of Fe}$

$2.5\text{gr} \cdot (55.9^{\text{gr}}/\text{mol}) / (2 \cdot 27.0^{\text{gr}}/\text{mol}) = \text{grams of Fe}$

$7.2\text{gr} \cdot (2 \cdot 55.9^{\text{gr}}/\text{mol}) / (159.8^{\text{gr}}/\text{mol}) = \text{grams of Fe}$

לא $7.2\text{gr} \cdot (55.9^{\text{gr}}/\text{mol}) / (159.8^{\text{gr}}/\text{mol}) = \text{grams of Fe}$

$2.5\text{gr} \cdot (55.9^{\text{gr}}/\text{mol}) / (159.8^{\text{gr}}/\text{mol}) = \text{grams of Fe}$

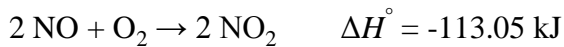
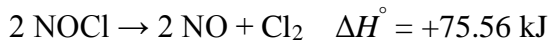
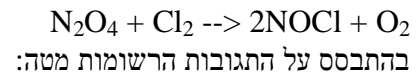
לא נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 0

Question 7

ציונים: 1

חשבו את ΔH° עבור התגובה הבאה ביחידות kJ



בחר בתשובה אחת

246.65

- 95.52

- 246.65

נכו 95.52

124.8

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 8

ציונים: 1

חומר אורגני מכיל C,H ו-O. האחוזים המשקליים של הפחמן והמימן בחומר הם: 6.73% מימן ו- 39.99% פחמן.

אם נתון כי המסה המולרית של החומר היא 60.06gr/mol, מהי הנוסחה המולקולרית של החומר?

בחר בתשובה אחת

CH₂O

C₃H₆O₃

C₂H₃O₂

נכו C₂H₄O₂

C₄H₈O₄

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 9

ציונים: 1

בלון מלא בגז חמצן, O₂, עד כדי נפח של 750cm³ ב- 27°C. כאשר הבלון מלא משקלו 83.3gr ואילו כאשר הוא ריק הוא שוקל 82.1gr. מהו לחץ החמצן בבלון?

בחר בתשובה אחת

125 kPa



150 kPa

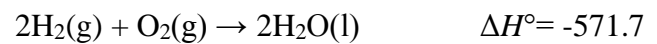
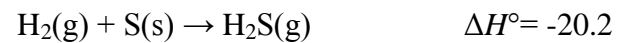
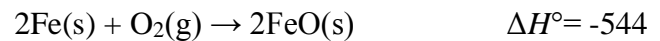
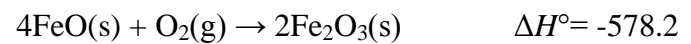
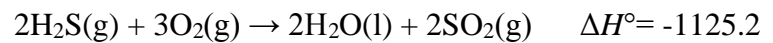
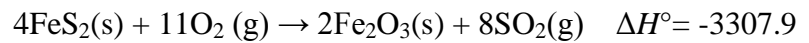
250 kPa

75 kPa

400 kPa

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1
Question 10
ציונים: 1

בהינתן משוואות התרמוכימיות הללו (ה - ΔH° ביחידות של kJ) :



חשב את ה - ΔH°_f עבור יצירה של FeS_2 מוצק, ביחידות של kJ/mol :
בחר בתשובה אחת

-1233.9

-2893.9

-24.3

-183.5



-70.0

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

Question 11

ציונים: 1

הערכים האפשריים עבור המספר הקוונטי m_l באורביטל $3p$ הם:

בחר בתשובה אחת

2, 1, 0 2, 1, 0, -1, -2 0 -1, 0, +1

✘ נכו

+1, -1

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

סיים את הבקורת

אתה מחובר כאלעד שמעוני (התנתק)

[125001w](#)