

الامتحان النظري لمادة ١٠١ كيم

اسم الطالبة /
الرقم الجامعي /

اختاري إجابة واحدة صحيحة فيما يلي :

* إذا كان الزمن متغير عند ترسيب نفس الكمية من الكبريت باستخدام نفس التركيز من HCl وتراكيز مختلفة من الثيوكبريتات فإن سرعة التفاعل في هذه الحالة تعتمد على تركيز :

١- HCl ٢- $Na_2S_2O_3$ ٣- جميع ماسبق

* مقدار التغير الحراري في قانون هس يعتمد على :

١- كمية المواد المتفاعلة وظروف التفاعل

٢- مسار التفاعل

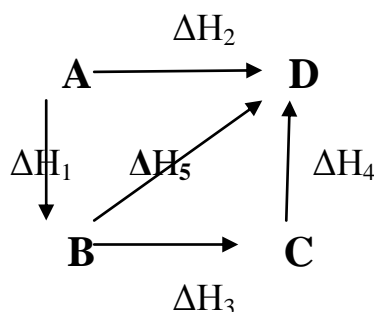
٣- كمية المواد المتفاعلة ومسار التفاعل

* المعادلة التي توضح أثر التغير في تركيز الحمض على سرعة التفاعل هي :

$$\text{Log } 1/t = \text{Log } K_2 - m \text{ Log}[HCl] \quad ١$$

$$\text{Log } 1/t = K_2 + m \text{ Log}[HCl] \quad ٢$$

$$\text{Log } 1/t = \text{Log } K_2 + m \text{ Log } [HCl] \quad ٣$$



* بالنظر للمخطط أعلاه وحسب قانون هس فإن $\Delta H_5 =$

$$٢(\Delta H_1 + \Delta H_2) \quad ٣-$$

$$\Delta H_3 + \Delta H_4 \quad ٢-$$

$$\Delta H_1 + \Delta H_2 \quad ١-$$

