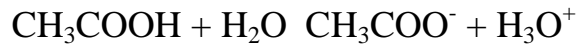
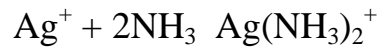


Завдання до самостійної роботи 2.6

- Для реакцій, наведених нижче, складіть сполучені пари кислота-основа



- Назвіть по Льюїсу кислоту і підстава в наступній реакції:



- У 500 мл води при 18 °С розчиняється 0,0166 г Ag_2CrO_4 . Чому дорівнює добуток розчинності цієї солі?
- Чому дорівнює концентрація гідроксид-іонів в розчині, рН якого 10,80?
- В 1 л розчину міститься 1 моль хлориду кальцію, ступінь дисоціації якого становить 75%. Яка маса електроліту дисоційованого на іони?
- Розрахувати кількість речовини катіонів (в моль) в 1430 г 10% -го розчину гідроксиду натрію, якщо ступінь дисоціації становить 90%
- В 1 л водного розчину ортофосфата натрію з концентрацією 0,3 моль / л міститься 0,27 моль іонів натрію. Розрахувати ступінь дисоціації солі.
- 41,6 г хлориду барію розчинили у воді. В отриманому розчині міститься 0,35 моль хлорид-іонів. Розрахувати ступінь дисоціації хлориду барію.
- Обчислити концентрацію протонів в 0,1 М розчині фосфорної кислоти, припускаючи, що дисоціація відбувається по першому місці і константа дисоціації дорівнює $7,11 \cdot 10^{-3}$.