

تقرير العمل التطبيقي 04 : تعيين طاقة تنشيط تفاعل كيميائي .

الاسم واللقب..... الفوج: .....

تاريخ الإجراء: .....

(1) ما الهدف من التجربة ؟

(2) اكتب التفاعل الإجمالي الحاصل (1)؟

(3) ما الغرض من إجراء التفاعل (1) ؟

(4) حدد آلية تفاعل هلجنة الفينول مبيئاً نوعه ؟

(5) عرف طاقة التنشيط ؟

(6) اكمل الجدول التالي :

T(K)	T(min)	$\frac{1}{t}$	$\ln\left(\frac{1}{t}\right)$	$\frac{1}{T}$
20+273	205			
30+273	174			
40+273	147			
50+273	125			

(7) أرسم المنحنى البياني  $\ln\left(\frac{1}{t}\right) = f\left(\frac{1}{T}\right)$  على ورقة مليمترية .

(8) أستنتج بيانياً طاقة التنشيط علماً أن  $R = 8.31 \text{ j. mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$