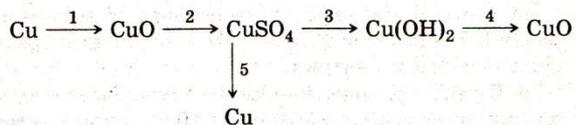


**Демонстрация контрольной работы для проведения промежуточной аттестации
в 9 классах по химии.**

1) Определите положение химического элемента в периодической системе, число протонов, электронов, нейтронов, заряд ядра, составьте символическую и графическую электронные формулы для атома S (3 балла)

2) Осуществите превращения: (5 баллов)



3) Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты, определите окислитель и восстановитель: (5 баллов)



4) (5 баллов)

Сколько граммов осадка образуется при взаимодействии 120 г 10% - ного раствора хлорида меди (II) с необходимым количеством гидроксида калия ?

Критерии оценивания:

«5» - 18 баллов

«4» - 14 - 17 балл

«3» - 9 - 13 баллов

«2» - менее 9 баллов