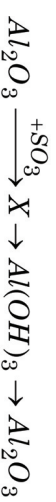


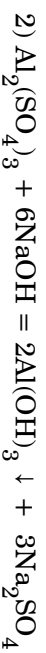
Критерии оценивания заданий с развернутым ответом

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

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



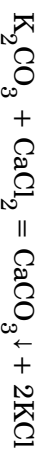
Написаны _____ уравнения _____ реакций, _____ соответствующие _____ схеме превращений:



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 370 г раствора с массовой долей хлорида кальция 6% добавили избыток раствора карбоната калия. Определите массу выпавшего осадка.

1) Составлено уравнение реакции:



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

$$m(CaCl_2) = m_{(p-pa)} \cdot W/100 = 370 \cdot 0,06 = 22,2 \text{ (г)}$$

$$n(CaCl_2) = m(CaCl_2) / M(CaCl_2) = 22,2 : 111 = 0,2 \text{ (моль)}$$

3) Определена масса вещества, выпавшего в осадок:

$$\text{по уравнению реакции } n(CaCO_3) = n(CaCl_2) = 0,2 \text{ (моль)}$$

$$m(CaCO_3) = n(CaCO_3) \cdot M(CaCO_3) = 0,2 \cdot 100 = 20 \text{ (г)}$$

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