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 التحريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تحريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

١٠

موعد التنفيذ: الأربعاء ٢٩-٣-٢٠٢٣م

رقم الطالب: .....

سلطنة عمان

وزارة التربية والتعليم

مدرسة أوس بن ثابت للتعليم الأساسي (٥- ١٢)

اسم الطالب: ..... **الصف:** الحادي عشر **الشعبة:** ..... **زمن الاختبار:** حصة دراسية

اختبار قصير (١)

١. **جميع ما يلي ينطبق على التفاعلات الطاردة <u>ما عدا</u>:** [1]

ظلل الإجابة الصحيحة	العبارات
O	ترتفع درجة حرارة الوسط المحيط.
O	تنخفض درجة حرارة النظام.
O	قيمة التغير في المحتوى الحراري موجبة.
O	قيمة H للمواد الناتجة أقل من قيمتها للمواد المتفاعلة.

٢. **ما المقصود بأن السعة الحرارية النوعية الألومنيوم تساوي (0.900 J/g. ^{O}C)؟** [2]

.....

.....

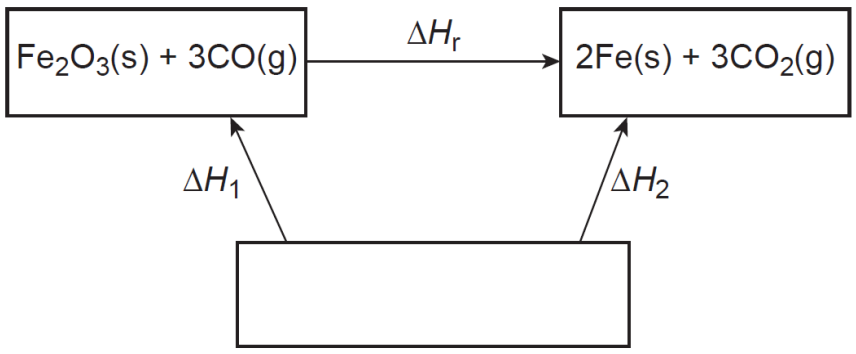
٣. **ضع علامة (✓) أمام الرمز الذي يشير إلى نوع التغير في المحتوى الحراري لكل معادلة كيميائية مما يلي:** [2]

$\Delta H^{\ominus}_{neut}$	$\Delta H^{\ominus}_{c}$	$\Delta H^{\ominus}_{f}$	$\Delta H^{\ominus}_{rxn}$	المعادلة الكيميائية
				$MgCO_{3(s)} \rightarrow MgO_{(s)} + CO_{2(g)}$
				$C_{(graphite)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$
				$HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(l)}$

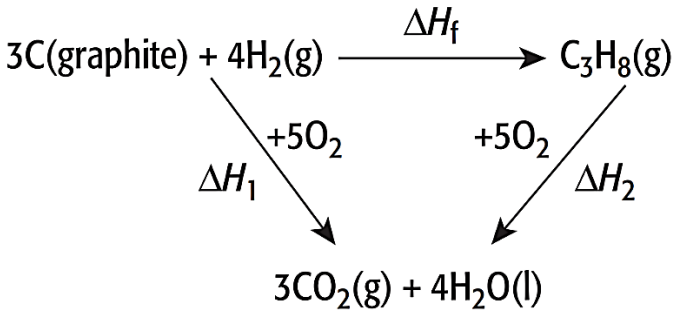
٤. **تم اختزال أكسيد الحديد (III) بواسطة أحادي أكسيد الكربون، وفق المعادلة الآتية:**

$$Fe_2O_{3(s)} + 3CO_{(g)} \rightarrow 2Fe_{(s)} + 3CO_{2(g)}$$

أكمل حلقة المحتوى الحراري لهذا التفاعل في الظروف القياسية: [1]



٥. يوضح الشكل أدناه حلقة التغير في المحتوى الحراري لتكوين البروبان C_3H_8.



استنتج معادلة التغير في المحتوى الحراري لتكوين البروبان. [1]

.....

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

٦. ما مقدار الطاقة الممتصة عند ذوبان 5.00g من نترات الأمونيوم في كأس من البولستيرين فيه 60mL من الماء، حيث انخفضت درجة حرارة المحلول بمقدار $4.10\ ^oC$.

علماً أن السعة الحرارية النوعية لمحلول نترات الأمونيوم تساوي ($4.18\ J/g.\ ^oC$). [3]

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

alManahj.com/om

انتهت الأسئلة مع دعائي لكم بالتوفيق

معلم المادة/ حمود بن عبد الله الحضرمي