

Контрольні запитання і завдання до лекції

1. Розкрийте суть першого наслідку з правила добутку розчинності.
2. Розкрийте суть другого наслідку з правила добутку розчинності.
3. Чи розчиниться BaCO_3 в CH_3COOH ($K_{\text{CH}_3\text{COOH}} = 1,75 \cdot 10^{-5}$, $K_{\text{H}_2\text{CO}_3} = 4,5 \cdot 10^{-7}$, $K_{\text{HCO}_3^-} = 5,0 \cdot 10^{-11}$). Чому?
4. Записати реакцію розчинення SrC_2O_4 в HCl . Чому?
5. Розрахувати розчинність кальцію оксалату, якщо добуток розчинності його при 20°C дорівнює $2,3 \cdot 10^{-9}$.
6. Скільки г BaSO_4 перейде в розчин при промиванні осаду 200cm^3 води?
7. Скільки г BaSO_4 перейде в розчин при промиванні осаду 200cm^3 рідини, що містить 10^{-3} моль сірчаної кислоти?
8. Розрахуйте розчинність плюмбуму (II) хромату (в грамах на 1dm^3) в воді.
9. Розрахуйте розчинність плюмбуму (II) хромату (в грамах на 1dm^3) в $0,1\text{M}$ розчині хромату калію.
10. Розрахуйте розчинність BaCO_3 при $\text{pH } 3,0$.