

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

| | |
|---|---|
| اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة | 1 |
| العنوان خرائط ذهنية في درس الهالوجينوالكانات وتفاعلاتها | 2 |
| حل أسئلة الوحدة التاسعة الهيدروكربونات والهالوجينوالكانات منهج كامبريدج | 3 |
| ملخص شرح درس أنواع تفاعلات المركبات العضوية وآلية حدوثها | 4 |
| حل أنشطة وتدريبات الوحدة السادسة الدورية في خصائص | 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 أكبر من طاقة المواد المتفاعلة أي العبارات تنطبق على العبارة السابقة :

أ - التفاعل السابق يعتبر تفاعل طارد للحرارة

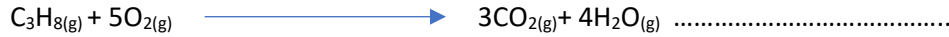
ب - حرارة التفاعل بالقيمة السالبة

ج - التفاعل السابق يعتبر تفاعل ماص للحرارة

د - تفاعل احتراق غاز البروبان

3- عرف طاقة التنشيط للتفاعل ؟

4- صنف التفاعلات الآتية إلى ΔH_f ، ΔH_c ، ΔH_{neut} للتفاعلات الآتية :



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

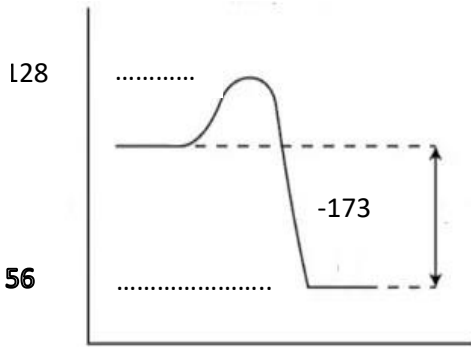
أ - كم تبلغ قيمة :

- طاقة المواد المتفاعلة

- طاقة المواد الناتجة

- طاقة التنشيط

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



سير التفاعل

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

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