

الولاء في الكيمياء

الصف : الثاني عشر

سرعة التفاعل (2)

ولاء
شعواطة



المعلمة : ولاء شعواطة

المادة : كيمياء

الصف : الثاني عشر

سرعة التفاعل (٢)

السؤال الأول: تأمل الجدول الآتي ؛ الذي يمثل التفاعل التالي : $A + B \longrightarrow AB$

ادرس الجدول الآتي ؛ ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

التجربة	[A] مول/لتر	[B] مول/لتر	السرعة الابتدائية مول/لتر.ث
١	٠,١	٠,١	٠,٠٢
٢	٠,١	٠,٢	٠,٠٤
٣	٠,٢	٠,٢	٠,٠٤



١- ما رتبة التفاعل بالنسبة لكل من المواد A , B ؟

٢- اكتب قانون سرعة التفاعل ؟

السؤال الثاني: ادرس الجدول الآتي ؛ الذي يمثل التفاعل الآتي : $2NO + 2H_2 \longrightarrow N_2 + 2H_2O$

اعتماداً على المعلومات المبينة في الجدول أجب عما يأتي :

رقم التجربة	[NO] مول / لتر	[H ₂] مول / لتر	السرعة الابتدائية مول / لتر. ث
١	٠,٢	٠,١	٠,٠٣
٢	٠,٢	٠,٢	٠,٠٦
٣	٠,٤	٠,١	٠,١٢

١- ما رتبة التفاعل بالنسبة للمادة H₂ , NO ؟

٢- اكتب وحدة K ؟

السؤال الثالث : اعتماداً على الجدول المجاور ؛ الذي يمثل التفاعل التالي :



التجربة	[A] مول/لتر	[B] مول/لتر	سرعة التفاعل مول/لترث
١	٠,٠١	٠,٠١	٢×١٠^{-٢}
٢	٠,٠١	٠,٠٢	٤×١٠^{-٢}
٣	٠,٠٢	٠,٠٢	ص

١- ما رتبة التفاعل لكل من المادتين A , B ؟

٢- اكتب قانون سرعة التفاعل ؟

٣- ما قيمة ثابت سرعة التفاعل K ؟

٤- احسب سرعة التفاعل في التجربة رقم (٣) ؟

