

Задача «на смешение растворов»

- [1]** 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 запишите с точностью до целых.
- [2]** 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%. Запишите ответ с точностью до десятых.
- [3]** Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном при сливании 120 г 7%-го раствора и 30 г 35%-го раствора этой соли. Ответ запишите с точностью до десятых.
- [4]** Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном после выпаривания 40 мл воды из 160 г 9%-го раствора соли. Ответ запишите с точностью до целых.
- [5]** Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном при добавлении к 150 г 7%-го раствора соли 18 г этой же соли и 50 мл воды. Ответ запишите с точностью до сотых.
- [6]** Вычислите массовую долю (в %) соли в растворе, полученном после добавления 50 мл воды и 10 г соли к 200 г 12%-го раствора этой же соли. Ответ запишите с точностью до целых.
- [7]** Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном при выпаривании из 260 г 8%-го раствора соли 15 мл воды и последующем добавлении 5 г этой же соли. Ответ запишите с точностью до сотых.
- [8]** Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном при добавлении к 160 г 9%-го раствора соли 20 мл воды и 20 г этой же соли. Ответ запишите с точностью до десятых.
- [9]** Вычислите массу 10% раствора соли, который нужно добавить к 300 г 20% раствора этой же соли, чтобы получить 12% раствор. Ответ запишите с точностью до целых.
- [10]** Вычислите массу воды, которую нужно выпарить из 600 г 13%-го раствора соли, чтобы получить 24%-ный раствор. Ответ запишите с точностью до целых.
- [11]** Вычислите массу соли, которую нужно добавить к 182 г 5% раствора этой же соли, чтобы получить 13,55%-ный раствор. Ответ запишите с точностью до целых.
- [12]** Вычислите массовую долю (в процентах) соли в растворе, полученном после добавления 70 мл воды и 30 г соли к 300 г 8%-го раствора соли. Ответ запишите с точностью до десятых.

[13] Вычислите массу (в граммах) 35% раствора соли, которую можно получить, упаривая 250 г 14% раствора этой же соли. Ответ запишите с точностью до целых.

[14] Вычислите массу (в граммах) 18% раствора соли, которую можно получить разбавлением 130 г 27% раствора этой же соли. Ответ запишите с точностью до целых.

[15] Вычислите массу (в граммах) воды, которую нужно прилить к 420 г 15% раствора соли, чтобы получить 9% раствор этой же соли. Ответ запишите с точностью до целых.

[16] Вычислите массовую долю вещества (в %) в растворе, полученном при сливании 120 г 15% раствора соли с 380 г 7% раствора этой же соли. Ответ запишите с точностью до сотых.

[17] Вычислите массу вещества (в граммах), которую надо добавить к 180 мл воды, чтобы получить 6% раствор. Ответ запишите с точностью до десятых.

[18] Вычислите массу воды (в граммах), которую надо добавить к 120 г 15% раствора соли, чтобы массовая доля вещества уменьшилась в шесть раз. Ответ запишите с точностью до целых.

[19] Определите массу воды (в граммах), которую нужно выпарить из 150 г 4% раствора поваренной соли, чтобы получить 10% раствор. Ответ запишите с точностью до целых.

[20] Определите массу (в граммах) 18%-го раствора соли, который необходимо добавить к 130 г 3% раствора соли, чтобы получить 5% раствор. Ответ запишите с точностью до целых.

[21] При охлаждении 170 г 12% раствора соли в осадок выпало 10 г безводной соли. Вычислите массовую долю соли (в %) в полученном растворе. Ответ запишите с точностью до десятых.

[22] К 140 г раствора соли добавили 160 г 6%-го раствора этой же соли и получили раствор с массовой долей растворенного вещества 10,2%. Вычислите массовую концентрацию соли в исходном растворе (в %). Ответ запишите с точностью до целых.

[23] Смешали 200 г 15%-го раствора соли и 140 г 7%-го раствора этой же соли. Вычислите массу воды в полученном растворе (в г). Ответ запишите с точностью до десятых.

[24] Вычислите массу воды (в граммах), которую необходимо выпарить из 150 г 7%-го раствора соли, чтобы получить 10,5%-ный раствор. Ответ запишите с точностью до целых.

[24] Вычислите массу 15% раствора (в граммах), при разбавлении которого можно получить 240 г 7%-го раствора. Ответ запишите с точностью до целых.

Ответы к заданию 27

1	2	3	4	5	6	7	8	9
80	33,3	12,6	12	13,07	13	10,32	17,2	1200
10	11	12	13	14	15	16	17	18
275	18	13,5	100	195	280	8,92	11,5	600
19	20	21	22	23	24	25		
90	20	6,5	15	300,2	50	112		