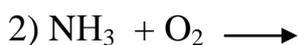
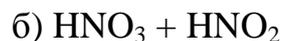
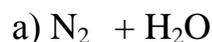
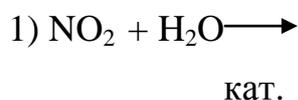


8. Установите соответствие между веществами, вступившими в реакцию и продуктами реакции

ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ



9. Осуществите следующие превращения



10. Определить массу раствора азотной кислоты, с массовой долей 20%, вступившей в реакцию с 12 г.оксида магния.

*

11. С какими из перечисленных веществ будет реагировать концентрированная азотная кислота: оксид кальция, гидроксид железа(III), цинк, перманганат калия, оксид алюминия, серебро?

Написать уравнения реакций в молекулярном и ионном виде.

12. Осуществите следующие превращения



13. В реакцию с раствором азотной кислоты массой 80г., с массовой долей 15% вступает оксид железа (III) массой 10г. Определить объем кислорода, который образуется при разложении нитрата железа (III).

*

дополнительные задания

тест (1-10 вопросы) – 4

тест + дополнительные задания – 5