



Yariv Katz <ywarezk@gmail.com>

הגליון שלי
1 message

Ola Hamud <ol18ah@gmail.com>
To: ywarezk@gmail.com

Mon, Jan

אתה נמצא כאן **כימיה כללית - חורף**

תרגיל הגשה 11

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

שניתנו בניסיון מענה 1

סיים את הבקורת

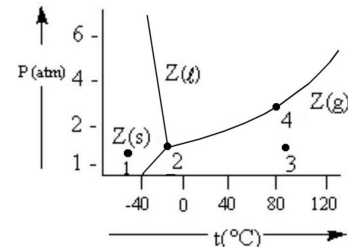
12:02, 10/01/2011	
23:43, 10/01/2011	
11 שעות 41 דקות	
6/7	
85.71 לערך המירבי המוגדר כ 100 (86%)	

כמה חום ב kJ/g דרוש להעברת גרם של חומר מסוים ממצב נוזל למצב מוצק ?

נתונים: חום העיבוי של החומר: 1.46 kJ/g - חום המראה של החומר: 4.60 kJ/g

- בחר בתשובה אחת נכון
- ציונים להגשה זו: 0 / 1
- לא $-(1.46 + 4.60)$
 - $1.46 + 4.60$
 - $4.60 - 1.46$
 - $1.46 - 4.60$
 - 0

לפי דיאגרמת הפאזות הנתונה, איזה משפט אינו נכון ?



- בחר בתשובה אחת נכון
- ציונים להגשה זו: 1 / 1
- תחת הלחץ והטמפרטורה המצוינים בנקודה 2, חומר Z נמצא בשיווי משקל בין שלושת הפאזות.
 - תחת הלחץ והטמפרטורה המצוינים בנקודה 3, החומר Z הוא גז.
 - בהנחה שבנקודה 2 הכמות של חומר Z שוות בשלושת הפאזות, אם נשמור את הטמפרטורה ונקטין את הלחץ, יותר Z יעבור לפאזה גזית.
 - אם שומרים על הלחץ בנקודה 4 ומורדים את הטמפרטורה ל 50°C - החומר יעבור אידי

כמה חום ישתחרר כתוצאה מעיבוי של 5.40 g של אדי מים ב- 100 מעלות צלזיוס ולאחר מכן קירור של המים ל- 25 מעלות צלזיוס? נתונים: $\Delta H_{\text{vap}} = 40.7 \text{ kJ/mol}$ at 100°C , $C(\text{H}_2\text{O}(l)) = 4.18 \text{ Jg}^{-1}\text{C}^{-1}$

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

- בחר בתשובה אחת נכון
- ציונים להגשה זו: 1 / 1
- 18.3 kJ
 - 13.9 kJ
 - 23.7 kJ
 - 12.8 kJ
 - 12.2 kJ

כאשר נוזל כלשהו נמצא בשיווי משקל עם האדים שלו בתוך מיכל סגור:

בחור בתשובה אחת נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

מולקולות לא יכולות לעבור מהפאזה הנוזלית לפאזה הגזית בגלל שכמות הנוזל במיכל קבועה.

כמות הגז במיכל צריכה להיות זהה לכמות הנוזל במיכל.

שינוי של הטמפרטורה לא ישנה את הלחץ במיכל.

האדים יתפכו עם הזמן בחזרה לנוזל, כלומר לא יישארו אדים.

הקצב בו מולקולות מהפאזה הנוזלית עוברות לפאזה הגזית זהה בדיוק לקצב בו מולקולות מהפאזה הגזית עוברות לפאזה הנוזלית.

מהו הלחץ של אדי אתאנול (C_2H_5OH) בטמ'פ של $50.0^\circ C$?

נתונים: טמ'פ רתיחה נורמלית של אתאנול: $78.3^\circ C$

חום האידוי של אתאנול הוא $\Delta H_{vap} = 39.3 \text{ kJ/mol}$

בחור בתשובה אחת נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

485 torr

118 torr

354 torr

234 torr

670 torr

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

בחור בתשובה אחת נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

"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" מתייחסת ל-1 גרם של חומר, ו"נקודת רתיחה" מתייחסת לכל כמות אחרת של חומר.

"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" ו"נקודת רתיחה" הם מונחים נרדפים (בעלי אותה המשמעות).

"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.

באיזו טמפרטורה ירתח אצטון הנמצא בלחץ של 50.0 mmHg ?

נתונים: טמ'פ הרתיחה הנורמלית של אצטון: $56.2^\circ C$

חום האידוי של אצטון: $\Delta H_{vap} = 32.0 \text{ kJ/mol}$

בחור בתשובה אחת נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

$73.6^\circ C$

$-6.0^\circ C$

$40.7^\circ C$

$6.0^\circ C$

$156^\circ C$