

9 I

1. ,
,
, 6,72 (.).
35,85 (II).
2. ,
, -
, - ,
3. (III) 0,03
200 - FeCl₃ 6H₂O
(III)
4. ,
:
?
?
5. :
(III). 60,8
1808, 1141 242 / (III)

9 II

1. ,
, 8,96
(.).
(II). 24,0
2. ,
- , -
3. 250 10,74
Cr₂(SO₄)₃ 18H₂O.
4. - ,
:
(III) ?
5. :
10,08 (.).
46,2 286 / ?

9 класс

Автор задания – Шершнев И.А.

I вариант

Описание эксперимента:

В шести пронумерованных пробирках без этикеток находятся бесцветные водные растворы следующих соединений: KCl , NaI , KF , Na_3PO_4 , Na_2SO_3 , KOH . Для определения содержимого каждой пробирки были проделаны следующие операции:

1. К отобранным пробам всех растворов прибавили реагент **X**.
2. К отобранным пробам растворов №3 и №5 добавили раствор серной кислоты.
3. К отобранным пробам растворов №1 и №2 добавили раствор гидроксида кальция.

Задание:

1. Предложите реагент **X**, учитывая, что все элементы в его составе принадлежат к первым пяти периодам.
2. Сопоставьте номера пробирок с веществами, находящимися в них, и напишите уравнения всех протекающих реакций.

II вариант

Описание эксперимента:

В шести пронумерованных пробирках без этикеток находятся бесцветные водные растворы следующих соединений: $NaCl$, KI , NaF , Na_2CO_3 , K_3PO_4 , Na_2S . Для определения содержимого каждой пробирки были проделаны следующие операции:

1. К отобранным пробам всех растворов прибавили реагент **X**.
2. К отобранным пробам растворов №2 и №5 добавили раствор серной кислоты.
3. К отобранным пробам растворов №1 и №4 добавили раствор гидроксида кальция.

Задание:

1. Предложите реагент **X**, учитывая, что все элементы в его составе принадлежат к первым пяти периодам.
2. Сопоставьте номера пробирок с веществами, находящимися в них, и напишите уравнения всех протекающих реакций.

