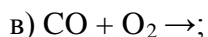
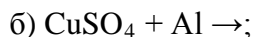
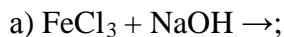
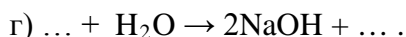
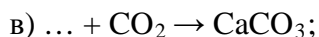
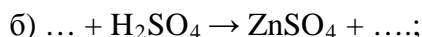
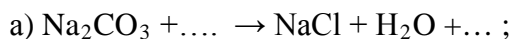


Задание № 8. Закончите уравнения и определите типы химических реакций:



Задание № 9. Восстановите уравнения, укажите типы химических реакций:



Задание № 10. Предложите соли, обладающие следующими свойствами (ответ подтвердите соответствующими уравнениями):

а) взаимодействует со щелочами;

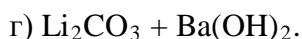
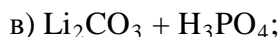
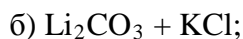
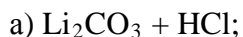
б) не взаимодействует со щелочами;

в) взаимодействует с кислотами и щелочами;

г) разлагается при нагревании.

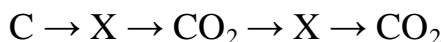
Задание № 11. Определить процентную концентрацию раствора соли, образовавшегося при сливании 200 г 10% раствора и 250 г 46% раствора этой соли.

Задание № 12. Реакция не идет до конца при взаимодействии:

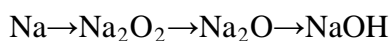


Задание № 13. При взаимодействии 0,6 моль чистого углерода с кальцием образуется карбид кальция CaC_2 массой ...

Задание № 14. Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



Задание № 15. Запишите уравнения реакций согласно цепочке превращений:



↓



Ответы:

Задание № 1.	а. б. в. г.
Задание № 2.	а. б. в. г.
Задание № 3.	
Задание № 4.	
Задание № 5.	
Задание № 6.	
Задание № 7.	
Задание № 8.	а. б. в. г.
Задание № 9.	а. б. в. г.
Задание № 10.	а. б. в. г.
Задание № 11.	

Задание № 12.	
Задание № 13.	
Задание № 14.	
Задание № 15.	

Желаем успеха!