

עבודה מסכמת בכימיה לעולים לכיתה יא שם:

א. את העבודה יש להגיש בצורה מסודרת בתוך ניילונית.

יש לצרף לעבודה את התדריך לעבודה (2 עמודים, שכרגע את/ה מעיין/ת בהם)

ב. יש להקיף בעיגול את התשובה הנכונה בשאלות רבות הברירה.

ג. את השאלות הפתוחות יש להדפיס ולהגיש בקובץ WORD בלבד!

ד. את העבודה יש להגיש אך ורק ביום 29.8.2018

חלק א: מצבי הצבירה

1. בטמפרטורת החדר, 25°C הנפח של 1 גרם מים H_2O הוא 1 מ"ל.
בטמפרטורה גבוהה יותר, 101°C הנפח של 1 גרם מים H_2O הוא 1671 מ"ל.

מהי הסיבה להבדל בין הנפחים? (הקף בעיגול את התשובה הנכונה)

א. המרחק בין האטומים שונה.

ב. גודל האטומים שונה.

ג. המרחק בין המולקולות שונה.

ד. גודל המולקולות שונה.



לפניך מודל של מולקולת מים אחת:

2. היעזרו במודל זה וציירו מודלים של מים (10 מולקולות), בתוך כלי, בטמפרטורת החדר 25°C ובטמפרטורה גבוהה מ- 100°C .

מודל של מים מעל- 100°C

מודל של מים ב- 25°C

3. כאשר חומר טהור, בלבד, נמצא בכלי סגור, ב-T ההיתוך שלו, יש בתוך הכלי חומר:

א. מוצק+נוזל

ב. נוזל בלבד

ג. מוצק בלבד

ד. מוצק+נוזל+גז

4. תהליך עיבוי הוא:
א. קירור חומר והפיכתו מגז למוצק
ב. חימום חומר והפיכתו מגז לנוזל
ג. קירור חומר והפיכתו מגז לנוזל
ד. חימום חומר והפיכתו מנוזל לגז.

5. הכן סיכום קצר בנושא, מצבי הצבירה של החומר.
אין להעתיק מן האינטרנט בצורה גורפת,
יש לסכם את הנושא בשילוב הסגנון האישי שלך.

חלק ב: חומר טהור ותערובת

1. האם חול הים, הוא חומר טהור או תערובת?
הסבר, תוך כדי שימוש במקור מידע אמין ורלוונטי.
2. סודה שוופס, הוא משקה נפוץ מאד.
מהי סודה?
כיצד מכינים אותה?
האם משקה הסודה הוא חומר טהור? נמק!
3. מה ההבדל בין Fe לבין Cu+Fe? פרט.

חלק ג: תהליכי שריפה של חומרים אורגניים.

1. מהו תהליך שריפה? בעירה? הסבר מילולית.
2. מהו חומר אורגני? מהו פחמימן? חפש הגדרה קצרה וקולעת.
3. מהי שריפה מלאה? ומהי שריפה חלקית? הבא דוגמאות.
4. רשום תהליכי שריפה מלאה, ואזן אותם, לחומרים:
מתאן, בוטאנול. (חפש במקורות את נוסחתם הכימית)
5. רשום תהליכי שריפה חלקית (משני הסוגים) ואזן אותם, לחומר: פרופאן.

בהצלחה

חופשה נעימה