

1. Сформулюйте закон діючих мас.
2. Від чого залежить і від чого не залежить константа хімічної рівноваги?
3. Що описує термодинамічна константа?
4. Який метод дає змогу одразу отримати величини концентрації?
5. Як зміниться рівновага в реакції $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$, якщо в системі підвищити тиск?
6. Який буде мати вигляд формула, за якою розраховується константа рівноваги оборотної хімічної реакції, якщо реакція протікає в розчині, і відомі молярні концентрації вихідних речовин і продуктів?
7. Що таке константа рівноваги K_p ?
8. Охарактеризуйте різні способи вираження концентрації розчинів.
9. Вплив температури на положення рівноваги.
10. Вплив тиску і концентрації на положення рівноваги.