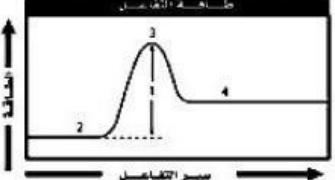
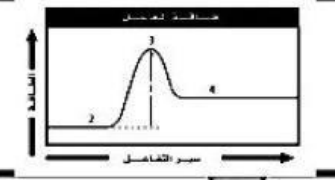


السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل سؤال مما يأتي:

١	احسب متوسط سرعة التفاعل بين جزيئات A و B إذا تغير تركيز A من 1.00M إلى 0.5M خلال 2.00s				
أ	0.15	ب	0.25	ج	25.0
	د	1.29			

٢	بين الشكل أعلاه منحنى طاقة تفاعل. إلام يشير رقم 1 إلى ماذا؟				
					
أ	طاقة التفاعل	ب	طاقة التنشيط	ج	المعقد المنشط
	د	لا شيء مما سبق			

٣	بين الشكل أعلاه منحنى طاقة تفاعل. إلام يشير رقم 4 إلى ماذا؟				
					
أ	طاقة التفاعل	ب	طاقة التنشيط	ج	المعقد المنشط
	د	طاقة النواتج			

أدلة (✓) عدم الدقة، علامة (X) عدم الدقة (الخطأ) هما:

- ١) يقل متوسط سرعة التفاعل كلما ازدادت الطاقة النشيط ()
- ٢) سرعة التفاعل الكيميائي: هي التغير في تركيز المواد المتفاعلة أو الناتجة في وحدة الزمن ()