

بسم الله الرحمن الرحيم

المادة/ الكيمياء للصف الثاني عشر علوم

مدرسة / خان يونس الثانوية للبنات

التاريخ / 2-2-2020

الهدف العام : ورقة عمل للوحدة الرابعة

السؤال الاول : يتحول الجلوكوز الى كحول بواسطة الخميرة ، وان ثابت السرعة لهذا التفاعل يساوي 0.00205 ساعة - 1

جد تركيز الجلوكوز بعد 244 ساعة ، علما بان تركيزه الابتدائي يساوي 0.98 مول / لتر

جد الزمن اللازم لتحلل 80% من الجلوكوز

جد الزمن اللازم لتحلل 0.6 مول / لتر من التركيز الابتدائي

**السؤال الثاني :** تفاعل من الدرجة الاولى تحلل 20% من المادة المتفاعلة في زمن قدره 22 دقيقة . جد :

قيمة ثابت السرعة

عمر النصف

النسبة المئوية المتبقية بعد 5 ساعات

**السؤال الثالث :** قام طالب برسم العلاقة بين تركيز A مع الزمن بالدقائق فحصل على خط مستقيم ، تقاطعه مع المحور الصادي يساوي 0.035 عند بدء التفاعل وتقاطعته مع المحور السيني يساوي 43.75

ما رتبة التفاعل ؟

احسب كلا من

مقدار التركيز الابتدائي للمادة A

زمن استهلاك جميع المادة

قيمة ثابت سرعة التفاعل

قيمة عمر النصف

اكتب قانون سرعة التفاعل

السؤال الرابع : التفاعل الاتي يتم في خطوتين  $A_2+2B \rightarrow 2AB$  . فإذا علمت ان

قانون السرعة هو :  $K [A_2] [B]$  وان المادة الوسيطة هي A

جد الخطوتين البطيئة والسريعة

السؤال الخامس : لتفاعل ما وجد ان طاقة التنشيط تساوي 20 كيلو جول / مول والطاقة

المنطلقة = 320 كيلو جول / مول وطاقة المتفاعلات = 350 كيلو جول / مول . جد

طاقة المعقد المنشط

طاقة النواتج

لتحميل المزيد من الملفات زورونا على [موقع المكتبة الفلسطينية الشاملة](#)