

قوانين سرعة التفاعل الكيميائي 3-3



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1	ثابت سرعة التفاعل يتغير بتغير:	(أ) تركيز المتفاعلات	(ب) تركيز النواتج	(ج) درجة الحرارة	(د) العامل المحفز
2	أي الوحدات التالية لا تستخدم ثابت سرعة التفاعل:	(أ) L/mol .s	(ب) L/mol	(ج) s ⁻¹	(د) L ² /mol ² .s
3	أس تركيز المادة المتفاعلة A في معادلة سرعة التفاعل تمثل:	(أ) تركيز المادة A	(ب) معامل المادة A	(ج) رتبة تفاعل المادة A	(د) العدد الذري للمادة A
4	الكثير من التفاعلات التي تحتوي أكثر من مادة متفاعلة ليست من:	(أ) الرتبة الأولى.	(ب) الرتبة الثانية	(ج) الرتبة الثالثة	(د) الرتبة الرابعة
5	ما رتبة التفاعل $R=k[A]^1[B]^2$:	(أ) الأولى	(ب) الثانية	(ج) الثالثة	(د) الرابعة
6	إذا كانت رتبة تفاعل المادة A تساوي صفراً فإن تغيير تركيزها:	(أ) يزيد سرعه التفاعل	(ب) ينقص سرعه التفاعل	(ج) يوقف التفاعل	(د) لا يؤثر على سرعة التفاعل