Ответы и комментарии на задание от 27.04.

Задание1. К сожалению, не все внесли в свои ответы анализ ошибок. Рекомендаций сделать это задание устно не было.

Задание 2. Урок разбит на две части.

1 часть. Свойства железа.

2 часть. Соединения железа.

В первой части рассматриваются вопросы, которые изучались на прошлом уроке.

При других вариантах деления урока на части, в первую часть попадают вопросы, которые не рассматривались на предыдущем уроке или во вторую часть урока попадают вопросы, которые изучались ранее.

Задание3.

Ошибки содержались в следующих уравнениях:

2Fe + 6H2SO4 (конц) =t Fe2(SO4)3+3SO2+6H2O

Fe+6HNO3 (конц) =tFe(NO3)3+3NO2+3H2O

Задание4. Большинство ошибок допущено при составлении ионных уравнений. Забываете записывать заряды ионов.

Уравнение1.

Fe+H2SO4=FeSO4+H2 или

Fe+CuSO4=FeSO4+Cu

Уравнение2.

Молекулярное уравнение:

FeSO4+2KOH=K2SO4+Fe(OH)2↓

Полное ионное уравнение:

Fe2++ SO42-+2K++2OH-=2K++ SO42-+ Fe(OH)2↓

Сокращенное ионное уравнение:

Fe2++2OH-= Fe(OH)2↓

Уравнение3.

4Fe(OH)2+O2+2H2O=4Fe(OH)3

Уравнение4.

2Fe(OH)3=Fe2O3+3H2O