

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4

12. Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции

УРАВНЕНИЕ

- 1) $O_2 + 4NO_2 + 2H_2O = 4HNO_3$
- 2) $AgNO_3 + HCl = AgCl + HNO_3$
- 3) $CaCO_3 = CaO + CO_2$
- 4) $Fe + CuSO_4 = FeSO_4 + Cu$

ТИП РЕАКЦИИ

- А) реакция разложения
- Б) реакция соединения
- В) реакция замещения
- Г) реакция обмена

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

1	2	3	4

13. К раствору нитрата бария массой 130 г с массовой долей соли 7 % добавили избыток сульфата натрия. Найдите массу образовавшегося осадка.

14. Закончить уравнения реакций, записать в молекулярном виде

- А) $KOH + FeSO_4 =$
- Б) $H_2SO_4 + Na_2CO_3 =$
- В) $AlCl_3 + AgNO_3 =$

Задания 1- 10 – по 1 баллу

Задания 11 – 12 – по 2 балла. Если 1 ошибка – 1 балл, если 2 и более ошибок – 0 баллов

Задание 13 – 3 баллы

Задание 14 – 6 баллов: по 1 баллу за молекулярные уравнения, по 1 баллу за ионные уравнения.

