16. Возьми: Раствора мезатона изотонического 20 мл.

Э NaCl = 0,28; ∆ t 1% - ;i = 1,86; М.м = 203,68.

Рассчитать количество вещества всеми способами: а) по закону Вант-Гоффа, б) по закону Рауля, в) с использованием изотонического эквивалента по хлориду натрия.

25. Возьми: Рибофлавина 0,002

Раствора калий йодида 2% 10 мл

Смешай. Дай. Обозначь. По 2 капли 4 раза в день в пра­вый глаз

Студент в асептических условиях отмерил в отпускной флакон нейтрального стекла 10мл 0,02 % раствора рибофлавина и 1мл 20% раствора калий йодида, 0,2 мл 10 % раствора хлорида натрия. Оформил к отпуску.

Какие ошибки допущены студентом? Сделайте необходимые расчеты, напишите ППК, отражающий технологию в соответствии с НД.