

Завдання до самостійної роботи №1.1

- Розрахувати молярну і масову розчинність у воді: а) сульфату кальцію, б) йодиду свинцю, в) арсенату срібла, г) фосфату барію.
- Розрахувати молярну і масову розчинність хлориду срібла: а) в 0,15 М розчині нітрату срібла; б) в 0,15 М розчині нітрату амонію.
- Скільки грамів фосфату барію може бути розчинено в 100 мл 0,2 М розчину: а) фосфату натрію; б) нітрату барію.
- Розрахувати молярну і масову розчинність PbI_2 в 0,1 М розчині нітрату барію.
- Обчислити рН насиченого розчину $Mg(OH)_2$.