Задание:

1. Выполнить упражнения по теме «Растворы неэлектролитов»
2. Фото конспекта отправить на почту А.П. Лескову до 25.11.20

***Упражнения и задачи***

1. Вычислите, сколько глицерина C3H5(OH)3 нужно растворить в 200 г воды, чтобы раствор замерзал при - 5°С. Криоскопическая постоянная воды 1,86 град.

2. Сколько граммов глюкозы С6Н12О6 было растворено в 0,5л воды, если температура кипения полученного раствора составила 1020С?

3. Раствор, содержащий 3,04 г камфоры С10Н16О в 100 г бензола, кипит при 80,714°С. Температура кипения бензола равна +80,2°С. Вычислите эбулиоскопическую константу бензола.

4. Глицерин массой 2,76 г растворили в воде массой 200 г. При какой температуре замерзает этот раствор?

5. В радиатор автомобиля налили 9 л воды и добавили 2 л метанола (плотность 0,8 г/мл). При какой минимальной температуре можно после этого оставлять автомобиль на открытом воздухе, не опасаясь, что вода в радиаторе замерзнет?