شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط في درس التغير في المحتوى الحراري مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

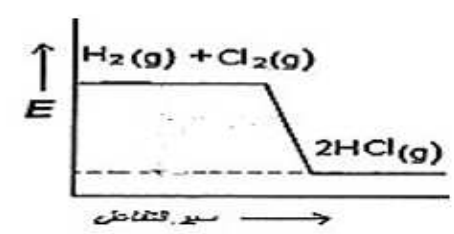
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

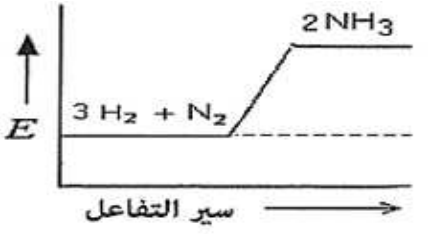
1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

نشاط (٧-١) التغير في المحتوى الحراري ΔH

١- يُعبر الشكلين أسفل عن المخططات الحرارية لتفاعلين مختلفين، ادرسهما جيداً ثم أجب:



الشكل (أ)



الشكل (ب)

أ- قارن بين المخططين في الشكل السابق بإكمال الجدول التالي: (درجتان)

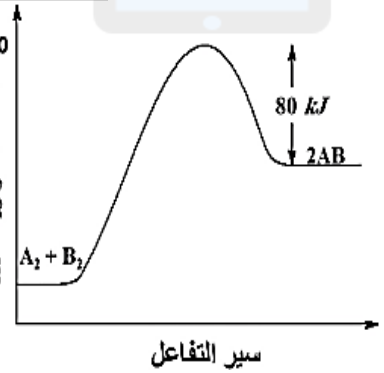
وجه المقارنة	الشكل (أ)	الشكل (ب)
١- نوع التفاعل حرارياً	.....	.....
٢- إشارة ΔH	بقيمة سالبة	بقيمة موجبة
٣- المحتوى الحراري للمتفاعلات والنواتج (أكبر أم أقل)	....	....

ب- اكتب المعادلة الكيميائية الحرارية المعبرة عن المخطط الحراري في الشكل (أ) مضيفاً قيمة التغير في المحتوى الحراري (92- kj|mol). (درجة)

.....

٢- تم تمثيل التفاعل الافتراضي التالي كما بالشكل المقابل، فادرسه ثم أجب: (٣ درجات)

$$A_2 + B_2 + 50\ kJ/mol \longrightarrow 2AB$$



- من خلال المخطط المقابل والمعادلة أعلى حدد قيمة كلاً من:

أ- المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة: .....

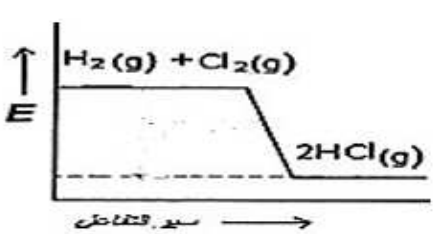
ب- التغير في المحتوى الحراري للتفاعل: .....

ج- طاقة التنشيط (Ea): .....

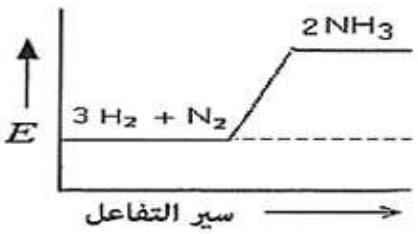
عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٧-١) التغير في المحتوى الحراري ΔH

١- يُعبر الشكلين أسفل عن المخططات الحرارية لتفاعلين مختلفين، ادرسهما جيداً ثم أجب:



الشكل (أ)



الشكل (ب)

أ- قارن بين المخططين في الشكل السابق بإكمال الجدول التالي: (درجتان)

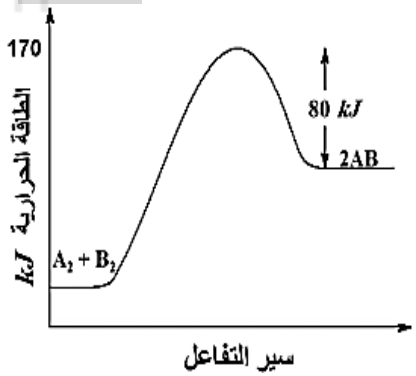
وجه المقارنة	الشكل (أ)	الشكل (ب)
نوع التفاعل حرارياً	.....	.....
إشارة ΔH	بقيمة سالبة	بقيمة موجبة
المحتوى الحراري للمتفاعلات والنواتج (أكبر أم أقل)	....	....

ب- اكتب المعادلة الكيميائية الحرارية المعبرة عن المخطط الحراري في الشكل (أ) مضيفاً قيمة التغير في المحتوى الحراري (92- kj|mol). (درجة)

.....

٢- تم تمثيل التفاعل الافتراضي التالي كما بالشكل المقابل، فادرسه ثم أجب: (٣ درجات)

$$A_2 + B_2 + 50\ kJ/mol \longrightarrow 2AB$$



- من خلال المخطط المقابل والمعادلة أعلى حدد قيمة كلاً من:

أ- المحتوى الحراري للمواد المتفاعلة: .....

ب- التغير في المحتوى الحراري للتفاعل: .....

ج- طاقة التنشيط (Ea): .....

عقول مبدعة ــ الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٧-١)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	١- الشكل (أ) طارد ، الشكل (ب) ماص ٣- الشكل (أ) المحتوى الحراري للمتفاعلات أكبر من النواتج الشكل (ب) المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المتفاعلات	(درجتان) - درجتان في حالة صحة الأربعة - درجة في حالة صحة ثلاث أو إثنين فقط - صفر في حالة صحة واحدة أو خطأ الكل	١-٧	تطبيق
	ب	$H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow 2HCl_{(g)} \quad , \quad \Delta H = -92\ kj\|mol$ أو $H_{2(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow 2HCl_{(g)} + 92kj$	درجة واحدة		تطبيق
٢	أ	قيمة المحتوى الحراري للمتفاعلات = 40 kj	درجة واحدة	٢-٧	استدلال
	ب	قيمة التغير في المحتوى الحراري للتفاعل = 50 kj	درجة واحدة		
	ج	قيمة طاقة التنشيط (Ea) = 130 kj	درجة واحدة		

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