

Контрольні запитання і завдання до лабораторної роботи 2.6

- Від яких факторів залежить ступінь дисоціації?
- Яка залежність ступені дисоціації від розведення кислоти?
- Яким чином природа розчинника впливає на електропровідність речовини?
- Чому амоніак має більш слабку електропровідність ніж гідроксиди металів?
- Чим відрізняється механізм електролітичної дисоціації в розчині і в розплаві?