**Задачи на растворы**

1. В 195 граммах воды растворили 5г хлорида натрия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе (2,5%)

2. Сколько граммов надо взять нитрата калия и воды для приготовления 1,5кг раствора с массовой долей соли 20% (300г, 1200г)

3. 1 кг раствора соли содержит 0,075кг соли. Какова массовая доля соли в этом растворе? (7,5%)

4.В 100г воды растворили 2 моль сульфата калия. Рассчитайте массовую долю растворенного вещества. (25,82%)

5. В какой массе воды надо растворить 50г соли, чтобы получить 5-процентный раствор соли. (950г)

6. Как изменится массовая доля соли в растворе, если к 0,12кг 10%-ного раствора соли добавить: а) 50г воды; б) 5г соли; в) 50г 20%-ного раствора этой же соли? Ответ подтвердите расчетами. (а) 7%; б) 13,6%; в) 13%).

7. К раствору хлорида натрия (объем 120мл, массовая доля хлорида натрия 16%, плотность 1,12г/мл) прилили воду объемом 80 мл (плотность воды 1г/мл). Рассчитайте массовую долю хлорида натрия в полученном растворе (10%).

8.К 160 г 10%-го раствора хлорида натрия добавили 10 г этой же соли и 200 г воды. Массовая доля соли в полученном растворе равна \_\_\_\_\_\_\_ %. (Запишите число с точностью до десятых).

9.К 300 г 6%-го раствора серной кислоты прилили 100 г воды. Массовая доля кислоты в полученном растворе равна \_\_\_\_\_ % (Запишите число с точностью до десятых)

**Задачи на растворы**

1. В 195 граммах воды растворили 5г хлорида натрия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе (2,5%)

2. Сколько граммов надо взять нитрата калия и воды для приготовления 1,5кг раствора с массовой долей соли 20% (300г, 1200г)

3. 1 кг раствора соли содержит 0,075кг соли. Какова массовая доля соли в этом растворе? (7,5%)

4.В 100г воды растворили 2 моль сульфата калия. Рассчитайте массовую долю растворенного вещества. (25,82%)

5. В какой массе воды надо растворить 50г соли, чтобы получить 5-процентный раствор соли. (950г)

6. Как изменится массовая доля соли в растворе, если к 0,12кг 10%-ного раствора соли добавить: а) 50г воды; б) 5г соли; в) 50г 20%-ного раствора этой же соли? Ответ подтвердите расчетами. (а) 7%; б) 13,6%; в) 13%).

7. К раствору хлорида натрия (объем 120мл, массовая доля хлорида натрия 16%, плотность 1,12г/мл) прилили воду объемом 80 мл (плотность воды 1г/мл). Рассчитайте массовую долю хлорида натрия в полученном растворе (10%).

8.К 160 г 10%-го раствора хлорида натрия добавили 10 г этой же соли и 200 г воды. Массовая доля соли в полученном растворе равна \_\_\_\_\_\_\_ %. (Запишите число с точностью до десятых).

9.К 300 г 6%-го раствора серной кислоты прилили 100 г воды. Массовая доля кислоты в полученном растворе равна \_\_\_\_\_ % (Запишите число с точностью до десятых)