

## 125001 - כימיה כללית - חורף

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

Review of attempt 1 ► תרגיל הגשה 14 ► moodle ► 125001w ► Quizzes

## תרגיל הגשה 14

## Review of attempt 1

Finish review

Monday, 24 January 2011, 07:45 PM	<b>Started on</b>
Sunday, 6 February 2011, 02:38 PM	<b>Completed on</b>
days 18 hours 12	<b>Time taken</b>
9/9	<b>Marks</b>
(out of a maximum of 100 (100% 100	<b>Grade</b>

1

Marks: 1 מה המסיסות של המלח  $PbI_2$  (  $K_{sp} = 7.1 \times 10^{-9}$  ) בתמיסה המכילה  $Pb(NO_3)_2$  0.1 M ?  
2

- Choose one .answer
- $1.3 \times 10^{-4}$  M
  - $2.6 \times 10^{-3}$  M
  - $7.1 \times 10^{-8}$  M
  - $2.7 \times 10^{-4}$  M
  - $2.7 \times 10^{-5}$  M

Correct

.Marks for this submission: 1/1

2 100 מ"ל של  $Ag^+$  בריכוז  $2.0 \times 10^{-6}$  M ועורבבו עם- 100 מ"ל  $Br^-$  בריכוז  $2.0 \times 10^{-3}$  M

Marks: 1

מה יהיה ריכוז  $Ag^+$  שיישאר בעודף והאם יתקבל משקע?נתון:  $K_{sp}(AgBr) = 5.0 \times 10^{-13}$  M

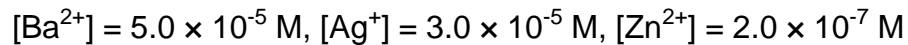
- Choose one .answer
- לא,  $7.1 \times 10^{-7}$  M
  - כן,  $5.0 \times 10^{-10}$  M
  - לא,  $1.0 \times 10^{-3}$  M
  - כן,  $5.0 \times 10^{-13}$  M
  - כן,  $2.5 \times 10^{-10}$  M

Correct

.Marks for this submission: 1/1

**3**

Marks: 1 נתונה תמיסה המכילה



לתמיסה הוסף סודיום אוקסלט ( $\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4$ ) כך שריכוז  $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$  גדל. מה יהיה הריכוז של הקטיון שישקע ראשון, ברגע בו הקטיון השני מתחיל לשקוע.

נתונים:  $K_{\text{sp}}(\text{Ag}_2\text{C}_2\text{O}_4) = 1.1 \times 10^{-11}$ ,  $K_{\text{sp}}(\text{ZnC}_2\text{O}_4) = 1.35 \times 10^{-9} \text{ M}$

$K_{\text{sp}}(\text{BaC}_2\text{O}_4) = 1.5 \times 10^{-8} \text{ M}$

- Choose one .answer
- $1.3 \times 10^{-6} \text{ M}$
  - $2.2 \times 10^{-6} \text{ M}$
  - $5.0 \times 10^{-5} \text{ M}$
  - $1.35 \times 10^{-9} \text{ M}$
  - $1.1 \times 10^{-11} \text{ M}$

Correct

.Marks for this submission: 1/1

**4**

Marks: 1 איזה מהמלחים הבאים (לכולם קבוע מכפלת המסיסות שווה ל-  $1.0 \times 10^{-6}$ ) הוא בעל הריכוז הגבוה ביותר?

- Choose one .answer
- $\text{MX}_3$
  - $\text{MX}$
  - $\text{MX}_2$
  - $\text{M}_2\text{X}$

Correct

.Marks for this submission: 1/1

**5**

Marks: 1 תבחר את מספר החימצון הלא נכון:

Choose  
one  
.answer

מצב החימצון של S הוא +4 ב-  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .

מצב החימצון של C הוא 0 ב-  $\text{H}_2\text{CO}$ .

מצב החימצון של Fe הוא +2 ב-  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ .



מצב החימצון של C הוא +2 ב-  $\text{HCOOH}$ .

מצב החימצון של Mn הוא +7 ב-  $\text{KMnO}_4$ .

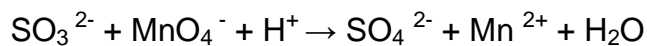
Correct

.Marks for this submission: 1/1

**6**

Marks: 1

. אזן/י את תגובת החימצון-חיזור הבאה המתרחשת בתמיסה חומצית:



סכום המקדמים הסטוכיומטריים הוא:

Choose 45

one 28

.answer 23

✓ 23

13

30

Correct

.Marks for this submission: 1/1

**7**

Marks: 1

מצב החימצון של יוד ( I ) בחומצה האורתופאראפריודית  $\text{H}_5\text{IO}_6$  הוא:

Choose ✓ 7+

one 5+

.answer 7-

1+

1-

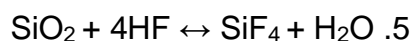
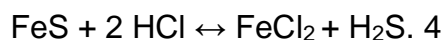
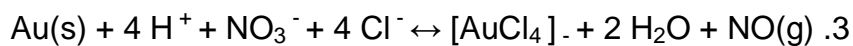
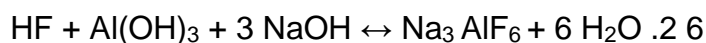
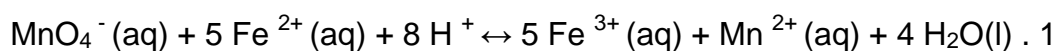
Correct

.Marks for this submission: 1/1

8

Marks: 1

מבין התגובות הרשומות מטה, מהן תגובות חמצון-חיזור?



Choose one .answer

- תגובות 2 ו-5

- תגובה 1

- תגובה 4

- תגובה 2

- תגובות 1 ו-3 ✓

Correct

.Marks for this submission: 1/1

9

Marks: 1

המסיסות של  $\text{CaF}_2$  היא 0.00021 מול לליטר. מהו קבוע המסיסות של מלח זה?

Choose one .answer

 $3.7 \times 10^{-11}$ 

✓

 $7.3 \times 10^{-12}$  $1.9 \times 10^{-11}$  $8.5 \times 10^{-8}$  $4.4 \times 10^{-8}$ 

Correct

.Marks for this submission: 1/1

Finish review

---

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

125001w