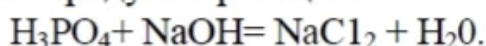


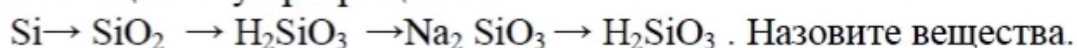
Самостоятельная работа по теме: «Электролитическая диссоциация»  
2 вариант.

1. Расставьте коэффициенты в химической реакции. Запишите уравнения реакции в полной и сокращенной ионной форме. Назовите реагирующие вещества и продукты реакции :



2. Какие из перечисленных ниже веществ будет взаимодействовать с раствором соляной кислоты: магний, кремниевая кислота, серебро, гидроксид калия, карбонат калия, оксид азота (V). Запишите уравнения возможных реакций в молекулярной форме, назовите продукты реакций. Если реакции не протекают, объясните почему.

3. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить цепочку превращений:



4. **Решите задачу.** Какую массу гидроксида железа (II) можно получить реакцией обмена при взаимодействии гидроксида натрия с 3,76 г сульфата железа (II).