

## КОНТРОЛЬНЫЕ ВОПРОСЫ

1. Основные положения теории электролитической диссоциации. Теория сильных электролитов.
2. Равновесие в растворах слабых электролитов. Константа диссоциации
3. Расчет ионной силы растворов электролитов, коэффициента активности и активной концентрации ионов.
4. Понятия о гетерогенных равновесных системах.
5. Что называется константой растворимости (или произведением растворимости) малорастворимого соединения?
6. Условия образования и растворения осадков.
7. Влияние присутствия одноименного иона на растворимость малорастворимого электролита.
8. Возможен ли переход одного малорастворимого электролита в другой малорастворимый электролит?
9. Гетерогенные процессы в живом организме.