1. Избыток оксида алюминия- Al2O3 добавили к 39,4 г раствора с массовой долей серной кислоты 8%- H2SO4. Вычислите массу соли, образовавшейся в результате реакции- Al2(SO4)3
2. После полного растворения 5 г оксида меди(II) – CuO в азотной кислотa- HNO3 масса раствора составила 89 г. Чему равна массовая доля получившейся соли- Cu(NO3)2 в этом растворе?