

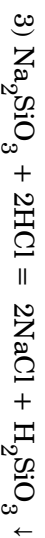
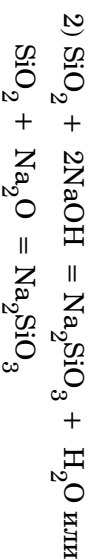
Критерии оценивания заданий с развернутым ответом

Для ответов на задания C1 – C2 используйте отдельный лист. Запишите сначала номер задания (C1 или C2), а затем ответ к нему.

C1 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

C2 К 300 г раствора с массовой долей сульфата меди (II) 8% добавили избыток раствора гидроксида натрия. Определите массу выпавшего осадка.

1) Составлено уравнение реакции:



2) Рассчитана масса и количество вещества гидроксида натрия, содержащегося в растворе:

$$m(\text{CuSO}_4) = m_{(\text{p-ра})} \cdot W/100 = 300 \cdot 0,08 = 24 \text{ (г)}$$

$$n(\text{CuSO}_4) = m(\text{CuSO}_4) / M(\text{CuSO}_4) = 24 : 160 = 0,15 \text{ (моль)}$$

3) Определена масса вещества, выпавшего в осадок:

$$\text{по уравнению реакции } n(\text{Cu}(\text{OH})_2) = n(\text{CuSO}_4) = 0,15 \text{ (моль)}$$

$$m(\text{Cu}(\text{OH})_2) = n(\text{Cu}(\text{OH})_2) \cdot M(\text{Cu}(\text{OH})_2) = 0,15 \cdot 98 = 14,7 \text{ (г)}$$

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