1. Напишите ионно-молекулярные и молекулярные уравнения гидролиза соли CH3COOK.

Выведите и рассчитайте Кгидр по 1- и 2-й ступени, а также степень гидролиза и pH раствора для 1 ступени гидролиза при концентрации 1,2 моль/л, плотность 1,17 г/мл

1. Рассчитайте рН и рОН раствора CH3COOН с молярной концентрацией 0,1 , степень диссоциации электролита=1