

מיקוד מבחני השמיניות באתר תשפ"ד

שמיניות 1

שאלות 6 ו-7 לא לעשות.

שמיניות 2

שאלה 1

לא להתייחס להיגד III.

במקומו

כל האטומים הנתונים הם איזוטופים.

שאלה 2 לא לעשות

שאלה 4 לא לעשות

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 3

שאלה 4 לא לעשות

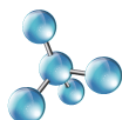
שאלה 5

לא להתייחס לתשובה ד במקומה

ד. $\text{NO}_2(\text{g})$ הוא גם תוצר של תהליך חמצון וגם תוצר של תהליך חיזור.

שאלה 7 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות



שמיניות 4

שאלה 3

לא להתייחס לתשובה א

שאלה 8 לא לעשות במקומה

בטריגליצריד הנתון

א. מורכב רק ממולקולות גליצרוֹל בלבד.

ב. מורכב רק ממולקולות של חומצות שומן בלבד.

ג. מכיל קבוצה פונקציונאלית מסוג אתר.

ד. מכיל קבוצה פונקציונאלית מסוג אסטר.

שמיניות 5

שאלה 5 לא לעשות

שאלה 6

במקום הנתון בשאלה

נתונים שני כלים A ו-B שבהם תמיסות בעלות ערך pH זהה.

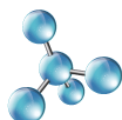
בכלי A יש 400 מ"ל תמיסת $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{aq})}$ בריכוז 0.36M.

בכלי B יש תמיסה $\text{HCl}_{(\text{aq})}$ שהוכנה על ידי הזרמת 2.1672×10^{23} מולקולות של הגז $\text{HCl}_{(\text{g})}$ למים

מה נפח התמיסה בכלי B?

סדר התשובות הוא כמו באתר.

שאלה 8 לא לעשות



שמיניות 6

שאלה 3 לא לעשות

שאלה 4 לא לעשות

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 7

שאלה 3 לא להתייחס לתשובות במקומם התשובות הבאות:

א. בכל הכלים יש את אותה המסה

ב. בכלי A המסה הגדולה ביותר

ג. בכלי B המסה הגדולה ביותר.

ד. בכלי C המסה הגדולה ביותר.

שאלה 7 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות

שמיניות 8

שאלה 4

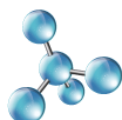
במקום המשפט: " במהלך התגובה השתחררו 0.12 ליטר גז מימן בתנאים בהם 1 מול גז תופס נפח של 8 ליטר. ריכוז יוני ההידרוקסיד $\text{OH}^-_{(\text{aq})}$ בתמיסה נמדד ונמצא שווה ל-0.2M.

להתייחס למשפט הבא:

במהלך התגובה השתחררו 0.015 מול גז. ריכוז יוני ההידרוקסיד $\text{OH}^-_{(\text{aq})}$ בתמיסה נמדד ונמצא שווה ל-0.2M.

שאלה 7 לא לעשות.

שאלה 8 לא לעשות



שמיניות 9

שאלה 1 לא לעשות

שאלה 3

לא להתייחס לתשובה א

שאלה 4

נתונים שני כלים A ו-B.

בכלי A יש 24.08×10^{23} מולקולות חמצן $O_{2(g)}$. בכלי B נמצא הגז $HCN_{(g)}$. מספר האטומים הכולל בכלי B הוא פי 1.5 ממספר האטומים הכולל בכלי A.

מהי מסת הגז בכלי B.

התשובות הן כמו באתר.

שאלה 7

במקום המשפט "מה הנפח המולרי בתנאים שבהם מתרחשת התגובה?"

השאלה היא:

מהי מסת התוצר שמתקבלת?

א. 21.6 גרם.

ב. 10.08 גרם

ג. 43.2 גרם.

ד. 0.1 גרם.

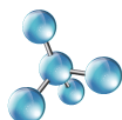
שמיניות 10

שאלה 1 לא להתייחס להיגד הראשון

שאלה 4 לא לעשות

שאלה 6 לא לעשות

שאלה 7 לא לעשות



שמיניות 11

שאלה 7 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות

שמיניות 12

שאלה 2 לא לעשות

שאלה 3 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות

שמיניות 13

שאלה 1 לא לעשות

שאלה 5 לא לעשות

שמיניות 14

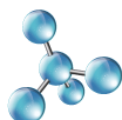
שאלה 3 לא לעשות

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 15

שאלה 6 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות



שמיניות 16

שאלה 2 לא לעשות

שאלה 3

התשובות במקום הן:

א. מסת גז המימן שנוצרה בכלי A גדולה ממסת גז המימן שנוצרה בכלי B.

ב. מסת גז המימן שנוצרה בכלי A קטנה ממסת גז המימן שנוצרה בכלי B.

ג. מסת גז המימן שנוצרה בכלי B גדולה פי 1.5 ממסת גז המימן שנוצרה בכלי A.

ד. מסת גז המימן שנוצרה בכלי A שווה למסת גז המימן שנוצרה בכלי B.

שאלה 4 לא לעשות

שאלה 6 לא לעשות

שמיניות 17

שאלה 6

נתונה התגובה $2\text{Na}_{(s)} + \text{Cl}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NaCl}_{(s)}$

בתגובה משתתפים 1.3846×10^{23} מולקולות של כלור $\text{Cl}_{2(g)}$.

מהי מסת הנתרן שמגיבה?

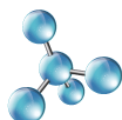
א. 10.58 גרם

ב. 5.29 גרם.

ג. 21.16 גרם.

ד. 0.46 גרם

שאלה 8 לא לעשות



שמיניות 18

שאלה 6 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות

שמיניות 19

שאלה 3 לא לעשות

שאלה 5 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות

שמיניות 20

שאלה 1 לא לעשות

שאלה 6 לא לעשות

שאלה 8 לא לעשות

שמיניות 21

שאלה 1 לא לעשות

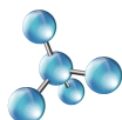
שאלה 2 לא לעשות

שאלה 5 לא לעשות

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 22

שאלה 7 לא לעשות



שמיניות 23

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 24

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 25

שאלה 7 לא לעשות

שמיניות 26

שאלה 7 לא לעשות

