

# Контрольная работа на тему «Растворы»

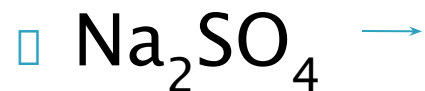
9 класс



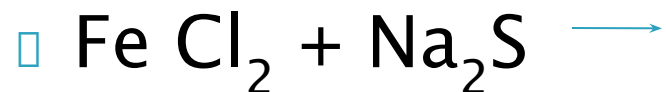
# I вариант



# 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

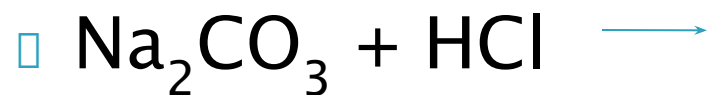
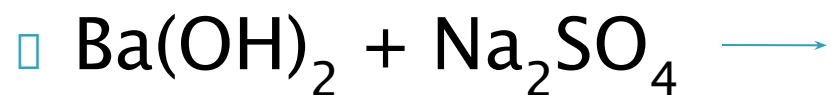


# 1. Закончите уравнения диссоциации





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



- 3. В воде массой 40 г растворили  $\text{FeSO}_4$  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?