

1. Какие массы соли и воды потребуются для приготовления 500 г ее 15% -ного раствора?

2. Определите массу чистого  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  в 1 т магнитного железняка, содержащего 24% примесей.

3. К 200 г раствора с массовой долей хлорида натрия 24% долили 20 г воды. Определите массовую долю соли в новом растворе.

4. Какой объем кислорода можно получить из 400 л воздуха, если объемная доля кислорода в воздухе равна 21%?

1. В 300 мл воды растворили 140 г соли. Определите массовую долю соли в полученном растворе.

2. Какую массу соли следует растворить в 500 г ее 10% -ного раствора, чтобы увеличить массовую долю соли в 3 раза?

3. Сколько чистого  $\text{CaCO}_3$  можно получить из 20 кг природного известняка, содержащего 18% примесей?

4. Какой объем воздуха потребуется для получения 10 л азота, если объемная доля азота в воздухе равна 78%?