

## أسئلة على الدروس

منهاجي  
متعة التعليم الهادف



سرعة التفاعل الكيميائي

شبكة منهاجي التعليمية

إعداد: أ. أحمد الحسين

1 اعتماداً على التفاعل الافتراضي  $A \rightarrow B$  الذي يحدث عند درجة حرارة معينة، تركيز المادة A (M) في بداية التفاعل:

أ 0.01 ب 0.02

ج 0.03 د 0.05

2 الزمن الذي تكون فيه سرعة التفاعل الكيميائي الأعلى، هو:

أ 1 s ب 5 s

ج 10 s د 20 s

3 في التفاعل الافتراضي  $A \rightarrow B$  عند درجة حرارة معينة، فإن الفترة الزمنية (s) المتوقعة التي يكون فيها سرعة استهلاك A أقل ما يمكن هي:

أ (0 - 2) ب (2 - 4)

ج (4 - 6) د (6 - 8)

4 إن سرعة التفاعل الأمامي:

- أ تزداد مع الزمن.  
ب تتناقص مع الزمن.  
ج لا تتأثر بالحرارة.  
د لا تتأثر بالتركيز.

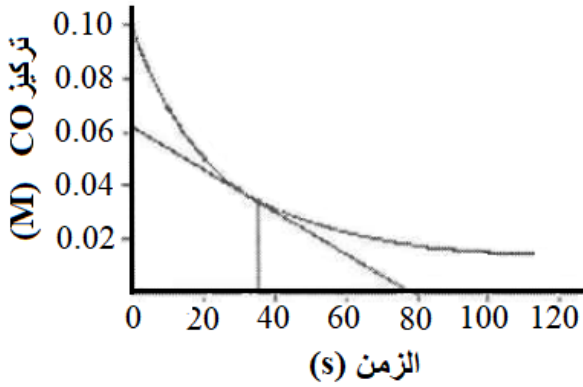
5 العبارة الصحيحة المتعلقة بالتفاعل:  $A + B \rightarrow C + D$

- أ يزداد تركيز A مع الزمن.  
ب يقل تركيز D مع الزمن.  
ج تتناقص سرعة التفاعل مع الزمن.  
د تزداد سرعة التفاعل مع الزمن.

• يمثل الشكل التالي العلاقة بين تغير تركيز CO مع الزمن للتفاعل:



أجب عن الفقرات (6، 7، 8):



تغير تركيز CO مع الزمن

6 تركيز CO (M) في بداية التفاعل يساوي:

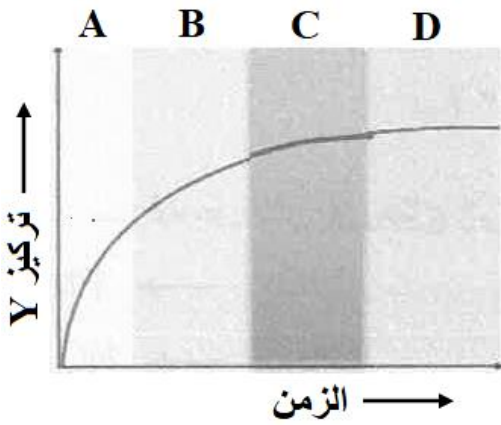
- أ 0.1  
ب 0.06  
ج 0.04  
د 0.02

7 يكون تركيز CO الأقل عند الزمن (s):

- أ 100  
ب 60  
ج 40  
د 0

8 العبارة الصحيحة المتعلقة بالتفاعل بمرور الزمن هي:

- أ تبقى سرعة التفاعل ثابتة. ب يزداد تركيز  $CO_2$   
ج يزداد تركيز  $CO$  د تزداد سرعة التفاعل.



- أجريت تجربة لقياس سرعة تفاعل ما عند درجة حرارة معينة، عن طريق دراسة التغير في تركيز المادة Y بالنسبة إلى الزمن ومثلت كما في المنحنى المجاور. ادرسه ثم أجب عن الفقرتين (9، 10):

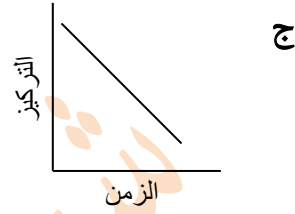
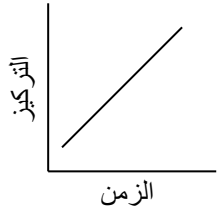
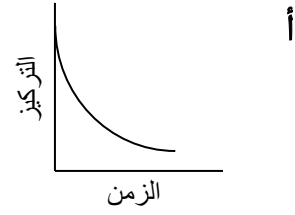
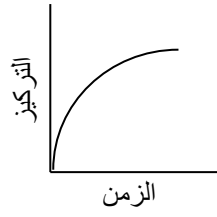
9 العبارة الصحيحة المتعلقة بالتغير في تركيز المادة Y مع الزمن هي:

- أ يتناقص لأنها مادة متفاعلة. ب يتناقص لأنها مادة ناتجة.  
ج يثبت لأنها مادة متفاعلة. د يتزايد لأنها مادة ناتجة.

10 الفترة الزمنية التي يكون فيها سرعة التفاعل أعلى ما يمكن:

- أ A ب B  
ج C د D

11 الشكل الذي يعبر عن العلاقة بين تركيز المواد المتفاعلة والزمن من الأشكال التالية هو:



[C] M	الزمن (s)
0.0025	t
0.005	50
0.01	100

• يبين الجدول المجاور بيانات تفاعل افتراضي  $2A \rightarrow B + C$  عند درجة حرارة معينة، ادرسه ثم أجب عن الفقرتين (12، 13):  
قيمة (t) بالتواني تساوي:

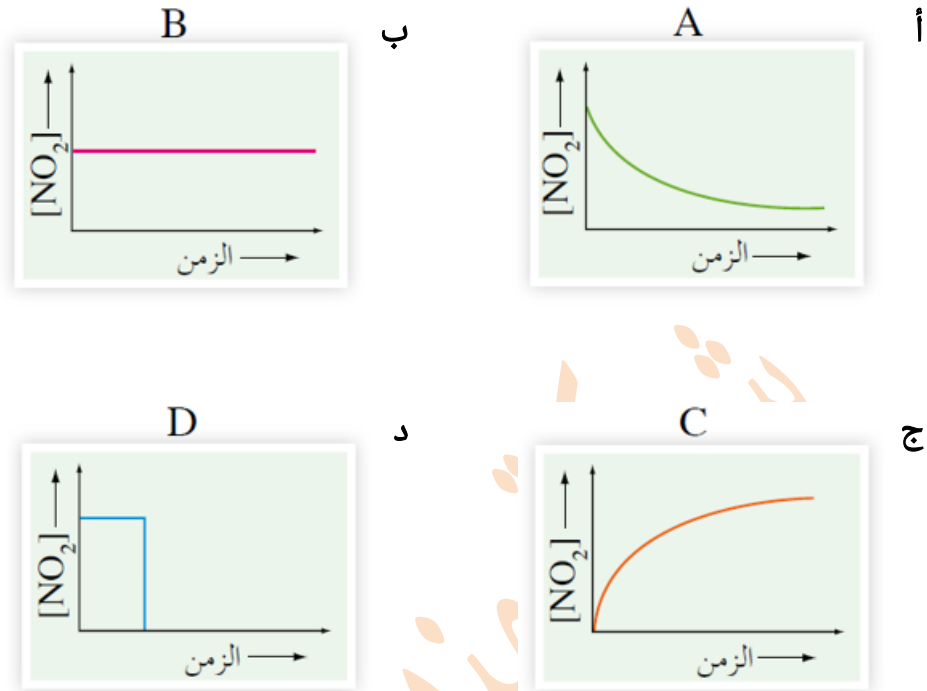
- أ 200  
ب 150  
ج 75  
د 25

13 عند زمن (75 s)، يكون [B] (M):

- أ أقل من 0.005  
ب أقل من 0.0025  
ج أكبر من 0.005  
د أكبر من 0.01

14 يتحول  $N_2O_4$  إلى  $NO_2$  في وعاء مغلق، فإذا تمت متابعة التغير في تركيز  $NO_2$  بالنسبة للزمن، فأبي

الأشكال (A, B, C, D) تمثل المعلومات التي تم جمعها؟



إجابات الأسئلة

7	6	5	4	3	2	1	الفقرة
أ	أ	ج	ب	د	أ	د	رمز الإجابة

منهاجي  
متعة التعليم الهادف

14	13	12	11	10	9	8	الفقرة
ج	ج	د	أ	أ	د	ب	رمز الإجابة

منهاجي  
متعة التعليم الهادف