

Завдання до самостійної роботи

1. Розрахуйте розчинність сульфату барію в 0,1 М розчині сульфату натрію
2. Розрахуйте розчинність оксалату кальцію в 0,01 М розчині нітрату калію.
3. Розрахувати розчинність фосфату магнію і амонію в 0,1 М розчині хлориду амонію.
4. Розчинність натрій хлориду NaCl у воді при звичайній температурі (20°C) складає 31,6 г в 100 г води. Розрахувати вміст солі в 10 г насиченого розчину натрій хлориду.
5. Розрахувати розчинність калій нітрату у воді при звичайній температурі (20° С), якщо при випарюванні 50 г насиченого розчину маса сухої солі виявилася рівною 13,02 г.
6. Розрахуйте розчинність аргентум йодиду в 1М розчині амоніаку.
7. Обчислити у скільки разів розчинність Fe(OH)₂ у воді більша, ніж розчинність Fe(OH)₃ за 25°C.
8. Добуток розчинності аргентум тіоціанату = $1,1 \cdot 10^{-12}$. Обчислити розчинність речовини аргентуму тіоціанату у воді.
9. Розчинність аргентум йодиду за температурою 25 °С становить 2,865мкг/л. Обчислити добуток розчинності.
10. Добуток розчинності стронцій сульфату = $3,2 \cdot 10^{-7}$. Обчислити, в якому об'ємі насиченого розчину міститься Sr²⁺ кількістю 0,56 моль/л.
11. Обчислити, у скільки разів розчинність барій сульфату в насиченому водному розчині більша, ніж у водному розчині натрій тіосульфату з концентрацією Na₂SO₄ 0,05 моль/л.