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	◯ احترا ق 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؟

.....

2- أُفسر الإجابة

.....