

Контрольна робота (Алкани, алкени, алкіни)

1. Вкажіть тип реакції, що описується схемою $A+BC=AC+B$:

- а) сполучення
- б) розкладу
- в) заміщення
- г) обміну

2. Процес віддавання електронів називається:

- а) окиснення
- б) відновлення
- в) сполучення
- г) розкладу

3. Каталізатор – це речовина, яка реакцію:

- а) прискорює
- б) сповільнює
- в) входить до складу продуктів реакції

4. В результаті реакцій заміщення утворюється:

- а) складна речовина
- б) дві складні речовини
- в) проста і складна речовини

5. Під час ендотермічних реакцій теплота:

- а) поглинається
- б) виділяється
- в) не змінюється

6. У стані хімічної рівноваги швидкість прямої реакції щодо зворотної:

- а) більша
- б) менша
- в) однакова

7. При збільшенні концентрації вихідних речовин швидкість хімічної реакції :

- а) збільшується

- б) зменшується
- в) залишається без змін
-

8. Ступінь окиснення простих речовин становить:

- а) 0
- б) +2
- в) -1

9. Встановіть відповідність – з'єднайте лініями 1 бал:

• Рівняння реакції	• Тип реакції
• $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$	• Розкладання
• $2\text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	• Заміщення
• $\text{KOH} + \text{HCl} = \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$	• Обміну
• $\text{Ba} + 2\text{HCl} = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2$	• Сполучення

10. Установіть послідовність зменшення ступеня окиснення Нітрогену в сполуках:

- а) NO_2 ;
- б) NH_3 ;
- в) HNO_2 ;
- г) KNO_3 .

11. 2 бала Скласти окисно-відновний баланс:

- $\text{Mg} + \text{HBr} = \text{Mg} + \text{Br}_2 + \text{H}_2$
- $\text{Na} + \text{O}_2 = \text{Na}_2\text{O}$

12. Як зміниться швидкість реакції, температурний коефіцієнт якої 2, під час підвищення температури від 10 до 50.

13. За температури 40°C реакція відбувається за 170 сек. Скільки часу буде відбуватися реакція за температури 70°C . Температурний коефіцієнт становить 2.
