

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج المنهاج السعودي

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/14>

* للحصول على جميع أوراق المستوى الخامس في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/14chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى الخامس في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/14chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ المستوى الخامس اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade14>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

اختبار كيمياء المستوى الخامس رقم (3)

اسم الطالبة :

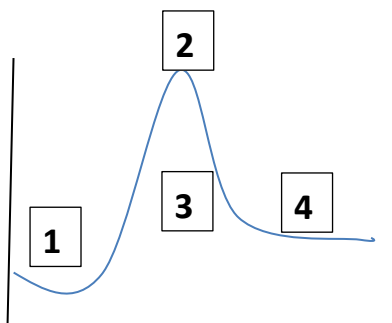
السؤال الأول: (أ) اكتب المصطلح العلمي المناسب للعبارات التالية :

- 1- التغير في تركيز المواد المتفاعلة والنااتجة في وحدة الزمن ()
- 2- الحد الأدنى من الطاقة لدى الجزيئات المتفاعلة ()
- 3- مواد تعمل على أبطأ سرعة التفاعل أو تعمل على إيقافه ()
- 4- جسيمات غير مستقرة عمرها قصير تتكون عند قمة المنحنى ()

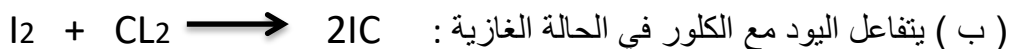
(ب) علي لما يأتي :

- 1- يتفاعل الخارصين مع نترات الفضة أسرع من تفاعل النحاس معها .
- 2- تصدأ برادة الحديد أسرع من صدأ مسمار من الحديد .

(ج) فسري أثر درجة الحرارة عل سرعة التفاعل من خلال نظرية التصادم .



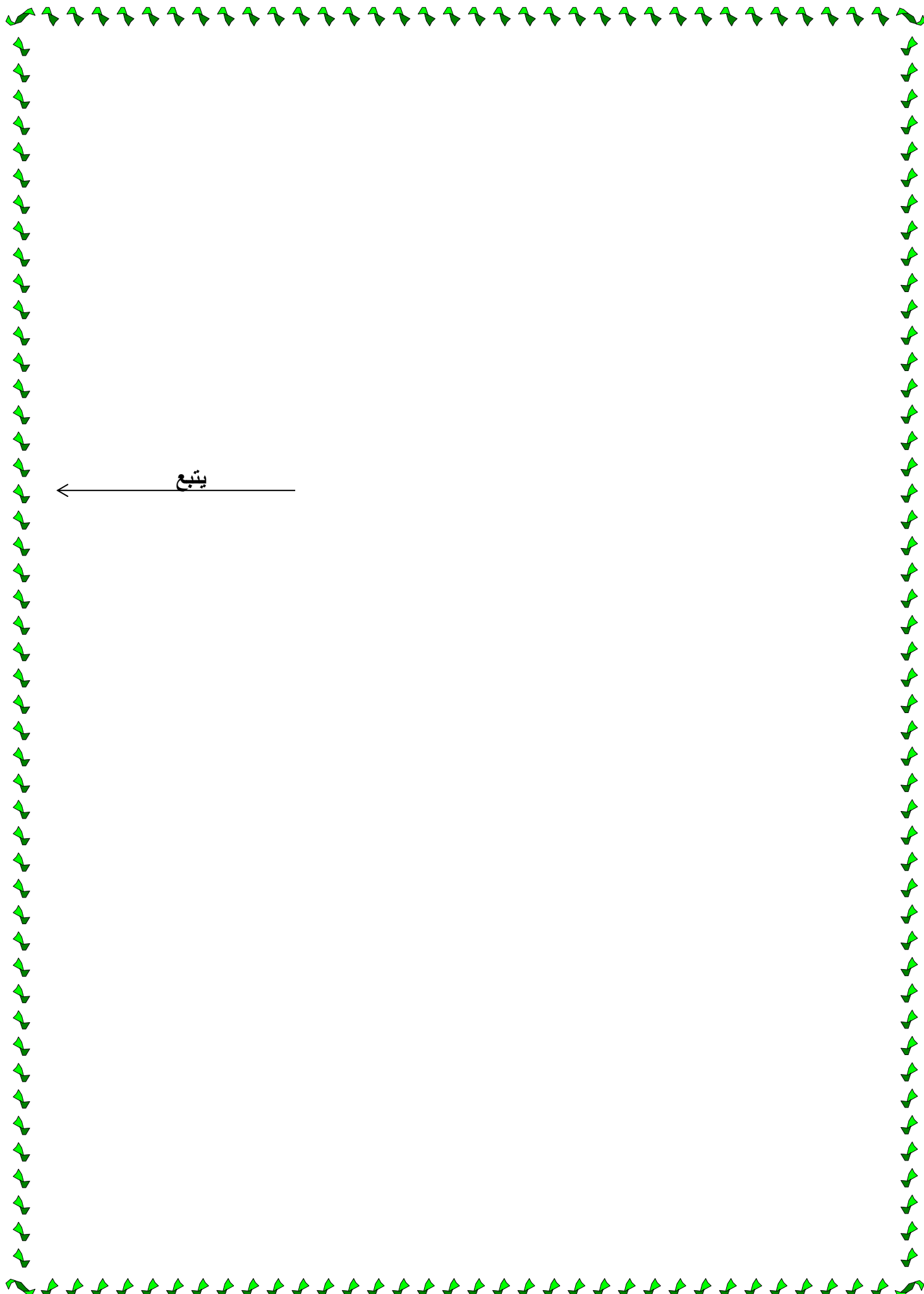
السؤال الثاني: (أ) يبين الشكل منحنى طاقة التفاعل إلى مايشير كل رقم من الارقام المبينة في الرسم ؟ ومانوع هذ التفاعل ؟



إذا كان $M[I_2] = 0,400$ في بداية التفاعل واصبح $0,300$ بعد مضي $4.00min$ احسبي متوسط سرعة التفاعل؟

(ج) أكمل الفراغات التالية :

- 1- من أنواع التصادم و.....
- 2- معادلة قانون سرعة التفاعل $Aa \longrightarrow Bb$ إذا كان تفاعل المادة A من الرتبة الثالثة هي.....
- 3- تعمل المواد الحافزة على طاقة التنشيط .
- 4- من شروط التصادم..... و.....



السؤال الثالث :

(أ) استعملي قانون هس لحساب ΔH للتفاعل :



(ب) إذا ارتفعت درجة حرارة 34.4g من 25°C إلى 78.8°C . فما كمية الحرارة التي امتصها الإيثانول ؟ علما بان الحرارة النوعية للإيثانول (2.44 J/g)

بالتوفيق للجميع