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

# تقرير لنتائج العمـل التطبيـقـي الرابـع
## تعيين الإنطالبي المولي لإذابة مادة صلبة

**I) نتائج الجزء الأول من التجربة:** تعيين الأثر الحراري لإذابة مواد صلبة. **ضع النتائج في الجدول التالي:**

| رقم الأنبوب | المادة المذابة | $T_{i(H_2O)}$ (قبل الإذابة) | $T_{f(H_2O)}$ (بعد الإذابة) | الملاحظة و الاستنتاج |
|---|---|---|---|---|
| | | | | |
| | | | | |
| | | | | |

**II) نتائج الجزء الثاني من التجربة:**

**تعطى:** $c_{p_{(H_2O)_L}} = 4{,}185\ (J/g.°C)$ ، $C_{(\text{مسعر})} = 32{,}05\ (J/°C)$

**1) حساب الإنطالبي المولي وتحديد نوع التفاعل الحراري لذوبان مادة كلوريد الأمنيوم** $(NH_4Cl)_S$

**a) ضع النتائج في الجدول التالي:**

❶ مادة $NH_4Cl_{(S)}$ **تعطى:** (g/mol) Cl :35,5 , H :1 , N :14

| $m_{(H_2O)_L}$ | $m_{(NH_4Cl)_S}$ | $M_{(NH_4Cl)_S}$ | $n_{(NH_4Cl)_S}$ | $T_{i(H_2O)}$ | $T_{f(H_2O)}$ | $\Delta T$ |
|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | |

**b) أحسب** $\Delta H_{diss}(NH_4Cl)$ **بالـ kJ؟**

.....

.....

.....

**c) أحسب قيمة** $\Delta H_{diss}(NH_4Cl)$ **بالـ** $(kJ/mole)$ **؟**

.....

.....

.....

.....

d) **أكتب التفاعل الحراري لإذابة مادة مادة كلوريد الأمنيوم وحدد نوعه مع التعليل؟**

.....

.....

2) **حساب الإنطالبي المولي وتحديد نوع التفاعل الحراري لذوبان مادة هيدروكسيد الصوديوم** $(NaOH)_s$

**a) ضع النتائج في الجدول التالي:**

❷ مادة $NaOH_{(S)}$ **تعطى:(g/mol) H :1, O :16, Na :23**

| $m_{(H_2O)_L}$ | $m_{(NaOH)_S}$ | $M_{(NaOH)_S}$ | $n_{(NaOH)_S}$ | $T_{i(H_2O)}$ | $T_{f(H_2O)}$ | $\Delta T$ |
|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | |

**b) أحسب** $\Delta H_{diss}(NaOH)$ **بالـ kJ ؟**

.....

.....

.....

**c) أحسب قيمة** $\Delta H_{diss}(NaOH)$ **بالـ** $(kJ/mole)$ **؟**

.....

.....

.....

.....

.....

**d) أكتب التفاعل الحراري لإذابة مادة هيدروكسيد الصوديوم وحدد نوعه مع التعليل؟**

.....

.....

❸ قارن قيم الإنطالبي **المولي لذوبان مادة** $NH_4Cl_{(S)}$ و مادة $NaOH_{(S)}$ المتحصل عليها تجريبيا بالقيم النظرية المعطاة مع تفسير النتائج باختصار؟

.....

.....

.....