شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير أول

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

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 – اذا 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 ؟

.....

.....

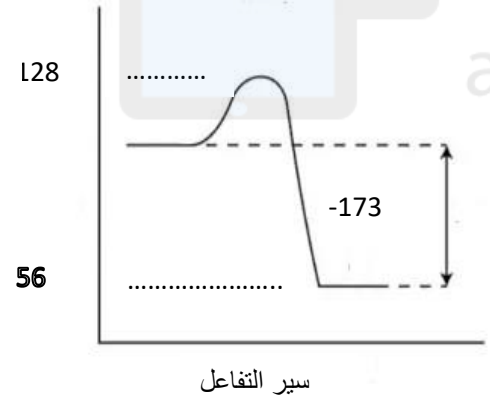
4- صنف التفاعلات الاتية الى ΔH_f ، ΔH_c ، ΔH_{neut} للتفاعلات الاتية :

$Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightarrow FeS_{(s)}$ .....

$HCN + KOH \rightarrow NaCN + H_2O$ .....

$C_3H_{8(g)} + 5O_{2(g)} \rightarrow 3CO_{2(g)} + 4H_2O_{(g)}$ .....

5 – من خلال المخطط البياني التالي اجب عن الأسئلة التي تلية :



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 J\g.c .

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية
alManahj.com/om