

125001 - חורף - כימיה כללית

You are logged in as הילה בן-משה (Logout)

Review of attempt 1 ► תרגיל הגשה 12 ► moodle ► 125001w ► Quizzes

תרגיל הגשה 12

Review of attempt 1

Finish review

Started on	Monday, 10 January 2011, 10:10 PM
Completed on	Monday, 17 January 2011, 08:37 PM
Time taken	6 days 22 hours
Marks	9/9
Grade	100 out of a maximum of 100 (100%)

1

קבוע שיווי המשקל K משתנה כאשר משנים את:

Marks: 1

- Choose one answer.
- טמפרטורת הריאקציה ✓
 - לחצים חלקיים של המגיבים
 - ריכוזי התוצרים
 - תמיד נשאר קבוע K.
 - ריכוזי המגיבים

Correct

Marks for this submission: 1/1.

2

נתונה התגובה הבאה:

Marks: 1

כאשר $K_p=0.1134$ ב- 25°C .למיכל בנפח 5 ליטר מכניסים 1 מול של $\text{N}_2\text{O}_4 (\text{g})$ ו-2 מול של $\text{NO}_2 (\text{g})$. מה יהיה ריכוז $\text{NO}_2 (\text{g})$ בשווי משקל?

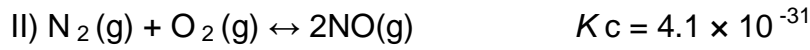
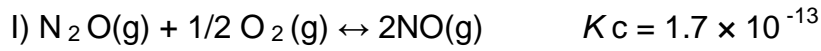
- Choose one answer.
- 0.358 M
 - 0.042 M ✓
 - 0.928 M
 - 0.0822 M
 - 0.379 M

Correct

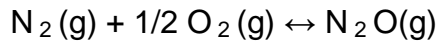
Marks for this submission: 1/1.

3

Marks: 1 נתונות התגובות:



מצא קבוע שווי משקל K_c עבור התגובה הבאה:



Choose
one
answer.

1.6×10^{-9}

7.0×10^{-44}

2.4×10^{-18}

2.6×10^{-22}

4.2×10^{17}

Correct

Marks for this submission: 1/1.

4

Marks: 1 עבור התגובה: $2\text{NO}_2(\text{g}) \leftrightarrow \text{N}_2\text{O}_4(\text{g})$

כאשר התגובה מתרחשת בכלי שנפחו 50.0 ליטר, כמויות החומרים בשווי משקל הם:

0.0270 מול של N_2O_4 ו-0.450 מול של NO_2 . מהו ערכו של K_c ?

Choose
one
answer.

7.81

2.45

0.00267

0.133

6.67 ✓

Correct


Marks for this submission: 1/1.

5עבור התגובה:
Marks: 1

נתון קבוע שיווי משקל - $K_c=0.0454$ בטמפ' של 261°C . בכלי כלשהו נתונים הריכוזים ההתחלתיים הבאים:

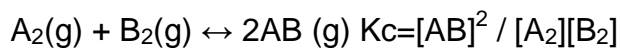
$$[\text{PCl}_5]=0.2\text{M}, [\text{PCl}_3]=0.2\text{M}, [\text{Cl}_2]=2.25\text{M}.$$

לאיזה כיוון תתקדם התגובה ומדוע?

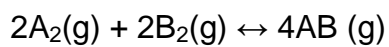
- Choose one answer.
- $Q=2.25$ - לכיוון המגיבים, מכיוון ש 
 - $Q=0.0454$ - לכיוון המגיבים, מכיוון ש
 - $Q=2.8$ - לכיוון התוצרים, מכיוון ש
 - $Q=1$ - לאף כיוון- התגובה בשיווי משקל, מכיוון ש
 - $Q=0.56$ - לכיוון התוצרים, מכיוון ש

Correct

Marks for this submission: 1/1.

6בהינתן תגובת שווי משקל הבאה:
Marks: 1

מהו קבוע שיווי משקל של התגובה הבאה:



- Choose one answer.
- $K_c^{1/2}$
 - $(1/K_c)^2$
 - $(1/K_c)^4$
 - K_c^2



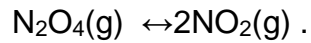
K_c^4

Correct

Marks for this submission: 1/1.

7

Marks: 1 נתונה תגובת שיווי המשקל הבאה:



עבור תגובה זו, $K_p=0.1134$

ב- 25°C , $\Delta H^0=58.03\text{kJ/mol}$. בהנחה שמול אחד של N_2O_4 ושני מול של NO_2 מוכנסים לכלי בעל נפח של 5.0 ליטר, מה יהיה ריכוזו של N_2O_4 בשיווי משקל:

- Choose one answer.
- 0.358 M
 - 0.928 M
 - 0.379 M ✓
 - 0.042 M
 - 0.0822 M

Correct

Marks for this submission: 1/1.

8

Marks: 1 לאילו מן התגובות האלה $K_p = K_c$?

- Choose one answer.
- $\text{H}_2(\text{g}) + \text{I}_2(\text{s}) \leftrightarrow 2\text{HI}(\text{g})$
 - $3\text{Fe}(\text{s}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{g}) \leftrightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4(\text{s}) + 4\text{H}_2(\text{g})$ ✓
 - $\text{C}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{g}) \leftrightarrow \text{CO}(\text{g}) + \text{H}_2(\text{g})$
 - $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \leftrightarrow 2\text{SO}_3(\text{g})$

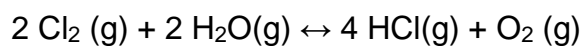
Correct

Marks for this submission: 1/1.

9

עבור הריאקציה הבאה

Marks: 1



ניתן להסיט את שיווי המשקל לכיוון התוצרים על-ידי:

- Choose one answer.
- הוספת חמצן
 - הוצאת מים
 - הקטנת הנפח
 - הגדלת הנפח ✓
 - הוספת נאון

Correct

Marks for this submission: 1/1.

[Finish review](#)

You are logged in as [הילה בן-משה](#) (Logout)

[125001w](#)