Если вы планируете решать данное задание на экзамене, потренируйтесь. Приведите полное решение задачи с уравнениями реакций.

В случае неверного решения или вопросов по задаче, разберем ее.

Если вы не планируете решать данное задание на экзамене, пропустите его. Уделите время повторению теории, прорешиванию тестовой части.

Задачи №34. Кристаллогидраты

1. При растворении в воде 114,8г цинкового купороса (ZnSO4 \*7 H2O) получили 10%-й раствор соли. К полученному раствору добавили 12г магния. После завершения реакции к полученной смеси добавили 365г 20%-го раствора соляной кислоты. Определите массовую долю кислоты в образовавшемся растворе. Процессом гидролиза пренебречь.
2. Нитрид натрия массой 8,3г прореагировал с 20%-м раствором серной кислоты массой 490г. Затем к полученному раствору добавили кристаллическую соду (Na2CO3\* 10H2O) массой 57,2г. Найти массовые доли кислоты в конечном растворе.
3. Свинцовый сахар ((CH3COO)2Pb \* 3 H2O) массой 75,8г растворили в воде и получили 10%-й раствор соли. К этому раствору добавили 15,6г цинка и после завершения реакции еще 312г 10%-го раствора сульфида натрия. Определите массовую долю сульфида натрия в конечном растворе.
4. Смесь цинка и цинкового купороса полностью растворилась в 160г концентрированного раствора NaOH. При этом выделилось 2,24л газа (н.у.) и образовался раствор массой 172,04г. Вычислите массовую долю солей в полученном растворе.