

أوراق عمل

الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الخامس

المرحلة	المادة	كيمياء 2-2	الصف	الثانوية
			الثاني	

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	أي التالي يُغير من ثابت سرعة التفاعل				
	تركيز المتفاعلات	تركيز النواتج	درجة الحرارة	المحفزات	
2	رتبة التفاعل الكلية لتفاعل قانون السرعة له $R = K [A] [B]$ هي				
	2	3	4	5	
3	تفاعل من الرتبة الثالثة قانون السرعة له $R = K [A]^m [B]^2$ ما قيمة m				
	0	1	2	3	

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	سرعة التفاعل تتناسب طردياً مع تركيز المتفاعلات		
2	تضاف المواد الحافظة في صناعة الأغذية كمحفزات		

س3: أجيب على ما يأتي

تفاعل من الرتبة الأولى كيف ستتغير سرعة التفاعل اذا تضاعف تركيز المادة المتفاعلة ثلاث أضعاف

يتضاعف ثلاث أضعاف