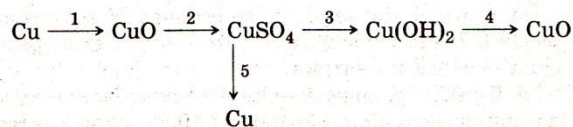


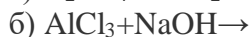
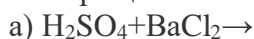
Демонстрация контрольной работы для проведения промежуточной аттестации в 11 классе по химии.

1) Осуществите превращения: (5 баллов)

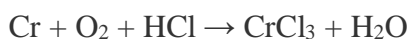


2) Рассмотрите особенности строения атома химического элемента, составьте символическую и графическую электронные формулы, изобразите возбуждённое состояние атома S (3 балла)

3) Запишите уравнения химических реакций между веществами в молекулярном, полном и сокращённом ионном видах: (4 балла)



4) Расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель: (5 баллов)



5) (5 баллов)

К 200г 8%-ного раствора нитрата калия добавили 5г этой же соли и 5г воды. Определите массовую долю соли в конечном растворе.

Критерии оценивания:

«5» - 22 балла

«4» - 16 - 21 балл

«3» - 11 - 15 баллов

«2» - менее 11 баллов