



الصف: ..العاشر..
المادة: ..الكيمياء..
الزمن: ساعة و نصف
الاسم:
التاريخ: 2018/5/14

دولة فلسطين
وزارة التربية و التعليم العالي
مديرية التربية و التعليم / طولكرم
مدرسة بنات ارتاح الثانوية
اختبار نهاية الفصل الثاني للصف العاشر 2018 / 2019

السؤال الأول: (7 علامات)

أ.قارني بين كل مما يلي حسب ما هو مطلوب:

(3 علامات)

وجه المقارنة	النونان	الديكان
درجة الغليان
وجه المقارنة	البروتينات	PVC
نوع المبلمر
وجه المقارنة	C ₁₂ H ₂₄	C ₁₁ H ₂₄
وجود رابطة ثنائية

ب: كيف يمكن تحضير كل من مبينة ظروف التفاعل:

1. الهبتان من الهبتين:

..... : C₃H₈ من C₃H₇Cl₂

ج. رسمي اثنين من مشكلات: هبتين ، هكسان؟ (علامتان)

.....
.....
.....

السؤال الثاني: (10 علامات)
أ. مثلثي بمعادلة احتراق البنتان :

(6 علامات)

ثم جدي:

1. الطاقة الناتجة من تكون الروابط للمواد الناتجة:

2. الطاقة اللازمة لتكسير الروابط للمواد التفاعلية:

3. حرارة التفاعل ($H\Delta$):

عما باه: ($O=O=498, C-C=348, C=C=607, C-H=413, C=O=724, O-H=464$)

ب. وضحى المقصود بكل من : ظاهرة التشكل ، طاقة الرابطة

(علامتان)

ج. هاتي اثنين من اضرار البلمرة. (علامتان)

1

2

السؤال الثالث: (9 علامات)

أ. أعلى:

1. قدرة الكائنات البحرية على العيش في الاماكن المتجمدة :

2. طاقة $C=C$ أعلى من طاقة $C-C$:

3. لا تدخل الالكتنات في البلمرة:

(علامتان)

ب. هاتي مثال على كل من :

1. تفاعل طارد للحرارة على شكل طاقة كهربائية:

2. تلوث فيزيائي:

ج. لديك التفاعل التالي : $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3 \Delta H = -3352$ (4 علامات)

1. جدي كمية الحرارة المصاحبة لحرق 50 غم من Al:

علما بان: (الكتل المولية: O=16, Al=27) .

2. حجم CO₂ الناتج من حرق 50 غم من Al :

(4 علامات)

السؤال الرابع:

أ. لديك الميثanol (CH₃OH) و البروبانول (C₃H₇OH) ايهما افضل استخدامه كوقود مع ذكر السبب

علما بأن حرارة الاحتراق على التوالي (2021, 726) كيلو جول/مول .

ب. في الشكل المجاور تركيب بوليمر , بعد دراستك عنه . اجيبني عما يلي :

1. ما هو عدد المونمرات?.....

2. ما هي الصيغة البنائية لهذا المونمر؟.....

3. ما العناصر الداخلة في تكوينه؟.....

معلمة المادة:

مديرة المدرسة:

لبنى مرعي

ندى خولي

للمزيد من اختبارات الكيمياء للصف العاشر الفصل الثاني

<https://www.wepal.net/library/?app=content.list&level=10&semester=2&subject=4&type=2>