

أوراق عمل

الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الرابع

الثانوية		المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-2

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الخارصين أسرع من النحاس عند التفاعل مع نترات الفضة بسبب.....	<input type="radio"/>	التركيز	<input type="radio"/>	درجة الحرارة	<input type="radio"/>	مساحة السطح	<input type="radio"/>	طبيعة المتفاعلات
2	تصدأ برادة الحديد أسرع من قضيب الحديد بسبب.....	<input type="radio"/>	الضغط	<input type="radio"/>	درجة الحرارة	<input type="radio"/>	مساحة السطح	<input type="radio"/>	العوامل المحفزة
3	إذا كان تركيز الهيدروجين في بداية التفاعل يساوي 0.7 mol/L ثم أصبح 0.3 mol/L بعد مرور 4S فما متوسط سرعة التفاعل؟	<input type="radio"/>	0.1 mol/L.S	<input type="radio"/>	2 mol/L.S	<input type="radio"/>	8 mol/L.S	<input type="radio"/>	16 mol/L.S

س2: أختار المزاوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الإجابة المناسبة
1	معدل التغير في تركيز المواد المتفاعلة او الناتجة خلال زمن محدد	أ	المعقد المنشط	أ (ب) ج د هـ و
2	الحد الأدنى من الطاقة اللازمه لإتمام التفاعل	ب	سرعة التفاعل	أ (ب) ج د هـ و
3	حالة من تجمع الذرات تتصف بأنها غير مستقرة و عمرها قصير	ج	طاقة التنشيط	أ (ب) ج د هـ و
4	تنص على وجوب تصادم الذرات حتى يتم التفاعل	د	التصادم الغير مثمر	أ (ب) ج د هـ و
5	التصادم الذي لاينتج عنه تفاعل	هـ	نظرية التصادم	أ (ب) ج د هـ و
		و	التصادم المثمر	أ (ب) ج د هـ و