1. **Вычислите массовую долю (в %) хлороводорода в растворе, полученном при растворении 11,2 л (н. у.) хлороводорода в 1 л воды. (Запишите число с точностью до десятых.)**
2. **К раствору хлорида кальция массой 90 г с массовой долей 5 % добавили 10 г этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна \_\_\_\_\_ %. (Запишите число с точностью до десятых.)**
3. **К раствору нитрата кальция массой 80 г с массовой долей 4 % добавили 20 г этой же соли. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
4. **Смешали два раствора: один массой 130 г с массовой долей соли 6 %, другой массой 70 г с массовой долей этой же соли 2 %. Массовая доля соли, содержащейся в образовавшемся растворе, равна \_\_\_\_%. (Запишите число с точностью до десятых.)**
5. **К 180 г 4%-ного раствора ацетата калия добавили 120 г б%-ного раствора этой же соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна \_\_\_\_%. (Запишите число с точностью до десятых.)**
6. **Смешали 120 г раствора нитрата калия с массовой долей 15 % и 80 г раствора этой же соли с массовой долей 20 %. Массовая доля соли в полученном растворе равна \_\_\_\_%. (Запишите число с точностью до целых.)**
7. **Какое количество (моль) вещества нитрата кальция необходимо для приготовления 820 г раствора с массовой долей 4 %? (Запишите число с точностью до десятых.)**
8. **Смешали 300 г раствора с массовой долей соли 20 % и 500 г раствора с массовой долей этой же соли 40 %. Массовая доля соли в полученном растворе равна \_\_\_\_%. (Запишите число с точностью до десятых.)**
9. **Смешали два раствора: один массой 120 г с массовой долей соли 15 %, другой массой 125 г с массовой долей этой же соли 10 %. Чему равна масса (г) соли, содержащейся в образовавшемся растворе? (Запишите число с точностью до десятых.)**
10. **К 300 г раствора нитрата калия с массовой долей 20 % добавили 40 г той же соли. Чему равна массовая доля (%) нитрата калия в полученном растворе? (Запишите число с точностью до десятых.)**
11. **К 110 г раствора с массовой долей хлорида натрия 20% добавили 22 мл воды и 18 г этой же соли. Вычислите массовую долю соли (в процентах) в полученном растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
12. **Вычислите массовую доля серной кислоты (в процентах) в растворе, образующемся при смешивании 120 г 20%-ного и 40 г 50%-ного растворов этой же кислоты. (Запишите число с точностью до десятых.)**
13. **Вычислите массу соли (в граммах), которую нужно взять для приготовления 10 кг физиологического раствора с массовой долей хлорида натрия 0,85%. (Запишите число с точностью до целых.)**
14. **К 200 г 8%-ного раствора хлорида натрия добавили 80 г воды. Вычислите массовую долю соли (в процентах) в образовавшемся растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
15. **Вычислите массовую долю ацетата натрия (в  процентах)  в  растворе, полученном при добавлении 120 г воды к 200 г раствора с массовой долей соли 8%. (Запишите число с точностью до целых.)**
16. **Вычислите массовую долю хлорида аммония (в процентах) в растворе, полученном при добавлении 50 г воды к раствору, состоящему из 70 г воды и 20 г хлорида аммония. (Запишите число с точностью до десятых.)**
17. **Вычислите массу нитрата калия (в граммах), которую следует растворить в 150,0 г раствора с массовой долей этой соли 10% для получения раствора     с массовой долей 12%. (Запишите число с точностью до десятых.)**
18. **К раствору, состоящему из 45 г воды и 15 г соли, добавили 65 г воды и 10 г той же соли. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
19. **К 100 г раствора с массовой долей хлорида натрия 15% добавили 35 мл воды и 25 г этой же соли. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)**
20. **К 110 г раствора с массовой долей хлорида магния 10% добавили 21 мл воды и 21 г этой же соли. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)**
21. **Смешали 70 г раствора с массовой долей нитрата натрия 30% и 130 г раствора этой же соли с массовой долей 20%. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
22. **Вычислите массу (г) уксусной кислоты, которую следует растворить в 150 г столового 5%-ного уксуса для получения 10%-ного раствора. (Запишите число с точностью до десятых.)**
23. **Смешали 120 г раствора с массовой долей нитрата натрия 25% и 80 г раствора этой же соли с массовой долей 50%. Вычислите массовую долю соли (в процентах) в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)**
24. **К 70 г раствора с массовой долей хлорида кальция 40% добавили 18 мл воды и 12 г этой же соли. Вычислите массовую долю соли (в процентах) в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)**
25. **К 115 г раствора с массовой долей хлорида натрия 20% добавили 58 мл воды и 2 г этой же соли. Вычислите массовую долю хлорида натрия (в процентах) в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)**
26. **К 130 г раствора с массовой долей нитрата магния 10% добавили 17 г этой же соли и выпарили 27 мл воды. Вычислите массовую долю нитрата магния (в процентах) в полученном растворе. (Запишите число с точностью до целых.)**
27. **К раствору, состоящему из 70 г воды и 20 г хлорида аммония, добавили 50 г воды. Вычислите массовую долю соли (в процентах) в полученном растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
28. **К 75 г раствора с массовой долей соли 14% добавили 10 г той же соли и 10 мл воды. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе. (Запишите число с точностью до десятых.)**
29. **Вычислите массу воды (в граммах), которую нужно выпарить из 200 г 12%‐го раствора нитрата натрия, чтобы получить раствор, в котором массовая доля соли равна 20%. Ответ округлите до целых.**
30. **Вычислите массу нитрата натрия (в граммах), которую нужно добавить к 500 г 20%‐го раствора нитрата натрия, чтобы получить раствор, в котором массовая доля соли равна 25%. Ответ округлите до десятых.**

Ответы:

1. 1,8
2. 14,5
3. 23,2
4. 4,6
5. 4,8
6. 17
7. 0,2
8. 32,5
9. 30,5
10. 29,4
11. 26,7
12. 27,5
13. 85
14. 5,7
15. 5
16. 14,3
17. 3,4
18. 18,5
19. 25
20. 21
21. 23,5
22. 8,3
23. 35
24. 40
25. 25
26. 25
27. 14,3
28. 21,6
29. 80
30. 33,3