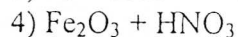
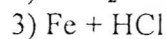
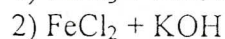
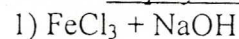


Часть В

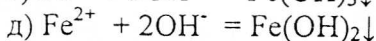
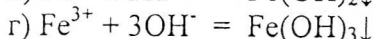
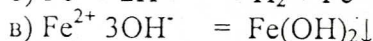
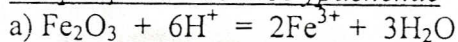
В задании В1 – В3 установить соответствие

В 1. Установить соответствие между исходными веществами и сокращенными ионными уравнениями реакций

Формулы веществ



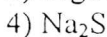
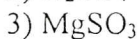
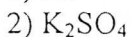
Сокращенное ионное уравнение



1	2	3	4

В 2. Установить соответствие между формулой вещества и названием:

Формула



Название

а) сульфат калия

б) фторид кальция

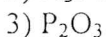
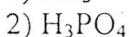
в) сульфид натрия

г) сульфит магния

д) плавиковая кислота

1	2	3	4

В 3. Установите соответствие между формулами соединений фосфора и степенью окисления фосфора в них:



а) +4

б) 0

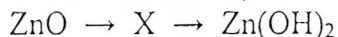
в) -3

г) +5

д) +3

1	2	3	4

В 4. Указать класс вещества, обозначенного в схеме преобразований «X».



Ответ _____

В 5. Дополните название веществ.

Класс органических веществ с общей формулой $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}\text{OH}$ называется...

Ответ _____

Часть С

Решите задачи

С 1. К 80г 20% раствора гидроксида натрия прилили 200г 10% раствора серной кислоты. Вычислить массу полученной соли.

С 2. Цинк массой 130г с массовой долей примесей 7% взаимодействует с соляной кислотой. Найти объем водорода (н.у.), получившегося после реакции, если объемная доля выхода водорода равна 90% от теоретически возможного.