

Контрольная работа на тему «Растворы»

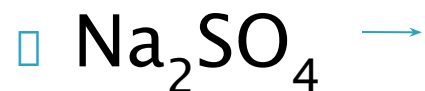
9 класс



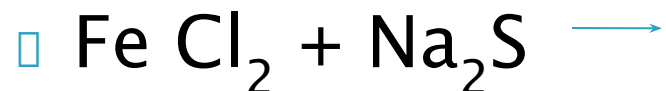
I вариант



1. Закончите уравнения диссоциации



2. Закончите уравнение реакции, запишите его в молекулярном, ионном и сокращенном ионном виде



- 3. Какую массу калия фосфата и воды необходимо взять для приготовления раствора с массовой долей K_3PO_4 8% массой 250 г

□ 4. К раствору массой 250 г, массовая доля соли в котором составляет 10%, долили воду массой 150 г. Определите массу соли в полученном растворе?

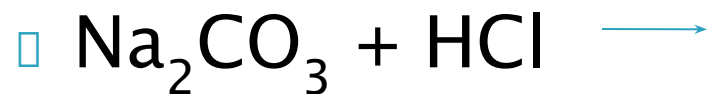
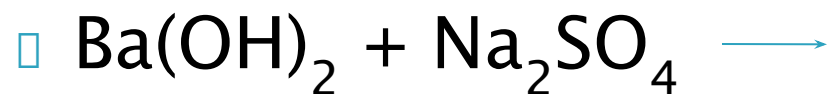
II вариант



1. Закончите уравнения диссоциации



2. Закончите уравнение реакции, запишите его в молекулярном, ионном и сокращенном ионном виде



- 3. В воде массой 40 г растворили FeSO_4 массой 3,5 г. Определите массовую долю железа сульфата в полученном растворе?

□ 4. В 200 г воды растворили образец соли, получив раствор с массовой долей растворенного вещества 20%. К полученному раствору добавили воду массой 150 г. Определите массовую долю соли в итоговом растворе?