

Завдання до самостійної роботи №1.2

- Обчислити масову розчинність фосфату свинцю і рівноважні молярні концентрації іонів Pb^{2+} і PO_4^{3-} в його насиченому водному розчині.
- У скільки разів менше розчинність CaC_2O_4 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.
- 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 $Ag_2C_2O_4$?
- До 125 мл насиченого розчину $PbSO_4$ додали 5 мл 0,5% розчину сульфату натрію. Розрахувати молярну концентрацію іонів свинцю в розчині над осадом.
- Яку масу карбонату натрію слід додати до 200 мл насиченого розчину $BaCO_3$ для зниження його розчинності до 10^{-6} моль / л?