

Практический тур

9 класс

В лабораторию для анализа поступил сплав, из которого, изготавливаются детали новейшего оборудования в сопредельной державе. По агентурным данным, сплав может содержать следующие металлы: хром, марганец, железо, никель.

Навеску сплава растворили в водном растворе, содержащем серную (40%) и азотную (10%) кислоты. Полученный раствор имел зеленую окраску.

В лаборатории имеются следующие реактивы:

- дистиллированная вода;
- раствор гидроксида натрия (5М);
- раствор аммиака (10%);
- раствор пероксида водорода (3%);
- раствор роданида аммония (1%).

- 1) Предложите методику определения качественного состава сплава, используя реактивы, имеющиеся в лаборатории.
- 2) Напишите уравнения всех реакций.