

Решаем задачу

Вычислите массу хлорида натрия, содержащегося в насыщенном при 30°C растворе массой 200 г, если растворимость соли при этой температуре 381 г/л воды. (1 б.)

Какова массовая доля растворенного вещества в %? (1 б.)

Какова молярная концентрация этого раствора, если его плотность 1,22 (1 б.)?

Домашнее задание

Вар. 1

Вычислите массу сульфата калия, содержащегося в насыщенном при 15°C растворе массой 250 г, если растворимость соли при этой температуре 101 г/л воды. (1 б.)

Какова массовая доля растворенного вещества в %? (1 б.)

Какова молярная концентрация этого раствора, если его плотность 1,08? (1 б.)

Вар. 2

Вычислите массу карбоната натрия, содержащегося в насыщенном при 20°C растворе массой 200 г, если растворимость соли при этой температуре 215 г/л воды. (1 б.)

Какова массовая доля растворенного вещества в %? (1 б.)

Какова молярная концентрация этого раствора, если его плотность 1,2 (1 б.)?