**2**. Водно-метаноловый раствор с плотностью массы метанола 536,8 кг/ м3 имеет массу 2,10 кг и мольный объем 2,728 ⋅10 –5 м3/моль. Определить общее число молей и объем раствора, его мольную массу и удельное число молей, плотности общего числа молей и массы, удельный объем, числа молей и массы компонентов, их массовые и мольные доли, плотности чисел молей и плотность массы воды.

**3.** Определить графически парциальный мольный объем воды и рассчитать парциальный мольный объем сульфата лития в водном растворе с мольной долей его, равной 0,0075 , по следующим данным:

 0,01 0,04 0,06 0,08 0,10

,кг/м3  1007 1032 1051 1068 1086