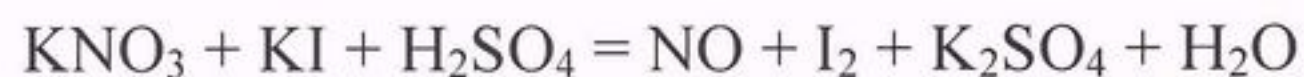


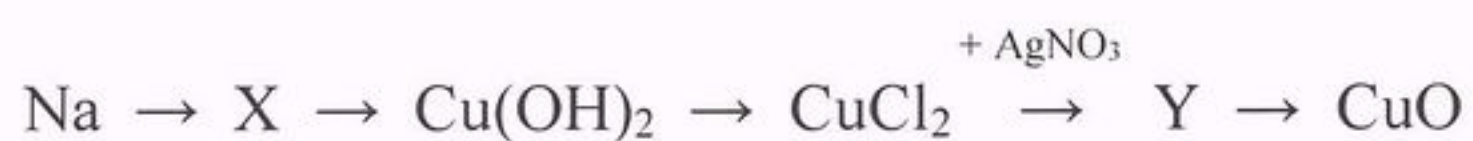
Вариант №1
для вступительного контроля знаний
по предмету «Химия» в 10-й класс естественно-научного профиля

1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции по схеме:



Определите окислитель и восстановитель.

2. Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения запишите полное и сокращённое ионное уравнение реакций.

3. На 100 г 10%-го раствора серной кислоты подействовали 20 г оксида алюминия. Найдите массу образовавшейся соли.
4. К 200 г 20%-й серной кислоты добавили 150 мл 60%-й той же кислоты (плотностью 1,6 г/мл). Вычислите массовую долю кислоты в новом полученном растворе. Ответ дайте в процентах с точностью до целых.