

1. Элементы **X**, **Y**, **Z** находятся в одной подгруппе периодической системы химических элементов. Высшие оксиды элементов **Y** и **Z** образуют кислоты состава H_2YO_4 и H_2ZO_4 . При этом обе эти кислоты содержат элемент **X**.

1) Определите элементы **X**, **Y**, **Z**.

2) Приведите названия двух кислот, обозначенных в условии, а также их солей.

3) Напишите уравнение реакции получения одной из кислот из соответствующего оксида.

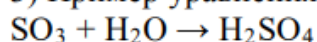
Примечание: Все элементы расположены в пределах первых четырех периодов.

1) По составу кислот H_2YO_4 и H_2ZO_4 можно вычислить степень окисления **Y** и **Z**: +6. Значит, речь идет об элементах VI группы: кислород (**X**), сера (**Y** или **Z**), селен (**Z** или **Y**).

2)

Формула кислоты	Название кислоты	Название соли
H_2SO_4	серная	сульфат
H_2SeO_4	селеновая	селенат

3) Пример уравнения реакции:



Рекомендации к оцениванию:

1. Элементы **X**, **Y**, **Z** по 0.5 балла
2. Каждое название по 0.5 балла
3. Уравнение реакции

1.5 балла

2 балла

1.5 балла

ИТОГО: 5 баллов