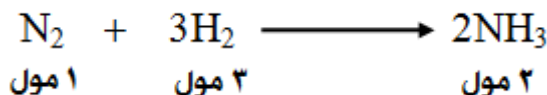


العلاقة بين عدد المولات وسرعة استهلاك المتفاعلات وإنتاج النواتج

انظر إلى التفاعل التالي:



تعني المعادلة أن:

NH_3 إنتاج (2) مول من يتطلب استهلاك (1) مول من N_2 ، واستهلاك (3) مول من H_2 .
 N_2 فلو أردنا مثلاً أن نجد العلاقة بين معدل سرعة استهلاك ومعدل سرعة إنتاج NH_3
 نقول:

$$\text{NH}_3 \text{ معدل سرعة إنتاج} = \text{ضعف معدل سرعة استهلاك } \text{N}_2$$

أو

$$2 \text{ NH}_3 \text{ معدل سرعة إنتاج} \times \text{معدل سرعة استهلاك } \text{N}_2$$

أو

$$\text{NH}_3 \text{ معدل سرعة إنتاج} = \text{معدل سرعة استهلاك } \text{N}_2$$

أو

$$\frac{1}{2} \text{ معدل سرعة إنتاج } \text{NH}_3 = \text{معدل سرعة استهلاك } \text{N}_2$$

أو

$$\frac{[\text{N}_2] \Delta}{\Delta t} = \frac{[\text{NH}_3] \Delta}{\Delta t} \frac{1}{2}$$

وهذا يعني أنه لإيجاد العلاقة بين معدل سرعة استهلاك أو إنتاج مادة مع معدل سرعة استهلاك أو إنتاج مادة أخرى نضرب معدل الاستهلاك أو الإنتاج في مقلوب المعامل من المعادلة الكيميائية الموزونة.

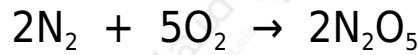
سؤال 1 :

H_2 من خلال المعادلة الكيميائية السابقة اكتب العلاقة بين سرعة استهلاك ومعدل سرعة

تكوّن NH_3 .

سؤال 2 :

O_2 جد العلاقة بين معدل سرعة استهلاك ، ومعدل سرعة إنتاج N_2O_5 في المعادلة الموزونة التالية بدلالة التغير في التركيز في وحدة الزمن:

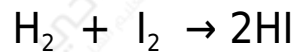


سؤال 3 :

$\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ في التفاعل الآتي: ، إذا كان معدل سرعة اختفاء O_2 = 0,45 مول/لتر.ث، فاحسب معدل ظهور CO_2 .

سؤال 4 :

HI يتفاعل الهيدروجين مع اليود لتكوين يوديد الهيدروجين وفق المعادلة التالية:



H_2 ولدى دراسة تغير تركيز مع الزمن أمكن الحصول على البيانات التالية:

الزمن (الثانية)	$[\text{H}_2]$
صفر	0,018
2	0,016
8	0,010

احسب معدل سرعة:

1. H_2 استهلاك في الفترة الزمنية من (2 - 8) ثانية.
2. HI إنتاج خلال الفترة الزمنية نفسها.
3. I_2 استهلاك في الفترة الزمنية من (صفر - 2) ثانية.

سؤال 5 :

$A \rightarrow B + 3C$ في التفاعل الغازي 2، وجد أن تركيز A خلال (10) ثانية قد تغير من (1,6) مول/لتر إلى (0,4) مول/لتر . احسب معدل سرعة:

1. B تكوّن خلال الفترة الزمنية ذاتها.
2. C إنتاج خلال الفترة الزمنية ذاتها.

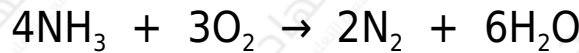
سؤال 6 :

A_2B_3 يتفكك المركب الافتراضي بالحرارة وفقاً للمعادلة الآتية: $A_2B_3 \rightarrow 2A + 3B$
أجب عن الأسئلة الآتية:

1. A_2B_3 إذا تغير تركيز من (0,8) مول/لتر إلى (0,2) مول/لتر خلال (3) دقائق.
احسب معدل سرعة استهلاك A_2B_3 بوحدة مول/لتر.دقيقة
2. إذا كان معدل سرعة إنتاج يساوي (0,4) مول/لتر.دقيقة، فما معدل سرعة إنتاج B خلال الفترة الزمنية نفسها؟

سؤال 7 :

يتفاعل غاز الأمونيا والأكسجين حسب المعادلة التالية:

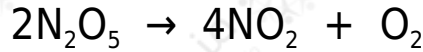


فإذا كان معدل سرعة إنتاج غاز النتروجين عند زمن معين يساوي 1,2 مول/لتر . ثانية ،
فما معدل سرعة:

1. H_2O إنتاج بخار الماء ؟
2. O_2 استهلاك غاز الأكسجين ؟
3. NH_3 اختفاء غاز الأمونيا ؟

سؤال 8 :

في التفاعل التالي:

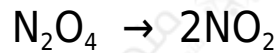


$\text{O}_2 = 0,40$ إذا كان معدل سرعة إنتاج مول/لتر . ث ، فما معدل سرعة:

1. N_2O_5 استهلاك ؟
2. تكوّن NO_2 ؟

سؤال 9 :

NO_2 إذا تغير تركيز في التفاعل:



من $0,24$ مول/لتر إلى $0,48$ مول/لتر خلال دقيقتين، فما معدل سرعة:

1. NO_2 إنتاج بوحدة مول/لتر . دقيقة؟
2. NO_2 تكوّن بوحدة مول/لتر . ثانية؟
3. N_2O_4 استهلاك في الفترة الزمنية ذاتها بوحدة (مول/لتر.دقيقة)؟

سؤال 10 :

ادرس التفاعل الآتي ثم أجب عن السؤال الذي يليه:



[B] بعد مرور (10) ث من بداية التفاعل تغيّر من $0,8$ مول/لتر إلى $0,6$ مول/لتر، احسب [Z] بعد مرور (10) ث من بداية التفاعل.

سؤال 11 :

A يتفاعل و B حسب المعادلة التالية: $a\text{A} + b\text{B} \rightarrow \text{C}$ (a و b عدد مولات المتفاعلات)

A فإذا وضع (1) مول من المادة مع (2) مول من المادة B في وعاء حجمه (2) لتر، وبعد مرور (10) دقائق تبين أن في الوعاء (0,5) مول من المادة A و (0,5) مول من المادة B .

1. احسب معدل سرعة استهلاك A .
2. احسب معدل سرعة استهلاك B .
3. ما قيمة كل من b و في المعادلة الكيميائية؟

سؤال 12 : أسئلة موضوعية وزارية

1. $NO_2 + F_2 \rightarrow 2NO_2F$ في التفاعل الآتي : 2 ، إذا كان معدل سرعة إنتاج $NO_2F = 0,10$ مول/لتر. ث فإن معدل سرعة استهلاك F_2 (مول/لتر . ث) يساوي:

- (أ) (0,03) (ب) (0,05) (ج) (0,10) (د) (0,20)

2. $NO_2 + F_2 \rightarrow 2NO_2F$ في التفاعل الآتي: 2 إذا كان معدل سرعة استهلاك $F_2 = 0,2$ مول/لتر. ث ، فإن معدل سرعة إنتاج NO_2F (مول/لتر . ث) يساوي:

- (أ) 0,1 (ب) 0,2 (ج) 0,4 (د) 0,6

3. $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ في التفاعل الآتي: طاقة + ، إذا كان معدل سرعة استهلاك $(O_2 = 0,010)$ مول/لتر . ث ، فإن معدل سرعة تكوّن H_2O (بالمول/لتر . ث) يساوي:

- (أ) $1,25 \times 10^{-3}$ (ب) 8×10^{-3} (ج) $1,25 \times 10^{-2}$ (د) 8×10^{-2}

4. في التفاعل الآتي: $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$ ، إذا كان معدل سرعة استهلاك $(CH_4 = 0,12)$ مول/لتر . ث ، فإن معدل سرعة تكوّن H_2O (المول/لتر . ث) يساوي:

0,06 (أ) 0,12 (ب) 0,14 (ج) (د)

0,24

5. $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 + 2H_2O$ في التفاعل الآتي: ، إذا كان معدل سرعة اختفاء $O_2 = 0,45$ مول/لتر . ث ، فإن معدل ظهور CO_2 يساوي:

0,15 (أ) 0,30 (ب) 0,45 (ج) (د)

0,60

6. $ClO_3^- \rightarrow 3ClO^-$ في التفاعل + 2 سرعة إنتاج ClO_3^- (0,06) مول/لتر. ث فتكون سرعة استهلاك ClO^- تساوي (مول/لتر. ث):

0,02 (أ) 0,06 (ب) 0,12 (ج) (د) 0,18

7. لديك التفاعل الافتراضي الآتي: $2A_2 + B_2 \rightarrow 2A_2B$ ، إذا كان معدل سرعة استهلاك B_2 (0,04) مول/لتر . ث ، فإن معدل سرعة إنتاج A_2B تساوي:

0,02 (أ) 0,04 (ب) 0,08 (ج) (د)

0,16

8. في التفاعل: $B + 3C \rightarrow 2E$ ، تكون سرعة استهلاك C تساوي:

(أ) ثلث سرعة استهلاك B

(ب) ثلاثة أضعاف سرعة استهلاك B

(ج) ضعف سرعة إنتاج E

(د) ثلثي سرعة إنتاج E

9. $N_2O_5 \rightarrow 4NO_2 + O_2$ في التفاعل الآتي: 2، نجد أن معدل:

(أ) NO_2 سرعة تكوّن = نصف سرعة استهلاك N_2O_5

(ب) NO_2 سرعة تكوّن = سرعة استهلاك N_2O_5

N_2O_5 سرعة استهلاك O_2 (ج) سرعة تكوّن = ضعف سرعة استهلاك N_2O_5

N_2O_5 سرعة استهلاك O_2 (د) سرعة تكوّن = نصف سرعة استهلاك N_2O_5