



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1	معدل التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن:				
(أ)	الاتزان الكيميائي	(ب)	المادة المحفزة	(ج)	التعادل
(د)	سرعة التفاعل				
2	احسب سرعة التفاعل $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$ علماً أن تركيز $[H_2]$ في بداية التفاعل 0.9M، ثم أصبح 0.1M بعد مرور 4s :				
(أ)	0.1 mol/L.s	(ب)	0.2 mol/L.s	(ج)	0.3 mol/l.s
(د)	0.4 mol/L.s				
3	أي مما يلي ليس من شروط نظرية التصادم:				
(أ)	طاقة كافية للتصادم	(ب)	التصادم يكون في الاتجاه الصحيح	(ج)	ثبوت درجة الحرارة
(د)	يجب أن تتصادم المتفاعلات				
4	أي التالي صحيح للتصادم المثمر في التفاعلات الكيميائية:				
(أ)	لا ينتج عنه تفاعل	(ب)	يحدث للنواتج	(ج)	من العوامل المحفزة
(د)	من شروط بدء التفاعل				
5	المعقد المنشط:				
(أ)	عامل محفز	(ب)	حالة غير مستقرة	(ج)	حالة مستقرة
(د)	من النواتج				
6	أي الرموز التالية يمثل طاقة تنشيط التفاعل في مخطط الطاقة المجاور:				
(أ)	1	(ب)	2	(ج)	3
(د)	4				