

אתה מחובר כאב כרמי (התנתק)

125001 - כימיה כללית - חורף

125001w < moodle < בחנים < תרגיל הגשה 12 < עיון בתשובות שניתנו בניסיון מענה 1

12 תרגיל הגשה

עיון בתשובות שניתנו בניסיון מענה 1

סיים את הבקורת

התחיל ב-	15:37 , 13/01/2011
הושלם ב-	23:21 , 16/01/2011
הזמן שלקח	3 ימים 7 שעות
ציונים	9/9
ציון	100 לערך המירבי המוגדר כ 100 (100%)

1 ציונים: 1

עבור התגובה

$$\text{N}_2\text{O}_4 (\text{g}) \leftrightarrow 2\text{NO}_2 (\text{g})$$

נתון כי $K_p=0.315$ ב- 35°C .
למיכל ריק מכניסים g NO_2 (g) התחלתי של 3 atm .
מה יהיה הלחץ של g N_2O_4 (g) בשווי משקל?

בחר בתשובה אחת

atm 2.497
 atm 0.471
 atm 1.19
 atm 0.315
 atm 0.685

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

2 ציונים: 1

נתונות התגובות:

$$\text{I) N}_2\text{O}(\text{g}) + 1/2 \text{O}_2 (\text{g}) \leftrightarrow 2\text{NO}(\text{g}) \quad K_c = 1.7 \times 10^{-13}$$

$$\text{II) N}_2 (\text{g}) + \text{O}_2 (\text{g}) \leftrightarrow 2\text{NO}(\text{g}) \quad K_c = 4.1 \times 10^{-31}$$

מצא קבוע שווי משקל K_c עבור התגובה הבאה:

$$\text{N}_2 (\text{g}) + 1/2 \text{O}_2 (\text{g}) \leftrightarrow \text{N}_2\text{O}(\text{g})$$

בחר בתשובה אחת

2.6×10^{-22}
 1.6×10^{-9}
 4.2×10^{17}
 7.0×10^{-44}
 2.4×10^{-18}

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

3 ציונים: 1

תערובת המכילה A $0.392\text{M}(\text{g})$ ו- B $0.452\text{M}(\text{g})$ מגיעה לשווי משקל בטמפרטורה של 300K

הריאקציה המתרחשת הינה:

$$3\text{A}(\text{g}) + 2\text{B}(\text{g}) \leftrightarrow \text{C}(\text{g}) + \text{D}(\text{g})$$

בשווי משקל:

$$[\text{C}] = 0.00128\text{M}$$

מהו ערכו של K_c ?

בחר בתשובה אחת

$1.36 \cdot 10^2$

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

עבור התגובה: $\text{CH}_4(\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \leftrightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 4 \text{H}_2(\text{g})$, $\Delta H^\circ = +190 \text{ kJ}$, כאשר מוסיפים CH_4 :

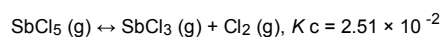
4
ציונים: 1

- בחר בתשובה אחת
- ה- ΔH° יגדל.
 - התגובה תגיב לצד שמאל.
 - התגובה תטה לצד ימין. ✓
 - הטמפרטורה תעלה.
 - אין שינוי בתגובה.

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

מצא את K_c עבור התגובה הבאה ב 25°C .

5
ציונים: 1



- בחר בתשובה אחת
- 1.03×10^{-3}
 - 0.614 ✓
 - 39.8
 - 5.15×10^{-2}
 - 9.74×10^2

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

עבור יצירה של $\text{NO}_2(\text{g})$,

6
ציונים: 1

$$K_c = \frac{[\text{NO}_2]^2}{[\text{NO}]^2[\text{O}_2]}$$

כאשר התגובה מתרחשת בכלי שנפחו 2.50 ליטר, כמויות החומרים בשווי משקל הם:

$$\text{NO} = 3 \text{ mol}$$

$$\text{O}_2 = 4 \text{ mol}$$

$$\text{NO}_2 = 22 \text{ mol}$$

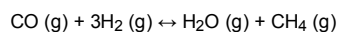
מהו ערכו של K_c ?

- בחר בתשובה אחת
- 13.4
 - 33.6 ✓
 - 5.38
 - 3.75
 - 0.0116

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

עבור התגובה:

7
ציונים: 1



נתון קבוע שיווי משקל - $K_c=190$ בטמפ' של 1000 K. בכלי כלשהו נתונים הריכוזים ההתחלתיים הבאים:

$$[\text{CO}]=0.025\text{M}, [\text{H}_2]=0.045\text{M}, [\text{H}_2\text{O}]=0.025\text{M}, [\text{CH}_4]=0.046\text{M}$$

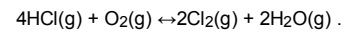
לאיזה כיוון תתקדם התגובה ומדוע?

- בחר בתשובה אחת
- לכיוון המגיבים, מכיוון ש- $Q=505$ ✓
 - לכיוון התוצרים, מכיוון ש- $Q=0.35$
 - לאף כיוון- התגובה בשיווי משקל, מכיוון ש- $Q=1$

- לכיוון המגיבים, מכיוון ש- $Q=0.0029$
- לכיוון התוצרים, מכיוון ש- $Q=0.17$

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

תערובת המכילה 0.0750M של HCl ו- 0.0330M של O_2 מגיעה לשיווי משקל בטמפ' של 480°C לפי התגובה הבאה:

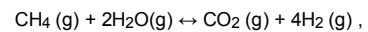


בשיווי משקל, ריכוז Cl_2 הוא 0.030M . מהו ערכו של K_c :

- בחר בתשובה אחת
- 890
 - 1.3
 - 1.1×10^{-3}
 - 0.13
 - 480

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

עבור התגובה:



$\Delta H^\circ = +190\text{ kJ}$, כאשר מעלים את הטמפרטורה ל- 1200 K :

- בחר בתשובה אחת
- ה- ΔH° יגדל.
 - התגובה תגיב לצד שמאל.
 - התגובה תטה לצד ימין.
 - אין שינוי בתגובה.
 - הטמפרטורה תעלה.

נכון
ציונים להגשה זו: 1 / 1

סיים את הבקורת

אתה מחובר כאבי כרמי (התנתק)

125001w