تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج

المنهاج السعودي

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس اضغط هنا

https://almanahj.com/sa/

* للحصول على جميع أوراق المستوى الخامس في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/sa/chemistry

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa/chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ المستوى الخامس اضغط هنا

https://www.almanahj.com/sa/grade

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

https://t.me/sacourse

اختبار فصل الطاقة والتغيرات الكيميائية(1)

م	اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	تسمى القدرة على بذل شغل أو إنتاج حرارة:			
	a) القوة	b) الضغط	c) الطاقة	d) الكثافة
2	عندما يفقد الجسم الساخن طاقة:			
	a) تنخفض درجة حرارته b) تزداد درجة حرارته		c) تبقى درجة حرارته ثابتة d) تنخفض ثم ترتفع درجة حرارته	
3	أي المعادلات التالية صحيحة في علم الكيمياء الحرارية:			
	a) المحيط=النظام+الكون b) النظام=الكون+المحيط		c) الكون=النظام-المحيط d) الكون=النظام+المحيط	
4	أي مما يلي ينطبق على عمليتي الانصهار والتبخر:			
	a) عمليتان طاردتان للحرارة و ΔH لهما موجبة b) عمليتان ماصتان للحرارة و ΔH لهما موجبة		c) عمليتان طاردتان للحرارة و ΔH لهما سالبة d) عمليتان ماصتان للحرارة و ΔH لهما سالبة	
5	يسمى التغير في المحتوى الحراري الذي يرافق تكون مول واحد من المركب في الظروف القياسية من عناصره في حالاتها القياسية:			
	a) حرارة الاحتراق b) حرارة التبخر المولارية		c) حرارة الانصهار المولارية d) حرارة التكوين القياسية	

2) قطعة من الذهب كتلتها 4.5g امتصت 276 J من الحرارة وكانت درجة حرارتها الأولية 25°C. ما درجة حرارتها النهائية. علماً بأن الحرارة النوعية للذهب هي 0.129 J/(g.°C).

3) احسب الحرارة اللازمة لصهر 25.7g من الميثانول الصلب عند درجة انصهاره. علماً بأن حرارة الانصهار القياسية للميثانول هي: $\Delta H^0_{fus}=3.22kJ/mol$.

4) إذا كانت قيمة ΔH للتفاعل التالي: -1789 kJ فاستعمل ذلك مع المعادلة a لإيجاد ΔH للتفاعل b

$4Al_{(s)} + 3MnO_{2(s)} \rightarrow 2Al_2O_{3(s)} + 3Mn_{(s)}$ $\Delta H=-1789$ kJ

a) $4Al_{(s)} + 3O_{2(s)} \rightarrow 2Al_2O_{3(s)}$ $\Delta H=-3352$ kJ

b) $Mn_{(s)} + O_{2(s)} \rightarrow MnO_{2(s)}$ $\Delta H=??$

الكتل المولية: (C=12 , H=1)

www.4chem.com