

Тема 7.

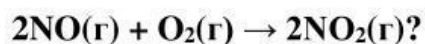
ХІМІЧНА КІНЕТИКА. Частина I

Теоретичні питання для підготовки:

1. Швидкість реакції
2. Вимірювання швидкості реакції
3. Фактори, що впливають на швидкість реакції
4. Механізми реакцій
5. Закон швидкості, константи, молекулярність та порядок реакції

Навчальні питання та завдання

1. Який закон швидкості дії для реакції

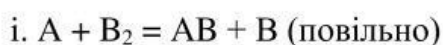


2. Якщо реакція $2\text{NO}_2 + \text{F}_2 = 2\text{NO}_2\text{F}$ відбувається за механізмом,



Який закон швидкості? Яка молекулярність?

3. Якщо реакція $2\text{A} + \text{B}_2 = 2\text{AB}$ відбувається за механізмом,



Який порядок відносно $[B_2]$?

4. Якщо реакція $3NO_2 + H_2O(g) \rightarrow NO(g) + 2HNO_3(рід)$ відбувається за механізмом,

- i. $2NO_2 \rightarrow N_2O_4$ - швидко;
- ii. $N_2O_4 + H_2O \rightarrow HNO_2 + HNO_3$ - повільно;
- iii. $2HNO_2 \rightarrow NO + NO_2 + H_2O$ – швидко.

Який закон швидкості? Молекулярність? Порядок?

5. Яка швидкість реакції, коли концентрації всіх реагентів дорівнюють одиниці, ($[A] = [B] = 1$) для реакції другого порядку?

6. Ви зберігаєте продукти в холодильнику, щоб запобігти псуванню. Який фактор ви застосовуєте, щоб уповільнити швидкість реакції?

- 1). природу реагентів;
- 2). ізоляцію реагентів;
- 3). пригнічення каталізаторів;
- 4). температуру.

7. Зниження температури зменшує швидкість усіх хімічних реакцій, оскільки зниження температури призводить до зменшення:

- 1). ΔH реакції;
- 2). частоти зіткнень;

- 3). вільної енергії реакції;
- 4). енергії активації реакції.