

אתה מחובר כנטע קדם (התנתק)

## 125001 - כימיה כללית - חורף

125001w &lt; moodle &lt; בחנים &lt; תרגיל הגשה 2 &lt; ניסיון מענה 1

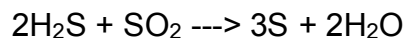
## תרגיל הגשה 2

1

גזים הנפלטים בזמן התפרצות געשית מכילים ריכוזים גבוהים של  $\text{H}_2\text{S}$  ושל  $\text{SO}_2$ .

ציונים: 14

גזים אלו יכולים להגיב בתגובה הבאה:



עבור תגובה מלאה של  $6.41 \text{ mol H}_2\text{S}$ , מה נכון?

- בחר בתשובה אחת
- נוצרים 308gr של S
  - נוצרים 231gr של  $\text{H}_2\text{O}$
  - מגיבים 628gr סה"כ של כל המגיבים
  - נוצרים 320gr סה"כ של כל התוצרים
  - מגיבים 410gr של  $\text{SO}_2$

2

24.0gr של אתאן ( $\text{C}_2\text{H}_6$ ) נשרפו ליצירת פחמן דו-חמצני ומים.

ציונים: 14

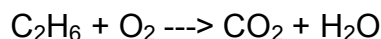
כמה גרם של פחמן דו-חמצני נוצרו?

- בחר בתשובה אחת
- 32.8gr
  - 43.2gr
  - 35.1gr
  - 70.3gr
  - 14.4gr

3

כאשר המשוואה הבאה מאוזנת עם המקדמים הסטוכיומטרים השלמים המינימלים, מהו כוּמם המקדמים הסטוכיומטרים?

ציונים: 15

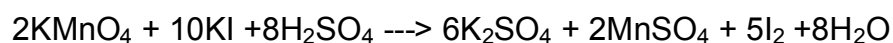


- 21  בחר בתשובה אחת
- 10
- 25
- 5
- 19

**4**

נתונה התגובה:

ציונים: 14



כמה מולים של  $\text{K}_2\text{SO}_4$  נוצרים בתגובה של 5 מול של כל אחד ממגיבים?

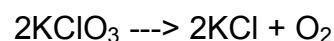
- 3mol  בחר בתשובה אחת
- 5mol
- 4mol
- 1mol
- 2mol

**5**

בתגובה הבאה,  $14.0\text{gr}$  של  $\text{KClO}_3$  מניבים  $1.40\text{gr}$  של  $\text{KCl}$ .

ציונים: 14

מהו אחוז הניצולת של התגובה?

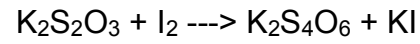


- 11.0%  בחר בתשובה אחת
- 16.4%
- 6.08%
- 10.0%
- 32.9%

**6**

כאשר המשוואה הבאה מאוזנת עם המקדמים הסטוכיומטרים השלמים המינימלים, מהו המקדם הסטוכיומטרי של  $\text{KI}$ ?

ציונים: 15

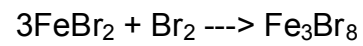
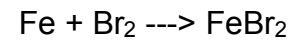


- 3  בחר בתשובה אחת
- 1
- 2
- 4
- 5

**7**

ציונים: 14

נתונה שרשרת התגובות הבאה:



אם אחוז הניצולת לכל אחת מהתגובות הוא 82.0%, כמה גרם  $\text{Fe}_3\text{Br}_8$  נוצר מ- 1.00gr של Fe?

- 4.81gr  בחר בתשובה אחת
- 2.65gr
- 3.94gr
- 2.57gr
- 3.24gr



אתה מחובר כנטע קדם (התנתק)