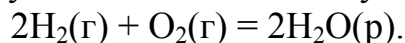


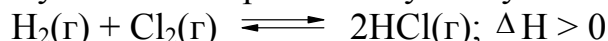
**Завдання для оцінювання знань за лабораторною роботою № 1  
за темою «Дослідження швидкості хімічних реакцій та хімічної  
рівноваги. Каталіз»**

**Варіант №1**

1. Написати вираз закону діючих мас для наступної реакції:



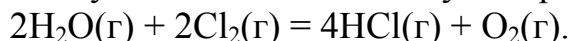
2. У якому напрямку зміститься рівновага у наступній системі:



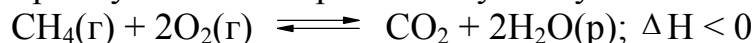
- а) при зниженні температури;
- б) при збільшенні тиску;
- в) при зменшенні концентрації реагентів;
- г) при збільшенні концентрації продуктів?

**Варіант №2**

1. Написати вираз закону діючих мас для наступної реакції:



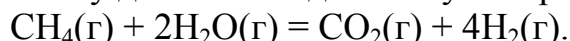
2. У якому напрямку зміститься рівновага у наступній системі:



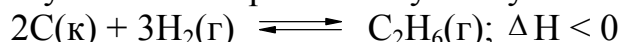
- а) при зниженні температури;
- б) при збільшенні тиску;
- в) при зменшенні концентрації реагентів;
- г) при збільшенні концентрації продуктів?

**Варіант №3**

1. Написати вираз закону діючих мас для наступної реакції:



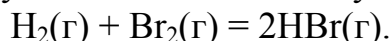
2. У якому напрямку зміститься рівновага у наступній системі:



- а) при зниженні температури;
- б) при збільшенні тиску;
- в) при зменшенні концентрації реагентів;
- г) при збільшенні концентрації продуктів?

**Варіант №4**

1. Написати вираз закону діючих мас для наступної реакції:



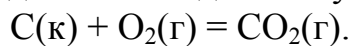
2. У якому напрямку зміститься рівновага у наступній системі:



- а) при зниженні температури;
- б) при збільшенні тиску;
- в) при зменшенні концентрації реагентів;
- г) при збільшенні концентрації продуктів?

**Варіант №5**

1. Написати вираз закону діючих мас для наступної реакції:



2. У якому напрямку зміститься рівновага у наступній системі:



- а) при зниженні температури;
- б) при збільшенні тиску;
- в) при зменшенні концентрації реагентів;
- г) при збільшенні концентрації продуктів.