

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

а) свинцового сурика (Pb_3O_4) из нитрата свинца (II);

б) нитрата марганца (II) из хлорида марганца (II);

в) сульфата железа (III) из сульфата железа (II);

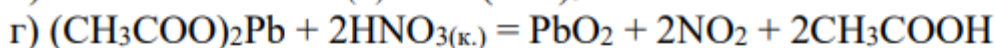
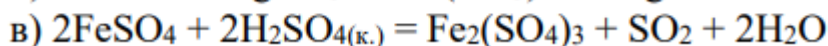
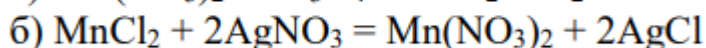
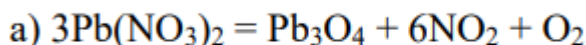
г) оксида свинца (IV) из ацетата свинца (II).

Для одной из реакций составьте сокращенное ионное уравнение.

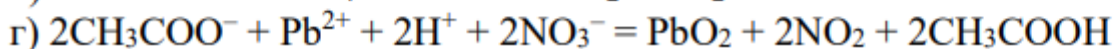
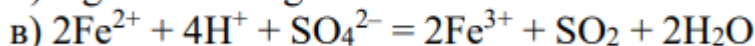
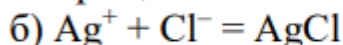
№ 2

2 вариант

Решение:



Сокращенные ионные уравнения для реакций, протекающих в растворе:



Рекомендации к оцениванию:

1. Уравнения реакций а–г – каждое по 1 баллу

1 × 4 = 4 балла

2. Сокращённое ионное уравнение – 1 балл

1 балл

ИТОГО: *5 баллов*