

אתה מחובר כויקטור קליניקי (התנתק)

125001 - כימיה כללית - חורף

125001w < moodle < בחנים < תרגיל הגשה 11 < עיון בתשובות שניתנו בניסיון מענה 1

תרגיל הגשה 11

עיון בתשובות שניתנו בניסיון מענה 1

סיים את הבקורת

14:11 ,7/01/2011	התחיל ב-
22:21 ,10/01/2011	הושלם ב-
3 ימים 8 שעות	הזמן שלקח
7/7	ציונים
100 לערך המירבי המוגדר כ 100 (100%)	ציון

1 כמה חום ישתחרר כתוצאה מעיבוי של 5.40 גרם של אדי מים ב- 100 מעלות צלזיוס ולאחר מכן קירור של המים ל- 25 מעלות צלזיוס? נתונים: אנתלפיית האידי וחום הסגולי של מים נוזלים:

ציונים: 1

נתונים: $\Delta H_{\text{vap}} = 40.7 \text{ kJ/mol at } 100^\circ\text{C}$, $C(\text{H}_2\text{O}(l)) = 4.18 \text{ Jg}^{-1}\text{ }^\circ\text{C}^{-1}$

23.7kJ בחר בתשובה אחת

✓ 13.9kJ

18.3kJ

12.2kJ

12.8kJ

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

2 מהי אנתלפיית האידי המולרית של Rb(l) בהתבסס על הנתונים הבאים

ציונים: 1

נתונים עבור Rb(l):

$P_1 = 1.00 \text{ mmHg}$, $T_1 = 297^\circ\text{C}$, $P_2 = 400 \text{ mmHg}$, $T_2 = 620^\circ\text{C}$

5.49 kJ/mol בחר בתשובה אחת

12.8 kJ/mol

28.4 kJ/mol

4.62 kJ/mol

78.5 kJ/mol

✓

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

3

ציונים: 1

מה ההבדל בין "נקודת רתיחה נורמלית" ו"נקודת רתיחה" של נוזל?

- בחר בתשובה אחת
- "נקודת רתיחה נורמלית" זו נקודת הרתיחה של 1 מול של נוזל בעל שטח פנים של 1 מ"ר, בעוד ש"נקודת רתיחה" זו טמפרטורת הרתיחה לכל כמות אחרת של החומר.
 - "נקודת רתיחה נורמלית" ו"נקודת רתיחה" הם מונחים נרדפים (בעלי אותה המשמעות).
 - "נקודת רתיחה נורמלית" זו נקודת הרתיחה של נוזל בלחץ של 1 אטמוספירה, ו"נקודת רתיחה" זו טמפרטורת הרתיחה של הנוזל בכל לחץ אחר. ✓
 - "נקודת רתיחה נורמלית" מתייחסת ל-1 גרם של חומר, ו"נקודת רתיחה" מתייחסת לכל כמות אחרת של חומר.
 - "נקודת רתיחה נורמלית" היא נקודת רתיחה של נוזל בתנאי לחץ וטמפרטורה סטנדרטיים, ואילו "נקודת רתיחה" היא נקודת רתיחה שנמדדת בכל צירוף תנאים אחר של לחץ וטמפרטורה.

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

4

ציונים: 1

מהו חום ההיתוך של מוצק בעל משקל מולקולרי של 174 גרם/מול. ידוע כי כדי להתיך 34 גרם של המוצק דרושים 21.3 kJ

- בחר בתשובה אחת
- $(34/21.3) \times (174) \text{ kJ/mol}$
 - $(21.3) \times (174) \times (34) \text{ kJ/mol}$
 - $(21.3) \times (174/34) \text{ kJ/mol}$ ✓
 - $(21.3/174) \times (34) \text{ kJ/mol}$
 - $(21.3/174)/34 \text{ kJ/mol}$

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

5

ציונים: 1

מהו הלחץ של אדי אתאנול ($\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$) בטמפ' של 50.0°C ?נתונים: טמפ' רתיחה נורמלית של אתאנול: 78.3°C חום האידי של אתאנול הוא $\Delta H_{\text{vap}} = 39.3 \text{ kJ/mol}$

- בחר בתשובה אחת
- 354 torr
 - 670 torr
 - 485 torr

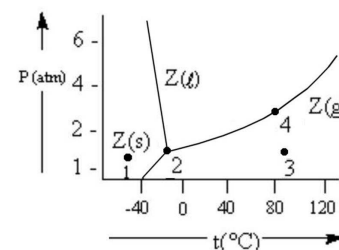
6

נכון

ציונים להגשה זו: 1 / 1

ציונים: 1

לפי דיאגרמת הפאזות הנתונה, איזה משפט אינו נכון?



- אם שומרים על הלחץ בנקודה 4 ומורדים את הטמפרטורה ל 50°C - החומר יעבור אידי
- תחת הלחץ והטמפרטורה המצוינים בנקודה 2, חומר Z נמצא בשיווי משקל בין שלושת הפאזות.
- בהנחה שבנקודה 2 הכמויות של חומר Z שוות בשלושת הפאזות, אם נשמור את הטמפרטורה ונקטין את הלחץ, יותר Z יעבור לפאזה גזית.
- תחת הלחץ והטמפרטורה המצוינים בנקודה 3, החומר Z הוא גז.

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

7

כאשר נוזל כלשהו נמצא בשיווי משקל עם האדים שלו, בטמפרטורה נתונה אילו מהתנאים מתקיימים?

- א. אין מעבר של מולקולות בין הנוזל והגז.
- ב. ללחץ האדים יש ערך קבוע.
- ג. התהליכים ההפוכים (מעבר מנוזל לגז, ומגז לנוזל) מתקדמים בקצבים זהים.
- ד. ריכוז האדים הוא תלוי זמן.

- בחר בתשובה אחת
- ב, ג, ד
- ב, ד
- א
- ב, ג
- א, ב, ג

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

סיים את הבקורת

אתה מחובר כיוקטור קליניקי (התנתק)

125001w