

2. Напишите уравнения реакций получения следующих веществ в одну стадию:

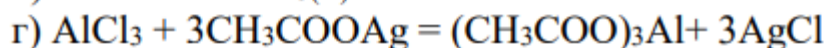
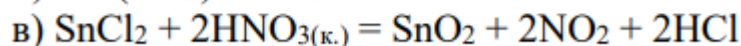
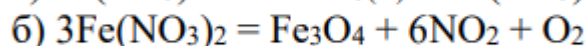
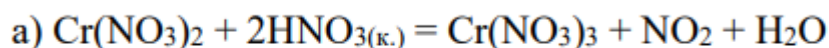
- а) нитрата хрома (III) из нитрата хрома (II);
- б) железной окалины (Fe_3O_4) из нитрата железа (II);
- в) оксида олова (IV) из хлорида олова (II);
- г) ацетата алюминия из хлорида алюминия.

Для одной из реакций составьте сокращенное ионное уравнение.

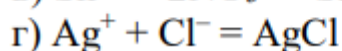
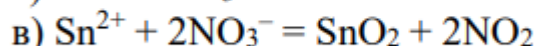
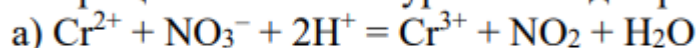
№ 2

1 вариант

Решение:



Сокращенные ионные уравнения для реакций, протекающих в растворе:



Рекомендации к оцениванию:

- 1. Уравнения реакций а–г – каждое по 1 баллу
- 2. Сокращённое ионное уравнение – 1 балл

1 × 4 = 4 балла

1 балл

ИТОГО: *5 баллов*