536. Какова мольная доля каждого компонента в расплаве, содержащем 66 % мас. KF и 34 % мас. СаCl2?

561. Раствор, состоящий из 9,2 г глицерина (С3Н8О3) и 400 г ацетона, кипит при температуре 56,38 °C. Чистый ацетон кипит при температуре 56 °C. Вычислите эбуллиоскопическую константу ацетона.

586. Осмотическое давление раствора, в 250 мл которого содержится 2,3 г растворенного неэлектролита, при 27 °С равно 249 кПа. Вычислите молярную массу растворенного вещества.

611. Давление пара водного раствора нитрата натрия (ω = = 8 % мас.) равно 2268,8 Па при 20 °С. Давление паров воды при этой температуре равно 2337,8 Па. Найдите кажущуюся степень диссоциации нитрата натрия в этом растворе.

660. С помощью расчетов докажите, что осадок не образуется при смешивании насыщенного раствора сульфата кальция с равным объёмом раствора с концентрацией хлорида стронция, равной 0,00001 моль/л.

686. Определите степень гидролиза и рН 0,005Н раствора KCN, если Кд(KCN) = 4,9 · 10-10.