

כימיה כללית - חורף - 125001

You are logged in as שאול גוטליב (Logout)

Review of attempt 1 ► תרגיל הגשה 11 ► moodle ► 125001w ► Quizzes

תרגיל הגשה 11

Review of attempt 1

Finish review

Started on	Monday, 10 January 2011, 06:54 PM
Completed on	Monday, 10 January 2011, 09:39 PM
Time taken	2 hours 45 mins
Marks	7/7
Grade	100 out of a maximum of 100 (100%)

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

Marks: 1

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

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

Choose one answer.

 354 torr 234 torr 118 torr 670 torr 485 torr

Correct

Marks for this submission: 1/1.

2 דרוש על מנת kJ-כמה חום ב . kJ/mol יש חום היתוך של 5.01 (CH_3CH_2OH) לאתנול

Marks: 1 להמיס 137 גרם של אתנול:

Choose one answer.

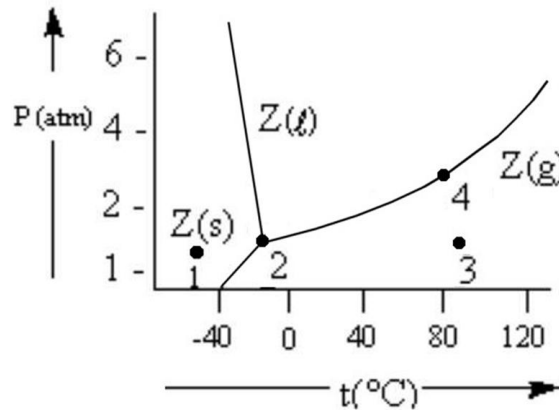
 5.01 kJ 1.7×10^3 kJ 14.9 kJ 129 kJ 686 kJ

Correct

Marks for this submission: 1/1.

3 לפי דיאגרמת הפאזות הנתונה, איזה משפט אינו נכון?

Marks: 1



Choose one answer.

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

Correct

Marks for this submission: 1/1.

4 איזה מההיגדים הבאים מתארים את הנקודה הקריטית של נוזל?

Marks: 1

- א. הטמפרטורה והלחץ בהם הגבול בין הנוזל לגז מיטשטש.
- ב. הנקודה בה עקומת לחץ האדים של הנוזל ועקומת נקודת ההיתוך נחתכות.
- ג. הטמפרטורה והלחץ הגבוהים ביותר בהם נוזל יכול להתקיים.
- ד. הטמפרטורה הגבוהה ביותר בה ניתן לקבל את הנוזל מהמצב הגזי שלו על ידי הגדלת הלחץ.

Choose one answer.

- א, ד
- א, ג, ד ✓
- ב, ג, ד
- ב, ג
- א, ב, ג

Correct

Marks for this submission: 1/1.

5 הטמפרטורה שבה לחץ האדים משתווה ללחץ החיצוני נקראת:

Marks: 1

- Choose one answer.
- נקודה קריטית
 - נקודת רתיחה ✓
 - נקודת התכה
 - נקודה תרמית
 - נקודת המראה

Correct

Marks for this submission: 1/1.

6 מהו הלחץ האדים של נוזל הנמצא בטמפ' של 70°C ?

Marks: 1

נתון: חום האידוי של הנוזל: 22.7 kJ/mol נקודת הרתיחה הנורמלית של הנוזל: 459K .

- Choose one answer.
- 7.48 mmHg
 - 580 mmHg
 - 742 mmHg
 - 102 mmHg ✓
 - 56.8 mmHg

Correct

Marks for this submission: 1/1.

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

Marks: 1

- Choose one answer.
- $(21.3/174)/34 \text{ kJ/mol}$
 - $(34/21.3) \times (174) \text{ kJ/mol}$
 - $(21.3) \times (174) \times (34) \text{ kJ/mol}$
 - $(21.3) \times (174/34) \text{ kJ/mol}$ ✓
 - $(21.3/174) \times (34) \text{ kJ/mol}$

Correct

Marks for this submission: 1/1.

Finish review

You are logged in as [שאול גוטליב](#) (Logout)

125001w