1. В растворе, приготовленном из железного купороса FeSO4·7H2O двухвалентное железо окислили азотной кислотой до трехвалентного и затем осадили в виде гидроксида и прокалили. Вес прокаленного осадка Fe2O3 оказался равным 0,2662 г*.* Написать уравнения реакций и вычислить массу в первоначальном растворе: a) Fe2+ и б) FeSO4·7H2O.
2. Вычислить массовую долю оксида азота (V) в азотной кислоте, если на титрование пробы HNO3 массой 2,0500 г затрачено 22,7 мл раствора гидроксида натрия концентрацией 0,1 экв./л