

## إجابات أسئلة الوحدة

### السؤال الأول:

الفقرة	1	2	3	4	5	6	7	8
رمز الإجابة	د	ج	د	ب	ج	ج	ب	أ

### السؤال الثاني:

$$1 - A = \text{رتبة } A, \text{ رتبة } B = \text{صفر}, \text{ رتبة } C = 2$$

$$k^1 [C]^2 = \text{سرعة التفاعل } [A]$$

ب- نحسب ثابت السرعة من بيانات التجربة الأولى مثلاً.

$$k^{12} [C] = \text{سرعة التفاعل } [A]$$

$$= 0,02k (0,1)^1 \times (0,2)^2$$

$$= 5 \quad k = \text{لتر}^2 / \text{مول}^2 \cdot \text{ث}$$

$$k^1 [C]^2 = \text{سرعة التفاعل } [A]$$

$$0,05 \times 5 = 10 \times 1 [C]^2$$

$$[C]^2 = 0,04 \text{ ومنها } [C] = 0,2 \text{ مول/لتر.}$$

### السؤال الثالث:

أ- ك.

ب- تزيد سرعة التفاعل.

ج- أ.

### السؤال الرابع:

أ- دلالات الرموز:

(أ) طاقة التنشيط للفاعل الأمامي بدون عامل مساعد.

(ب) طاقة تنشيط التفاعل الأمامي بوجود عامل مساعد.

(ج) المحتوى الحراري للفاعل.

(د) طاقة تنشيط التفاعل العكسي بدون عامل مساعد.

ب- إضافة العامل المساعد تقلل من طاقة التنشيط للفاعل العكسي ولا تؤثر في التغير في المحتوى الحراري للفاعل ولا يؤثر في طاقة وضع المواد المتفاعلة.

### السؤال الخامس:

أ- مادة ناتجة؛ لأن تركيزها يزداد مع الزمن.

ب- في الفترة A

### السؤال السادس:

$$= k^1 [O_3] [NO] \text{ سرعة التفاعل}$$

### السؤال السابع:

$$= k^1 [O_2] [NO] \text{ سرعة التفاعل}$$

ب- نحسب ثابت السرعة من بيانات التجربة الأولى مثلاً.

$$= k^1 [O_2] [NO] \text{ سرعة التفاعل}$$

$$= 10^{-7} \times 6k (0,1)^2 \times (0,2)^1$$

$$k = 3 \times 10^4 \text{ لتر}^2 / \text{مول}^2 \cdot \text{ث}$$

O<sub>2</sub> ج- نحسب أولاً سرعة استهلاك وتساوي سرعة التفاعل؛ لأن عدد مولاتها واحد.

$$k^1[O_2] = \text{سرعة التفاعل}^2$$

$$س = 3 \times 10^{-4} \times (0,1)^2$$

$$س = 3 \times 10^{-7}$$

$$2 \text{ NO}_2 = \text{سرعة إنتاج سرعة استهلاك O}_2$$

$$\text{سرعة إنتاج NO}_2 = 2 \times 3 \times 10^{-7} = 6 \times 10^{-7} \text{ مول / لتر.ث}$$

### السؤال الثامن:

- أ- طاقة وضع المواد المتفاعلة بوجود العامل المساعد (280).
- ب- طاقة وضع المعقد المنشط دون وجود العامل المساعد (370).
- ج- طاقة التنشيط للتفاعل العكسي بوجود العامل المساعد (270).
- د- طاقة التنشيط للتفاعل العكسي دون وجود العامل المساعد (290).