1. Написать формулу сульфата железа (III) и рассчитать содержание железа в этом

соединении.

1. Найти массу 1м3 воздуха при 17°С и давлении 624 мм рт.ст.
2. На нейтрализацию 1г кислоты пошло 1,247г KOH. Найти эквивалентную массу кислоты.
3. Для очистки типографского шрифта от вредных примесей цинка в его расплав добавляют хлорид аммония, который реагирует с находящимся в сплаве цинком по реакции 2 NH4CL + Zn → ZnCl2 + 2NH3 +H2 ↑. Образующийся хлорид цинка всплывает на поверхность расплава в виде шлака. Хлорид аммония добавляют в расплав из расчета 2,5 кг на 1 кг цинка. Соответствует ли это количество NH4CL теоретическому?