

أوراق عمل

الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني

الثانوية		المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-2

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

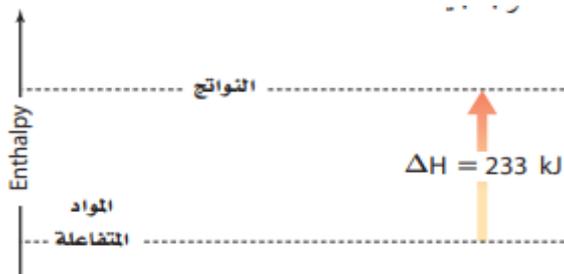
1	أي التالي يناسب التفاعل الذي يحدث في الكمادة الباردة						
<input type="radio"/>	$\Delta H_{rxn} = +65 \text{ KJ}$	<input type="radio"/>	$\Delta H_{rxn} = -65 \text{ KJ}$	<input type="radio"/>	$\Delta H_{rxn} = 0 \text{ KJ}$	<input type="radio"/>	$\Delta H_{rxn} = -600 \text{ KJ}$
2	أيُّ التفاعلات التالية يُعدُّ تفاعلًا طاردًا للحرارة؟						
<input type="radio"/>	تبخر الماء	<input type="radio"/>	احتراق الوقود	<input type="radio"/>	انصهار الجليد	<input type="radio"/>	تسامي اليود
3	ماكمية الحرارة الناتجة عن احتراق 0.3 mol من الجلوكوز (علما بأن $\Delta H_{comb} = -2808 \text{ KJ}$)						
<input type="radio"/>	38 KJ	<input type="radio"/>	182 KJ	<input type="radio"/>	283 KJ	<input type="radio"/>	842 KJ

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	العملية $\text{Br}_{2(l)} \rightarrow \text{Br}_{2(s)}$ هي طاردة للحرارة	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تستخدم نترات الأمونيوم في الكمادة الباردة	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجب على ما يأتي

1- هل التفاعل طارد للحرارة أم ماص؟



2- أفسر الإجابة