

Итоговая контрольная работа за II полугодие курса химии 9 класса

Критерии оценивания комбинированной контрольной работы.

Правильное выполнение каждого из заданий оценивается 3 баллами, если допущена одна ошибка -1 балл.

«5»-11-12 баллов

«4»-8-10 баллов

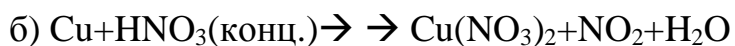
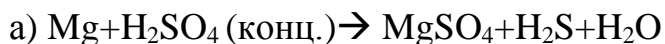
«3»- 6-7 баллов

«2»- менее 6 баллов

1.С какими из перечисленных веществ будет взаимодействовать соляная кислота: Mg, Al₂O₃, SO₃, AgNO₃, Cu, Fe(OH)₃, Ba(NO₃)₂.

Напишите молекулярные и ионные уравнения возможных реакций. Для окислительно-восстановительной реакции составьте схему электронного баланса.

2.Рассмотрите химические реакции как окислительно-восстановительные (напишите схемы электронного баланса, расставьте коэффициенты:



3.Напишите уравнения реакций к схеме превращений:

карбонат кальция \rightarrow гидрокарбонат кальция \rightarrow хлорид кальция \rightarrow нитрат кальция \rightarrow карбонат кальция

4.Определите массу фосфата кальция, полученного в результате взаимодействия избытка гидроксида кальция со 129 г 9,8%-ного раствора фосфорной кислоты.