**Задачи на нахождение массы или объема продукта реакции, если одно из исходных веществ дано в избытке**

1. К раствору объёмом 153,5 мл с массовой долей гидроксида калия 16% и плотностью 1,14 г/мл прилили раствор объёмом 86,8 мл с массовой долей серной кислоты 20% и плотностью 1,14 г/мл. Определите массу образовавшейся соли.
2. К 250 г 12%-го раствора нитрата серебра добавили 300 г 4%-го раствора хлорида натрия. Вычислить массу образовавшегося осадка.
3. Какая масса сульфата натрия образуется при смешивании 200 г 12% - го раствора серной кислоты со 100 г 8% - го раствора гидроксида натрия?
4. На 24 г металлического магния подействовали 100 г 30%-го раствора соляной кислоты. Найдите массу образовавшегося хлорида магния.
5. На 200 г 10%-го раствора серной кислоты подействовали 40 г оксида алюминия. Найдите массу образовавшейся воды
6. Смешали 100 мл 20%-го раствора серной кислоты (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-b96hbe.png= 1,14 г/мл) и 400 г 5,2%-го раствора хлорида бария. Определить массу осадка.
7. К 101 мл 20%-го раствора хлорида аммония (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-Nj5ASy.png= 1,06 г/мл) добавили 125 мл 18%-го раствора гидроксида натрия (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-NX4t5q.png= 1,2 г/мл). Вычислить объем полученного газа.
8. К 250 мл 0,1М раствора нитрата магния добавили 194 мл 4,3%-го раствора гидроксида бария  (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-EfSeek.png= 1,03 г/мл). Определить массы выпавшего осадка.
9. К 90,1 мл 12%-го раствора нитрата аммония (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-CvDnb1.png= 1,11 г/мл) прибавили 75 г 25%-го раствора гидроксида калия. Рассчитайте объем выделившегося газа.
10. К 100 мл 10,6%-го раствора хлорида кальция (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-3KDxXL.png= 1,05 г/мл) добавили 100 мл 38,55%-го раствора карбоната натрия (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-UxXAZj.png= 1,1 г/мл). Определить массу осадка.
11. К раствору объёмом 153,5 мл с массовой долей гидроксида калия 16% и плотностью 1,14 г/мл прилили раствор объёмом 86,8 мл с массовой долей серной кислоты 20% и плотностью 1,14 г/мл. Определите массу образовавшейся соли.
12. К 250 г 12%-го раствора нитрата серебра добавили 300 г 4%-го раствора хлорида натрия. Вычислить массу образовавшегося осадка.
13. Какая масса сульфата натрия образуется при смешивании 200 г 12% - го раствора серной кислоты со 100 г 8% - го раствора гидроксида натрия?
14. На 24 г металлического магния подействовали 100 г 30%-го раствора соляной кислоты. Найдите массу образовавшегося хлорида магния.
15. На 200 г 10%-го раствора серной кислоты подействовали 40 г оксида алюминия. Найдите массу образовавшейся воды
16. Смешали 100 мл 20%-го раствора серной кислоты (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-b96hbe.png= 1,14 г/мл) и 400 г 5,2%-го раствора хлорида бария. Определить массу осадка.
17. К 101 мл 20%-го раствора хлорида аммония (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-Nj5ASy.png= 1,06 г/мл) добавили 125 мл 18%-го раствора гидроксида натрия (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-NX4t5q.png= 1,2 г/мл). Вычислить объем полученного газа.
18. К 250 мл 0,1М раствора нитрата магния добавили 194 мл 4,3%-го раствора гидроксида бария  (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-EfSeek.png= 1,03 г/мл). Определить массы выпавшего осадка.
19. К 90,1 мл 12%-го раствора нитрата аммония (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-CvDnb1.png= 1,11 г/мл) прибавили 75 г 25%-го раствора гидроксида калия. Рассчитайте объем выделившегося газа.
20. К 100 мл 10,6%-го раствора хлорида кальция (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-3KDxXL.png= 1,05 г/мл) добавили 100 мл 38,55%-го раствора карбоната натрия (https://studfiles.net/html/2706/997/html_UBJ3gv3oBE.XuLR/img-UxXAZj.png= 1,1 г/мл). Определить массу осадка.