

11кл.

Задача 3. Барасбиева М.

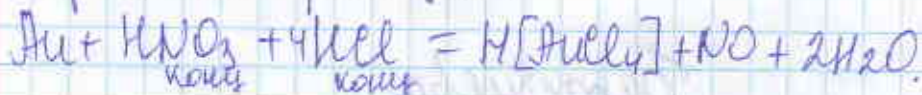
10б

Ответ:

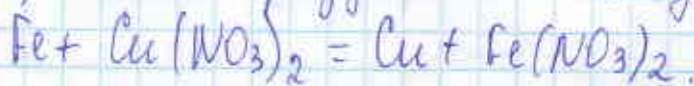
1). Медь (по цвету раствора) и золото (нерастворимость в азотной кислоте и характерный вид компактного металла).

2). Растворение в царской водке

Уравнение реакции:



3). Любой разущинный метод, например:



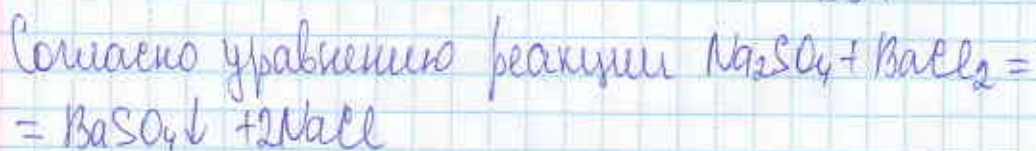
10б

Задача 2.

Шаубергова соль -  $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

Формула частично выветрившейся шауберговой соли  $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O}$

По условию образовалось  $\nu(\text{BaSO}_4) = \frac{23,3}{233} = 0,1 \text{ моль}$



В растворе находится 0,1 моль  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ , т.е. 14,2 г.

Тогда в соли массой  $28,62 \text{ m}(\text{H}_2\text{O}) = 28,6 - 14,2 = 14,4 \text{ г}$ .

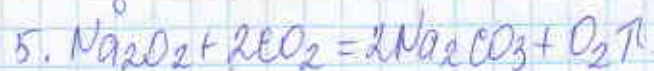
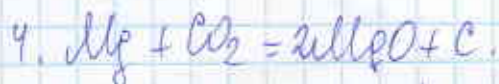
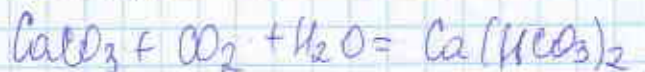
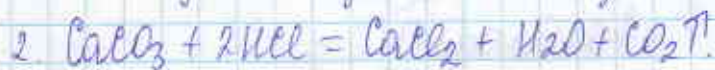
$$\nu(\text{H}_2\text{O}) = \frac{14,4}{18} = 0,8 \text{ моль}$$

Зная формула исходного кристаллогидрата:



### Задача 1

1. Получили углекислый газ в аппарате Киппа.



### Задача 6

1. Фенес с  $\text{FeCl}_3$  — окр в фиол. цв.

2. Ацетамид с  $\text{NaOH}(\text{p})$  — запах аммиака

3. Тинктоза с  $\text{Cu(OH)}_2$  (светло-голуб) — окр-е в кислой среде.

4. Ацетат  $\text{Na}$  со спиртом — эфир (характ. запах)

всего 40 б.

10 б.

10 б.