شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط على درس قانون هس مع نموذج الإجابة

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

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 (٧-٤) قانون هس

١- احسب التغير في المحتوى الحراري القياسي ΔH_{rxn}° باستخدام حلقات الطاقة للتفاعل الذي يتم وفق المعادلة التالية: $2Al_{(s)} + Fe_2O_{3(g)} \longrightarrow Al_2O_{3(s)} + 2Fe_{(s)}$

- قيم التغيرات في المحتوى الحراري للتكوين ذات الصلة هي: (٤ درجات)

$\Delta H_f^{\emptyset}[Al_2O_3] = -1675.7$ kj|mol , $\Delta H_f^{\emptyset}[Fe_2O_3] = -825.2$ kj|mol

٢- ارسم حلقة الطاقة واحسب التغير في المحتوى الحراري القياسي لتكوين البروبانول (C_3H_7OH) باستخدام قيم التغيرات في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق الموضحة في المعادلات التالية: (٤ درجات)

$2C_3H_7OH_{(l)} + 9O_{2(g)} \longrightarrow 6CO_{2(g)} + 8H_2O_{(l)}$, $\Delta H_f^{\emptyset}[Fe_2O_3] = -825.2$ kj|mol

$C_{(gra)} + O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)}$, $\Delta H_f^{\emptyset}[CO_2] = -393.5$ kj|mol

$H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow H_2O_{(l)}$, $\Delta H_f^{\emptyset}[H_2O] = -285.8$ kj|mol

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٧-٤) قانون هس

١- احسب التغير في المحتوى الحراري القياسي ΔH_{rxn}° باستخدام حلقات للطاقة للتفاعل الذي يتم وفق المعادلة التالية: $2Al_{(s)} + Fe_2O_{3(g)} \longrightarrow Al_2O_{3(s)} + 2Fe_{(s)}$

- قيم التغيرات في المحتوى الحراري للتكوين ذات الصلة هي: (٤ درجات)

$\Delta H_f^{\emptyset}[Al_2O_3] = -1675.7$ kj|mol , $\Delta H_f^{\emptyset}[Fe_2O_3] = -825.2$ kj|mol

٢- ارسم حلقة الطاقة واحسب التغير في المحتوى الحراري القياسي لتكوين البروبانول (C_3H_7OH) باستخدام قيم التغيرات في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق الموضحة في المعادلات التالية: (٤ درجات)

$2C_3H_7OH_{(l)} + 9O_{2(g)} \longrightarrow 6CO_{2(g)} + 8H_2O_{(l)}$, $\Delta H_f^{\emptyset}[Fe_2O_3] = -825.2$ kj|mol

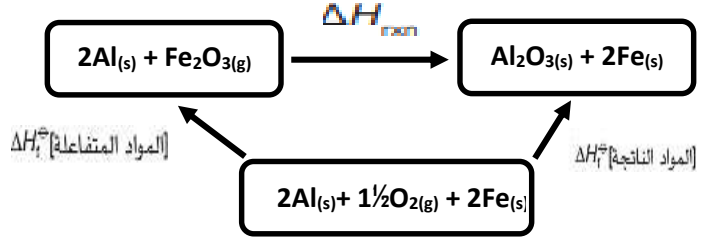
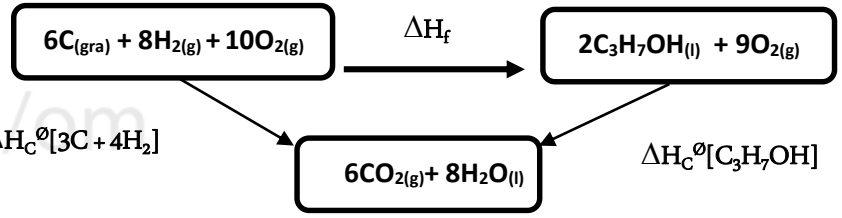
$C_{(gra)} + O_{2(g)} \longrightarrow CO_{2(g)}$, $\Delta H_f^{\emptyset}[CO_2] = -393.5$ kj|mol

$H_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow H_2O_{(l)}$, $\Delta H_f^{\emptyset}[H_2O] = -285.8$ kj|mol

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
aiManahj.com/om

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٧-٤)

رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	 $\Delta H_{rxn} = \Delta H_f^{\circ}$[المواد الناتجة] - ΔH_f°[المواد المتفاعلة] $\Delta H_{rxn}^{\circ} = \Delta H_f^{\circ}[Al_2O_3 + 2Fe] - \Delta H_f^{\circ}[Fe_2O_3 + 2Al]$ $\Delta H_{rxn}^{\circ} = [-1675.7 + 0] - [-825.2] = -850.5$ kj	٤ درجات - درجتان لرسم الحلقة - درجة للقانون - درجة للتعويض والنتيجة	٦-٧	تطبيق
٢	 $\Delta H_C^{\circ}[6C + 8H_2] = \Delta H_f + \Delta H_C^{\circ}[2C_3H_7OH]$ $6\times-393.5 + 8\times-285.8 = \Delta H_f + 2\times-2008$ $\Delta H_f = -4647.4 + 4016 = -631.4$ kj	٤ درجات - درجتان لرسم الحلقة - درجة للقانون - درجة للتعويض والنتيجة		استدلال

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