



Yariv Katz &lt;ywarezk@gmail.com&gt;

## תשובות כימיה כללית

1 message

Sara Faris <saratechnion@gmail.com>  
To: ywarezk@gmail.com

בטמפרטורה של  $-50^{\circ}\text{C}$  מחוממים ל-  $120^{\circ}\text{C}$  בלחץ קבוע של  $0.5 \text{ atm}$ . מהו השינוי במצב הצבירה שמתרחש? (להזכירכם נקודת רתיחה הנורמלית של מים היא  $373\text{K}$ ).

הנקודה המשולשת של מים היא  $+0.01^{\circ}\text{C}$ ,  $4.58\text{mmHg}$  :

- בתשובה אחת
- ם להגשה זו: 1 / 1
- ממוצק לגז  
 ממוצק לנוזל לגז  
 מגז לנוזל למוצק  
 מנוזל לגז  
 ממוצק לנוזל

אנתלפיית האידיוי המולרית של  $\text{Rb(l)}$  בהתבסס על הנתונים הבאים

ים עבור  $\text{Rb(l)}$  :

$P_1 = 1.00 \text{ mmHg}$ ,  $T_1 = 297^{\circ}\text{C}$ ,  $P_2 = 400 \text{ mmHg}$ ,  $T_2 = 62^{\circ}\text{C}$

- בתשובה אחת
- ם להגשה זו: 1 / 1
- $12.8 \text{ kJ/mol}$   
  $78.5 \text{ kJ/mol}$   
  $28.4 \text{ kJ/mol}$   
  $4.62 \text{ kJ/mol}$   
  $5.49 \text{ kJ/mol}$

נול ( $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ ) יש חום היתוך של  $5.01 \text{ kJ/mol}$ . כמה חום ב-  $\text{kJ}$  דרוש על מנת להמיס  $137$  גרם של אתנול:

- בתשובה אחת
- ם להגשה זו: 1 / 1
- $1.7 \times 10^3 \text{ kJ}$   
  $686 \text{ kJ}$   
  $129 \text{ kJ}$   
  $5.01 \text{ kJ}$   
  $14.9 \text{ kJ}$

הלחץ האדים של נוזל הנמצא בטמפ' של  $70^{\circ}\text{C}$  ?

חום האידיוי של הנוזל:  $22.7 \text{ kJ/mol}$

ית הרתיחה הנורמלית של הנוזל:  $459\text{K}$ .

- בתשובה אחת
- ם להגשה זו: 1 / 1
- $7.48 \text{ mmHg}$   
  $56.8 \text{ mmHg}$   
  $580 \text{ mmHg}$   
  $102 \text{ mmHg}$   
  $742 \text{ mmHg}$

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 אנתלפית האידיוי וחום הסגולי של מים נוזלים:

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

	23.7kJ <input type="radio"/>	בתשובה אחת
	18.3kJ <input type="radio"/>	ם להגשה זו: 1 / 1
	12.2kJ <input type="radio"/>	
	<input checked="" type="radio"/> 13.9kJ	
	12.8kJ <input type="radio"/>	

דיאגרמת הפאזות הנתונה , איזה משפט אינו נכון ?

x

אם נשמור את הלחץ כפי שהוא בנקודה 4 ונעלה את הטמפרטורה ל $80^\circ\text{C}$ , החומר W יעבור אידי	<input type="radio"/>	בתשובה אחת
אם נשמור את הטמפרטורה כפי שהיא בנקודה 3 ונקטין את הלחץ החומר W יעבור אידי	<input type="radio"/>	ם להגשה זו: 1 / 1
בנקודה 1, החומר W נמצא בשיווי משקל בין שלושת הפאזות .	<input type="radio"/>	
בטמפרטורה כפי שהיא בנקודה 2 ולחץ של 500torr החומר W יהיה בפאזה נוזלית <input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	

ית הרתיחה הנורמלית של נוזל מתרחשת בטמפרטורה של  $78^\circ\text{C}$  כמו כן נתון שלחץ האדים שלו הוא 400 mmHg ב-  $50^\circ\text{C}$  . על מנת לחשב את חום האידי המולרי, דרוש:

כל האינפורמציה נתונה. <input checked="" type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>	בתשובה אחת
לחץ האדים בטמפרטורה אחרת.	<input type="radio"/>	ם להגשה זו: 1 / 1
משקלו של מול חומר.	<input type="radio"/>	
ריכוז.	<input type="radio"/>	
קיבול החום.	<input type="radio"/>	