**Завдання до самостійної роботи**

1. Розрахувати молярну і масову розчинність у воді: а) сульфату кальцію, б) йодиду свинцю, в) арсенату срібла, г) фосфату барію.
2. Розрахувати молярну і масову розчинність хлориду срібла: а) в 0,15 М розчині нітрату срібла; б) в 0,15 М розчині нітрату амонію.
3. Скільки грамів фосфату барію може бути розчинено в 100 мл 0,2 М розчину: а) фосфату натрію; б) нітрату барію.
4. Розрахувати молярну і масову розчинність PbI2 в 0,1 М розчині нітрату барію.
5. Обчислити рН насиченого розчину Mg(OH)2.
6. Обчислити масову розчинність фосфату свинцю і рівноважні молярні концентрації іонів Pb2 + і PO43- в його насиченому водному розчині.
7. У скільки разів менше розчинність СаС2О4 в 0,01 М розчині оксалату амонію в порівнянні з його розчинність в чистій воді? Обчислення провести: а) без урахування коефіцієнтів активності; б) з урахуванням коефіцієнтів активності.
8. До 200 мл розчину, що містить по 0,02 моль хлориду і оксалату натрію, поступово додають нітрат срібла. Яка буде концентрація хлорид-іона в розчині в момент, коли почнеться осадження Ag2C2O4?
9. До 125 мл насиченого розчину PbSO4 додали 5 мл 0,5% розчину сульфату натрію. Розрахувати молярну концентрацію іонів свинцю в розчині над осадом.
10. Яку масу карбонату натрію слід додати до 200 мл насиченого розчину ВаСО3 для зниження його розчинності до 10-6 моль / л?