8.12

Составьте уравнения реакций взаимодействия металлов с указанными реагентами.. Уравняйте, используя метод полуреакций. Укажите сумму коэффициентов второго уравнения.

Металл: Mn

Реагенты: HCl HNO3(разб)

8.28.

Какое простое вещество образуется при взаимодействии гидроксида кобальта (III) c серной кислотой? Укажите его молекулярную массу. Составьте уравнение реакции, используя метод полуреакций.

8.57.

Составьте молекулярное и ионное уравнения реакций взаимодействия гидроксида хрома (III) с концентрированным раствором щелочи. Укажите сумму коэффициентов в последнем уравнении.

8.73.

Определите содержание дихромата калия (%) в соли, если при обработке 42 г этой соли избытком концентрированной соляной кислоты получено 7 л (н.у.) хлора.