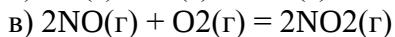
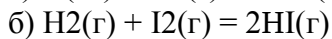
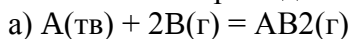


Питання для самоконтролю.

1. Наведіть формулювання закону діючих мас. .
2. Вкажіть фактори, які впливають на швидкість хімічних реакцій.
3. Напишіть вирази для швидкостей таких реакцій:

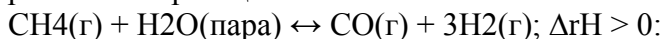


Як зміняться швидкості цих реакцій, якщо вдвічі збільшити концентрації речовини В (реакція а) і кисню (реакція в) та втричі – концентрацію водню (реакція б)?

4. Як зміняться швидкості реакцій, наведених в п.2, якщо при незмінній температурі збільшити тиск у 3 рази?

5. У скільки разів збільшиться швидкість реакції при підвищенні температури від 100 С до 500С, якщо температурний коефіцієнт швидкості цієї реакції становить 3?

6. Використовуючи принцип Ле Шательє, вкажіть, в якому напрямку зміститься положення рівноваги в реакції

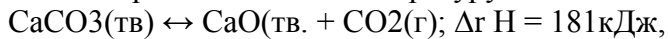


а) при збільшенні концентрації метану;

б) при збільшенні тиску;

в) при нагріванні системи.

6. Як потрібно змінити температуру і тиск в гетерогенній системі



щоб положення рівноваги змістилася вправо?