شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 2-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	أي التالي يناسب التفاعل الذي يحدث في الكمادة الباردة			
	○ ΔH_{rxn} = -600 KJ	○ ΔH_{rxn}= 0 KJ	○ ΔH_{rxn}= -65 KJ	● ΔH_{rxn}= +65 KJ
2	أيُّ التفاعلات التالية يُعدُّ تفاعلًا طاردًا للحرارة؟.....			
	○ تبخر الماء	● احتراق الوقود	○ انصهار الجليد	○ تسامي اليود
3	ماكمية الحرارة الناتجة عن احتراق 0.3 mol من الجلوكوز(علما بأن ΔH_{comb} = -2808 Kj)			
	○ 38 KJ	○ 182 KJ	○ 283 KJ	● 842 KJ

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

م	السؤال	ص	خ
1	العملية $Br_{2(l)} \rightarrow Br_{2(s)}$ هي طاردة للحرارة	●	○
2	تستخدم نترات الأمونيوم في الكمادة الباردة	●	○

س3: أجيب على ما يأتي

1- هل التفاعل طارد للحرارة أم ماص؟

ماص

2- أُفسر الإجابة

لأن حرارة النواتج اكبر من حرارة المتفاعلات