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

LIVEWORKSHEETS

- 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
• $CaO+H_2O=Ca(OH)_2$	• Розкладання
• $2Fe(OH)_3=Fe_2O_3+3H_2O$	• Заміщення
• $KOH+HCl=KCl+H_2O$	• Обміну
• $Ba+2HCl=BaCl_2+H_2$	• 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:

- $Mg+HBr= MgBr_2+H_2$
- $Na+O_2= Na_2O$

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

_____

_____

_____

13. За температури 40 ^{0}C реакція відбувається за 170 сек. Скільки часу буде відбуватися реакція за температури 70^{0}C. Температурний коефіцієнт становить 2.

_____

_____

_____

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS