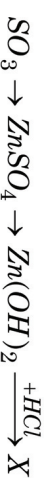


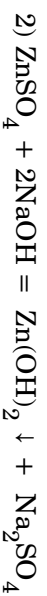
Критерии оценивания заданий с развернутым ответом

Для ответов на задания С1 – С2 используйте отдельные листы подписанный лист. Запишите сначала номер задания (С1 или С2), а затем ответ к нему.

С1 Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:



Содержание критерия	Балл
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано 1 уравнение реакции	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

С2 К 328 г раствора с массовой долей нитрата кальция 5% добавили избыток раствора карбоната натрия. Определите массу выпавшего осадка.

1) Составлено уравнение реакции:



2) Рассчитана масса и количество вещества нитрата кальция, содержащегося в растворе:

$$m(Ca(NO_3)_2) = m_{(p-pa)} \cdot W/100 = 328 \cdot 0,05 = 16,4 \text{ (г)}$$

$$n(Ca(NO_3)_2) = m(Ca(NO_3)_2) / M(Ca(NO_3)_2) = 16,4 : 164 = 0,1 \text{ (моль)}$$

3) Определена масса вещества, выпавшего в осадок:

$$\text{по уравнению реакции } n(CaCO_3) = n(Ca(NO_3)_2) = 0,1 \text{ (моль)}$$

$$m(CaCO_3) = n(CaCO_3) \cdot M(CaCO_3) = 0,1 \cdot 100 = 10 \text{ (г)}$$

Содержание критерия	Балл
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два первых элемента из названных выше	2
Правильно записан один из названных выше элементов (1-й или 2-й)	1
Все элементы ответа записаны неверно	0