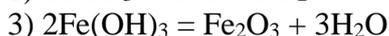
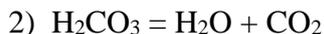
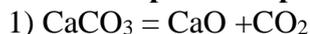




**10. Одновременно реакцией разложения и окислительно-восстановительной является реакция**

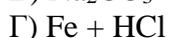
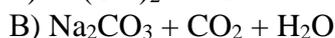


### Часть 2.

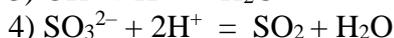
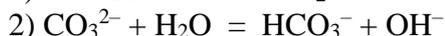
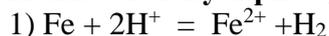
*Записывайте ответы в тот же бланк ответов, где записывали ответы части 1.*

**11. Установите соответствие между формулами исходных веществ и ионными уравнениями реакций:**

**Реагенты**



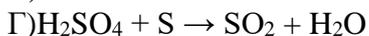
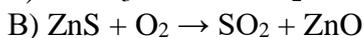
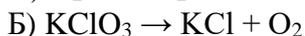
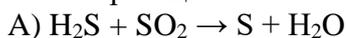
**Ионно-молекулярное уравнение**



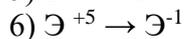
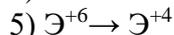
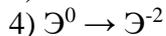
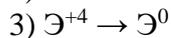
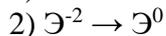
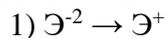
**В бланк ответов перенесите получившуюся последовательность цифр без пробелов и запятых**

**12. Установите соответствие между схемой химической реакции и изменением степени окисления окислителя:**

**Схема реакции**



**Изменение степени окисления окислителя**



**В бланк ответов перенесите получившуюся последовательность цифр без пробелов и запятых**

**13. Установите соответствие между названием и классом неорганического вещества:**

A) гидроксид рубидия

1) бескислородная кислота

Б) оксид азота (II)

2) кислотный оксид

В) гидрокарбонат натрия

3) щелочь

Г) нитрат аммония

4) кислая соль

5) средняя соль

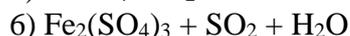
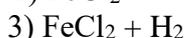
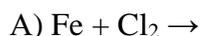
6) несолеобразующий оксид

**В бланк ответов перенесите получившуюся последовательность цифр без пробелов и запятых**

**14. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами реакции.**

**РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА**

**ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ**



**В бланк ответов перенесите получившуюся последовательность цифр без пробелов и запятых**

### Часть 3.

Напишите развернутый ответ.

*Записывайте ответы в бланк ответов для заданий с развернутым ответом*



Составьте уравнение электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель. Расставьте коэффициенты в уравнении.

16. В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 600 кДж теплоты. Чему равна масса магния, вступившего в реакцию?

17. Вычислите какой объём углекислого газа (н. у.) выделится при обжиге 600 кг известняка с массовой долей примесей 10 %?

18. Фосфат кальция сплавили с углем и песком, затем полученное простое вещество сожгли в избытке кислорода, продукт сжигания растворили в избытке едкого натра. К полученному раствору прилили раствор хлорида бария.

Составьте молекулярные уравнения четырех описанных реакций. Для последней реакции составьте полное и краткое ионное уравнение.

19. К 400 г 5 %-ного раствора сульфата железа (III) прилили 200 г 3 %-ного раствора гидроксида натрия. Вычислите массу осадка.

20. Напишите 4 уравнения ионного обмена, с помощью которых можно получить хлорид натрия. Для любой реакции напишите полное и краткое ионные уравнения.