

أوراق عمل

الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الخامس

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-2	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	أي التالي يُغير من ثابت سرعة التفاعل	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	تركيز المتفاعلات	تركيز النواتج	درجة الحرارة	المحفزات	
2	رتبة التفاعل الكلية لتفاعل قانون السرعة له $R=K [A] [B]$ هي	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	2	3	4	5	
3	تفاعل من الرتبة الثالثة قانون السرعة له $R=K [A]^m [B]^2$ ما قيمة m	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تضاف المواد الحافظة في صناعة الأغذية كمحفزات	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجب على ما يأتي

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

.....