مملكة البحرين

مدرسة الفاتح الثانوية بنين

كيمياء ٣ (كيم ٢١٤)

درس حساب التغير في المحتوى الحرارى

ت	الفقرة	الحل
١	حرارة التكوين القياسية للحديد =	
٢	س : أوجد مقدار التغير الحراري ΔH للتفاعل التالي : $2\,S_{(s)} + 3\,O_{2(g)} \rightarrow 2\,SO_{3(g)} \quad \Delta H = ?$ مستعينا بالمعادلات التالية : a. $S_{(s)} + O_{2(g)} \rightarrow SO_{2(g)} \quad \Delta H = -297kJ$ b. $2\,SO_{3(g)} \rightarrow 2\,SO_{2(g)} + O_{2(g)} \quad \Delta H = 198kJ$	
٣	س : استعمل حرارات التكوين لحساب ΔH°_{rxn} لتفاعل احتراق الميثان : $CH_{4(g)} + 2\,O_{2\,(g)} \rightarrow CO_{2\,(g)} + 2\,H_2O_{(l)} \quad \Delta H^{\circ}_{rxn} = ?$ $\Delta H^{\circ}_f\ CO_{2\,(g)} = -394\ kJ\ ,\ \Delta H^{\circ}_f\ H_2O_{(l)} = -286\ kJ$ $\Delta H^{\circ}_f\ CH_{4(g)} = -75\ kJ\ ,\ \Delta H^{\circ}_f\ O_{2\,(g)} = 0.0\ kJ$	
٤	إذا كانت : $2A \rightarrow 4B \quad \Delta H = -60\ kJ$ أوجد : $2B \rightarrow A \quad \Delta H = ?$	
٥	للتطبيق في معادلة التجميع : $\Delta H^{\circ}_{rxn} = \sum \Delta H^{\circ}_f\,(\text{النواتج}) - \sum \Delta H^{\circ}_f\,(\text{المتفاعلات})$ يجب أن تعطي ..... للنواتج و المتفاعلات .	

LIVEWORKSHEETS