

## تدريبات الدرس الثاني

### السؤال الأول:

أكمل العبارات التالية:

- (أ) في بداية التفاعل الكيميائي تكون نسبة تركيز المتفاعلات تساوي .....%
- (ب) التغير في تركيز المواد المتفاعلة والناتجة 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:

- (أ) أهمية العامل المساعد في التفاعلات الكيميائية.
- (ب) تأثير مساحة السطح على سرعة التفاعل الكيميائي.
- (ج) تأثير درجة الحرارة على سرعة التفاعل الكيميائي.