

تدريبات الدرس الثاني

السؤال الأول:

أكمل العبارات التالية:

- (أ) في بداية التفاعل الكيميائي تكون نسبة تركيز المتفاعلات تساوي%
- (ب) التغير في تركيز المواد المتفاعلة والنتيجة في وحدة الزمن
- (ج) زيادة تركيز المواد المتفاعلة تجعل سرعة التفاعل الكيميائي
- (د) المركبات التساهمية تكون تفاعلاتها
- (هـ) مسحوق كلوريد الصوديوم يتفاعل من مكعب كلوريد الصوديوم مساوٍ له في الكتلة.
- (و) مادة تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تدخل في التفاعل تُسمى

السؤال الثاني:

بم تفسّر:

- (أ) تُستخدم الثلاجة في حفظ الأطعمة.
- (ب) يُستخدم النيكل المجرأ في هدرجة الزيوت بدلاً من قطع النيكل.
- (ج) التفاعلات بين المركبات الأيونية سريعة والتساهمية بطيئة.
- (د) تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة تركيز المواد المتفاعلة.

السؤال الثالث:

✘ المعادلة التالية تفسّر تفكك مركب



المخطط التالي يوضح التغير في تركيز المتفاعلات والنواتج حسب الزمن. اكتب مستعيناً بالمخطط الذي أمامك اسم المركب الذي يشير إليه كل رقم.

السؤال الرابع:

أكمل المعادلات الآتية:



السؤال الخامس:

وضح بتجربة عملية كلاً من:

- أهمية العامل المساعد في التفاعلات الكيميائية.
- تأثير مساحة السطح على سرعة التفاعل الكيميائي.
- تأثير درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيميائي.