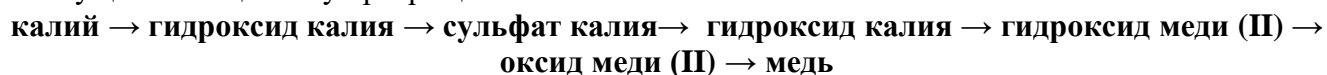


Конкурсная работа в 9 специализированный класс

1. Осуществите цепочку превращений:



2. При взаимодействии кальция с водой образовался 12,8 г 10%-ного раствора гидроксида кальция. Вычислите массы реагентов и объем газа (н.у.).

3. Напишите сокращенную электронографическую конфигурацию атома азота, хлора в основном и возбужденных состояниях (если такое может существовать, ответ обоснуйте).

4. Преобразуйте данные схемы в уравнения химических реакций, составьте схемы электронного баланса:

