1. **Контрольні запитання та завдання до лабораторної роботи**
2. Величини, що характеризують чутливість реакцій. Дати визначення і навести розрахунки цих величин. Навести приклади чутливих і малочутливих реакцій.
3. Які реакції називаються характерними, специфічними, селективними, чутливими? Які реагенти називають специфічними, селективними, груповими?
4. Добуток розчинності. Умови утворення та розчинення осадів.
5. Розчинення осадів в надлишку осаджувача.
6. Взаємозв’язок процесів осадження та розчинення.
7. Вплив температури на величину добутку розчинності. Використання добутку розчинності в аналізі.
8. Вплив pH та явища амфотерності на розчинність осадів.
9. Дробне (фракційне) осадження.
10. Як досягти повноти осадження речовини?
11. Що служить критерієм придатності методу осадження для розділення чи аналізу досліджуваних сполук? Відповідь обгрунтувати.