

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



## نموذج اختبار قصير أول

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 11:34:38 2024-03-12

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



## روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

<a href="#">اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة</a>	1
<a href="#">العنوان خرائط ذهنية في درس الهالوجينوالكانات وتفاعلاتها</a>	2
<a href="#">حل أسئلة الوحدة التاسعة الهيدروكربونات والهالوجينوالكانات منهج كامبريدج</a>	3
<a href="#">ملخص شرح درس أنواع تفاعلات المركبات العضوية وآلية حدوثها</a>	4
<a href="#">حل أنشطة وتدريبات الوحدة السادسة الدورية في خصائص</a>	5

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

[العناصر](#)

الاختبار القصير الأول لمادة الكيمياء للصف الحادي عشر

الاسم : ..... الصف : ..... الدرجة : .....

1- درجة الحرارة القياسية عند قياس التغير في المحتوى الحراري تساوي :

أ - 100K      ب - 25 C      ج - 289 K      د - 298 C

2 - إذا كانت طاقة المواد الناتجة اكبر من طاقة المواد المتفاعلة أي العبارات تنطبق على العبارة السابقة :

أ - التفاعل السابق يعتبر تفاعل طارد للحرارة

ب - حرارة التفاعل بالقيمة السالبة

ج - التفاعل السابق يعتبر تفاعل ماص للحرارة

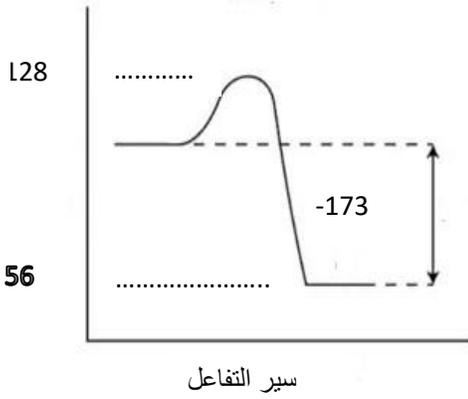
د - تفاعل احتراق غاز البروبان

3- عرف طاقة التنشيط للتفاعل ؟

4- صنف التفاعلات الآتية الى  $\Delta H_f$  ،  $\Delta H_c$  ،  $\Delta H_{neut}$  للتفاعلات الآتية :



5 - من خلال المخطط البياني التالي اجب عن الأسئلة التي تالية :



أ - كم تبلغ قيمة :

- طاقة المواد المتفاعلة .....

- طاقة المواد الناتجة .....

- طاقة التنشيط .....

ب - ما نوع التفاعل الموضح في المخطط مع ذكر السبب .

6- احسب درجة الحرارة النهائية ل 150g من الماء السائل عند 25C اذا اكتسب 1000J . علما بان الحرارة النوعية للماء تساوي

$4.18 \text{ J/g}\cdot\text{C}$  .