

اختبار فصل سرعة التفاعلات الكيميائية(1)

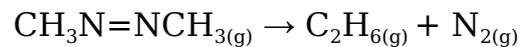
م	اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	يعبر عن سرعة التفاعل الكيميائي بوحدة:			
	m/s (d)	mol/(L.s) (c)	s/(mol.L) (b)	L/(mol.s) (a)
2	تزداد سرعة التفاعل بارتفاع درجة الحرارة بسبب زيادة:			
	(a) طاقة التنشيط	(b) تركيز المواد المتفاعلة	(c) نسبة التصادمات الفعالة	(d) مساحة السطح المعرض للتفاعل
3	يتفاعل الخارصين مع نترات الفضة بشكل أسرع من النحاس:			
	(a) لأن الخارصين أقل نشاطاً من النحاس	(b) لأن الكتلة المولية للخارصين أكبر من النحاس	(c) لأن الكتلة المولية للخارصين أقل من النحاس	(d) لأن الخارصين أكثر نشاطاً من النحاس
4	الأنواع التي تغير سرعة تفاعل دون أن تستهلك أو تتغير هي:			
	(a) حفاز	(b) معقد نشط	(c) مركب وسيط	(d) متفاعل
5	الرتبة الكلية لتفاعل المادتين A و B إذا علمت أن معادله سرعته $R=k[A]^2 [B]^2$			
	(a) الرتبة الأولى	(b) الرتبة الثانية	(c) الرتبة الثالثة	(d) الرتبة الرابعة

(2) علل لما يأتي:

(a) سرعة احتراق قطعة الكربون في مخبار مملوء بغاز الأكسجين أكبر من سرعة احتراقها في الهواء.

(b) تزيد المحفزات من سرعة التفاعل الكيميائي

(3) يتحلل مركب آزوميثان ($CH_3N=NCH_3$) كما في المعادلة التالية:



فإذا كان تركيز $CH_3N=NCH_3$ في بداية التفاعل $1.5 \times 10^{-2} M$ وكان تركيزه $1.29 \times 10^{-2} M$ بعد 10min. جد متوسط سرعة التفاعل.