

Проверочная работа по теме: «Массовая и объемная доля вещества»

1 вариант

1. В 110 г дистиллированной воды растворили 23 г соли. Вычислите массовую долю (в процентах) растворенного вещества в полученном растворе.
2. Дано 340 г раствора с массовой долей гидроксида натрия 7%. Вычислите массу вещества и массу воды.
3. Хлорид натрия массой 32 г растворили в 125 г воды. К полученному раствору решили еще добавить 3 г соли. Вычислите массовую долю первого и второго раствора.
4. В 98 г воды растворили 8 г соли. Далее, полученный раствор разбавили еще 33 г воды. Рассчитайте массовую долю первого и второго раствора.
5. Вычислите массу азота в воздухе объемом 420 л и объемной долей азота 78%.

Проверочная работа по теме: «Массовая и объемная доля вещества»

2 вариант

1. В 98 г дистиллированной воды растворили 42 г соли. Вычислите массовую долю (в процентах) растворенного вещества в полученном растворе.
2. Дано 280 г раствора с массовой долей гидроксида калия 6%. Вычислите массу вещества и массу воды.
3. Хлорид бария массой 21 г растворили в 170 г воды. К полученному раствору решили еще добавить 6 г соли. Вычислите массовую долю первого и второго раствора.
4. В 85 г воды растворили 17 г соли. Далее, полученный раствор разбавили еще 32 г воды. Рассчитайте массовую долю первого и второго раствора.
5. Вычислите массу кислорода в воздухе объемом 160 л и объемной долей кислорода 21%.

Ответы

1 вариант

- 1) 17, 29%
- 2) 23,8 г вещества и 316,2 г воды
- 3) 20, 38% и 21, 88%
- 4) 7,55% и 5,755%
- 5) 409,5 г

2 вариант

- 1) 30%
- 2) 16,8 г вещества и 263,2 г воды
- 3) 10,99% и 13,7%
- 4) 16,66% и 12,69%
- 5) 48 г