

Завдання до самостійної роботи 2.5

- 1) Розчинність CaCO_3 при 35°C дорівнює $6,9 \cdot 10^{-5}$ моль/ел. Обчислити добуток розчинності цієї солі.
- 2) Обчислити добуток розчинності PbBr_2 при 25°C , якщо розчинність солі при цій температурі дорівнює $1,32 \cdot 10^{-2}$ моль / л.
- 3) У 500 мл води при 18°C розчиняється 0,0166 г AgCrO_4 . Чому дорівнює добуток розчинності цієї солі?
- 4) Для розчинення 1,16 г PbI_2 було потрібно 2 л води. Знайти добуток розчинності солі.
- 5) Виходячи з добутку розчинності карбонату кальцію, знайти масу CaCO_3 , що міститься в 100 мл його насиченого розчину.
- 6) Знайти масу срібла, що знаходиться у вигляді іонів в 1 л насиченого розчину AgBr .
- 7) Обчислити об'єм води, необхідний для розчинення при 25°C 1 г BaSO_4 .
- 8) В якому обсязі насиченого розчину Ag_2S міститься 1 мг розчиненої солі?
- 9) У скільки разів розчинність (в моль/л) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ у воді більше розчинності $\text{Fe}(\text{OH})_3$ при 25°C ?
- 10) Утворюється осад сульфату срібла, якщо до 0,02 М розчину AgNO_3 додати рівний об'єм 1 н. розчину H_2SO_4 ?
- 11) До 50 мл 0,001 н. розчину HCl додали 450 мл 0,0001 н. розчину AgNO_3 . Чи випаде осад хлориду срібла?
- 12) Утворюється осад хлориду свинцю, якщо до 0,1 н. розчину $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ додати рівний об'єм 0,4 н. розчину NaCl ?
- 13) Обчислити розчинність (в моль / л) CaF_2 у воді і в 0,05 М розчині CaCl_2 . У скільки разів розчинність в другому випадку менше, ніж у першому?
- 14) У скільки разів розчинність AgCl в 0,001 н. розчині NaCl менше, ніж у воді? Розрахунок провести з урахуванням коефіцієнтів активності,

