

(التفاعلات الكيميائية)

الاسم / الصف /

اختاري الإجابة الصحيحة :

١	أي المعادلات التالية موزونة :	٢	يتفاعل مسحوق المغنيسيوم أسرع من شريط مغنيسيوم لأن :
أ	$CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$	أ	لأن تركيزه أكبر
ب	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	ب	مساحة السطح أكبر
ج	$CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$	ج	درجة الحرارة أقل
د	$CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$	د	عدد الجزيئات المتفاعلة أقل
٣	كم يستغرق التفاعل من الزمن لتصل درجة الحرارة إلى ٥٠ ° س ؟	٤	وضعت طالبة كمادة على ركبته وبعد دقائق قالت أنها شعرت ببرودة في موضع الألم. مانوع التفاعل داخل الكمادة ؟
أ	٢ دقيقة	أ	تفاعل طارد للحرارة
ب	٣ دقيقة	ب	تفاعل ماص للحرارة
ج	٤ دقيقة	ج	تحلل كيميائي
د	٥ دقيقة	د	احتراق
٥	يفضل زيادة سرعة التفاعل في التفاعل التالي:	٦	يسمى التفاعل التالي : $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O + \text{طاقة}$
أ	فساد الفاكهة	أ	تفاعل طارد للحرارة
ب	صدأ الحديد	ب	تفاعل ماص للحرارة
ج	حرق البنزين	ج	تحلل كيميائي
د	تغير لون الأواني النحاسية	د	احتراق
٧	الطاقة الأدنى لبدأ التفاعل الكيميائي :	٨	أي من الإجراءات التالية يزيد من التصادم المثمر بين الجزيئات:
أ	طاقة التجديد	أ	رفع درجة الحرارة
ب	طاقة التحرير	ب	خفض درجة الحرارة
ج	طاقة الوضع	ج	تقليل كمية المواد المتفاعلة
د	طاقة التنشيط	د	تقليل مساحة السطح
٩	الإنزيم مثال على :	١٠	في المعادلات المواد البادئة للتفاعل تسمى :
أ	مثبط	أ	متفاعلات
ب	مادة متفاعلة	ب	نواتج
ج	محفز	ج	محفزات
د	مادة ناتجة	د	مثبطات

أ/نسيم الفيافي

انتهت الأسئلة ..