

4. Завдання до самостійної роботи.

1. Розрахуйте рівноважну концентрацію і активність ацетат-іона в 0.100 М розчині оцтової кислоти в присутності 0.050 М хлориду натрію.
2. Розрахуйте реальну константу дисоціації оцтової кислоти в 0.100 М розчині хлориду калію.
3. Розрахуйте реальну константу дисоціації оцтової кислоти в 0.100 М розчині сульфату калію.
4. Розрахуйте рН 0.01 М розчину оцтової кислоти.
5. Розрахуйте рН 0.10: м розчину нітрату метіламмонія.
6. Розрахуйте концентрацію оцтової кислоти у винному оцті (рН 2.80), вважаючи, що кислотність визначається тільки оцтовою кислотою.
7. Розрахуйте рН розчину 0.020 М розчину ацетату натрію.
8. Розрахуйте рН буферного розчину, що складається з 0.10 М оцтової кислоти і 0.10 М ацетату натрію.
9. Обчисліть рН 0.010 М розчину ацетату натрію в етиловому спирті.