رقم الطاولة:.....	الاسم و اللقب:.....	الفوج:	العلامة: ---------- / 16

تقرير لنتائج العمـل التطبـيقـي الخامس

تعيين الإنطالبي القياسي لتشكل أكسيد المغنيزيوم بتطبيق قانون هيس

1) نتائج الجزء الأول من التجربة: a)ضع النتائج في الجدول التالي:

التفاعل ❶:					
$m_{(MgO)_S}$	$\mathcal{M}_{(MgO)_S}$	$n_{(MgO)_S}$	T_i	T_f	ΔT

b) حدد نوع التفاعل الحراري ❶ **مع التعليل؟**

.....

.....

c) احسب $\Delta H_{(m)R(1)}$ **بالـ kJ/mole ؟** **تعطى:** $\rho_{(sol.a)_{aq}} \approx 1(g/cm^3)$ ، $c_{p(sol.a)_{aq}} \approx 4{,}18\ j/g.°C$ ، $C_{(\text{مسعر})} = 83{,}6\ (J/°C)$

.....

.....

.....

.....

.....

2) نتائج الجزء الثاني من التجربة: a)ضع النتائج في الجدول التالي:

التفاعل ❷:					
$m_{(Mg)_S}$	$\mathcal{M}_{(Mg)_S}$	$n_{(Mg)_S}$	T_i'	T_f'	$\Delta T'$

b) حدد نوع التفاعل الحراري ❷ **مع التعليل؟**

.....

.....

c) احسب $\Delta H_{(m)R(2)}$ بالـ kJ/mole ؟ **تعطى:** $\rho_{(sol.a)_{aq}} \approx 1(g/cm^3)$ ، $c_{p(sol.a)_{aq}} \approx 4{,}18\ j/g.°C$ ، $C_{(\text{مسعر})} = 83{,}6\ (J/°C)$

.....

.....

.....

.....

3) باستعمال المعدلات ❶و❷ و❸ استخرج معادلة تشكل اكسيد المغنيزيوم (معادلة ❹)؟

.....

.....

.....

.....

.....

4) باستعمال قانون هآس (Hess) ، احسب $\Delta H_{(m)R(4)}$ ؟ **حيث** $\Delta H_{(m)R(4)} = \Delta H_f^{\circ}(MgO)_S$

.....

.....

.....

.....

5) قارن قيمة $\Delta H_f^{\circ}(MgO)_S$ المحسوبة تجريبيا بالقيمة النظرية المعطاة مع تفسير النتائج؟

.....

.....

.....

.....