

Ответы:

№ задания	Ответ
1	12 или 21
2	543
3	15 или 51
4	13 или 31
5	312
6	14 или 41
7	37

Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

Для выполнения задания 8 используйте следующий перечень веществ:

пероксид водорода, серная кислота, перманганат калия, нитрат аммония, ацетат кальция, гидросульфит натрия. Допустимо использование водных растворов веществ.

8 Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми окислительно-восстановительная реакция протекает с образованием осадка и без выделения газа. Запишите уравнение только одной из возможных окислительно-восстановительных реакций. Составьте электронный баланс, укажите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Вариант ответа: $3\text{NaHSO}_3 + 2\text{KMnO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{NaHSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $3 \quad \text{S}^{+4} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^{+6}$ $2 \quad \text{Mn}^{+7} + 3e = \text{Mn}^{+4}$ 5 2Cl^- Перманганат калия окислитель Гидросульфит натрия восстановитель	
Ответ правильный и полный, содержит следующие элементы: • выбраны вещества, и записано уравнение окислительно-восстановительной реакции; • составлен электронный баланс, указаны окислитель и восстановитель	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	2