

A. 1. коррозия ✓

2. натрий ✓

3. катализатор ✓

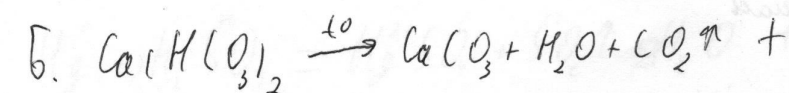
4. медь ✓

5. цинк ✓

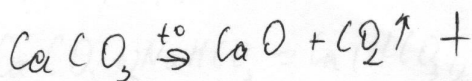
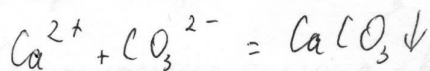
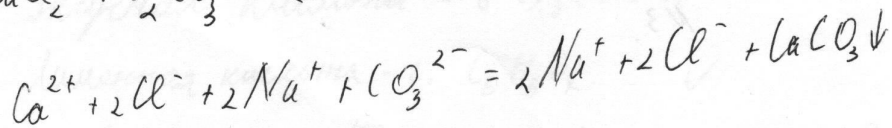
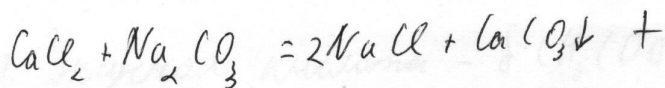
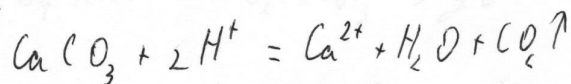
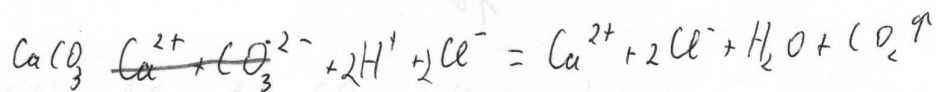
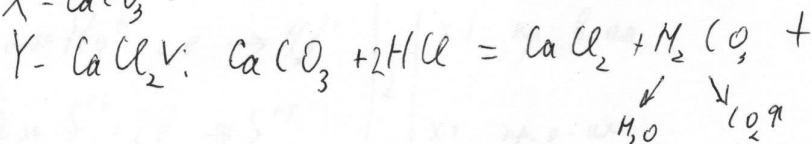
6. свинец ✓

7. литий ✓

M - кальций (Ca) ✓



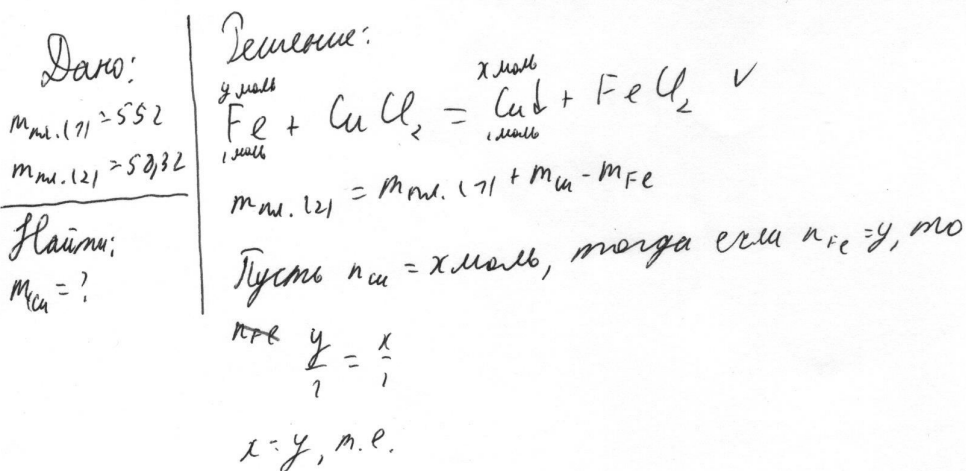
X - $CaCO_3$ ✓



Кальций важен для крепости костей и зубов, где он присутствует в наибольшем количестве.

N4.

X - Cu, ведь за камчатский векли идет медный век. ✓



$$n_{\text{Cu}} = n_{\text{Fe}} = x$$

$$\cancel{583} \quad M_{\text{Cu}} = 64 \text{ г/моль} \quad M_{\text{Fe}} = 56 \text{ г/моль}$$

$$m_{\text{Cu}} = 64x \quad m_{\text{Fe}} = 56$$

$$m_{\text{м.}(2)} = m_{\text{м.}(1)} + 64x - 56x = m_{\text{м.}(1)} + 8x$$

$$58,3 = 55 + 8x$$

$$8x = 3,3$$

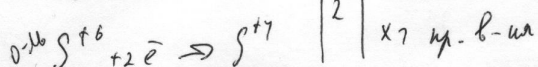
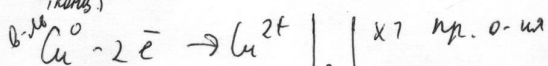
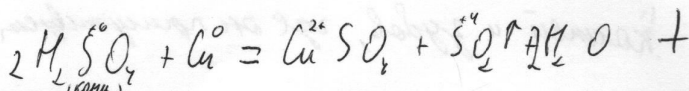
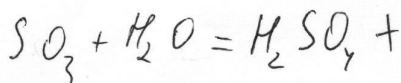
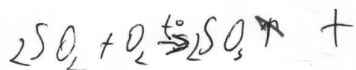
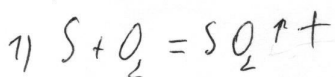
$$x = 0,4125 \text{ моль}$$

$$m_{\text{Cu}} = 64x = 64 \cdot 0,4125 = 26,4 \text{ г}$$

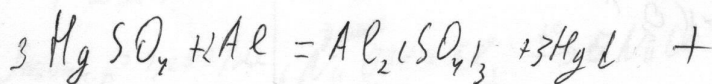
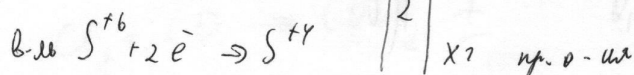
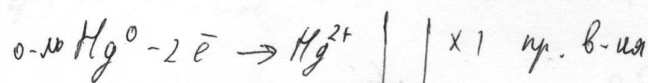
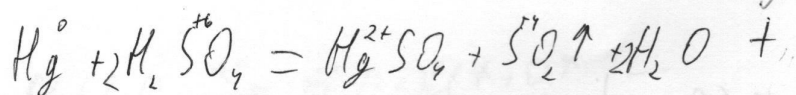
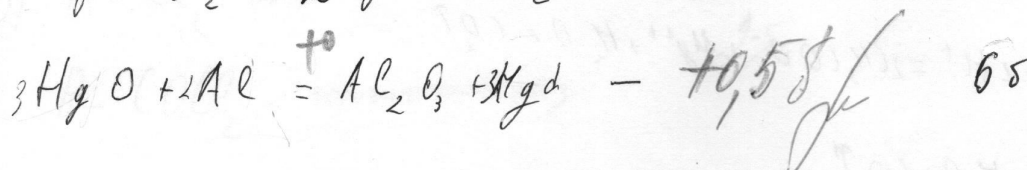
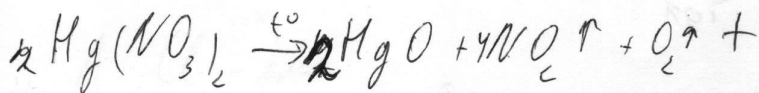
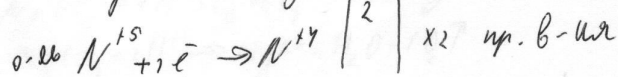
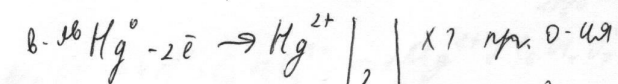
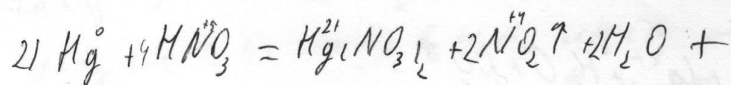
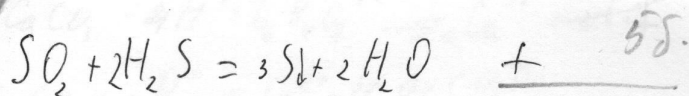
$$\text{Ответ: } m_{\text{Cu}} = 26,4 \text{ г}$$

105

N3.



Числовик (2) XX-062



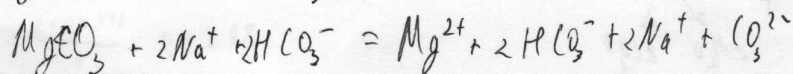
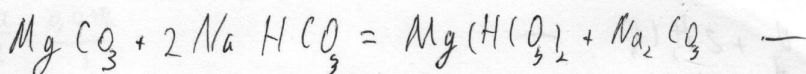
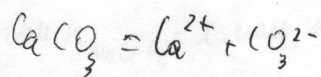
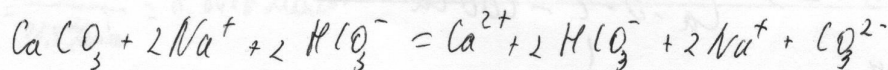
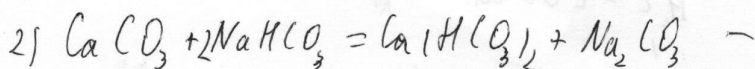
N2.

1) 1. Уксусная кислота - 8. CH_3COOH ✓

2. Лимонная кислота - 2. $C_6H_8O_4$ ✓

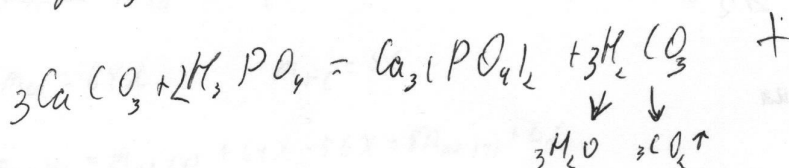
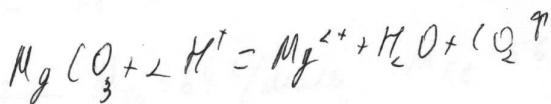
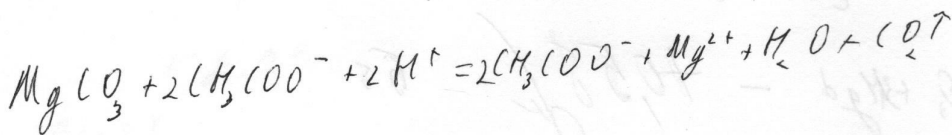
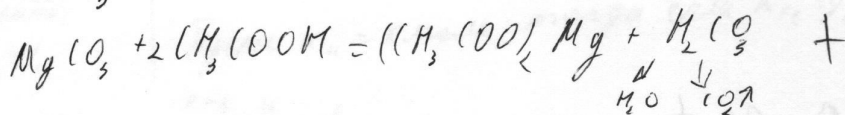
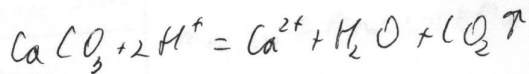
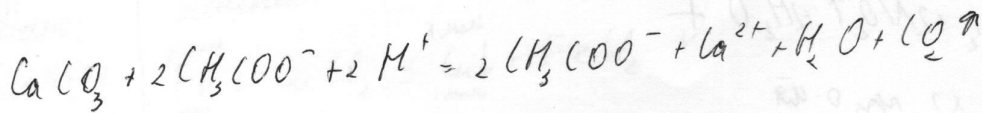
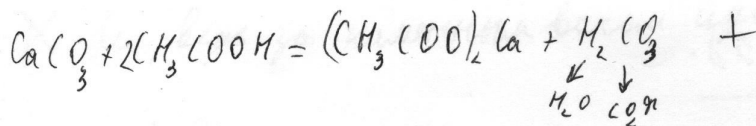
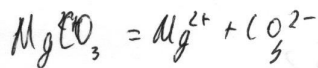
3. Пищевая сода - а. $NaHCO_3$ ✓

4. Ортофосфорная кислота - в. H_3PO_4 ✓

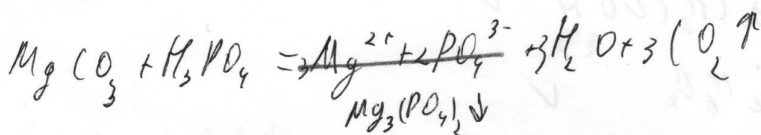
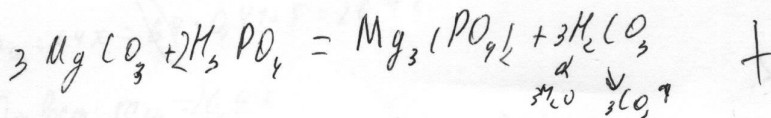
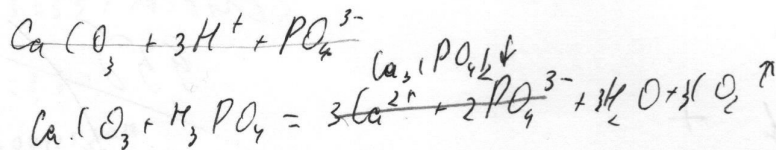


Число
958

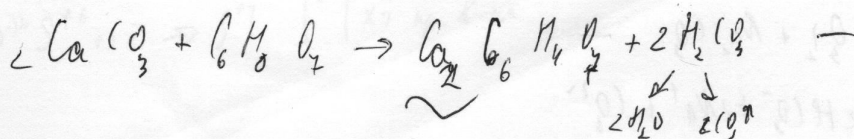
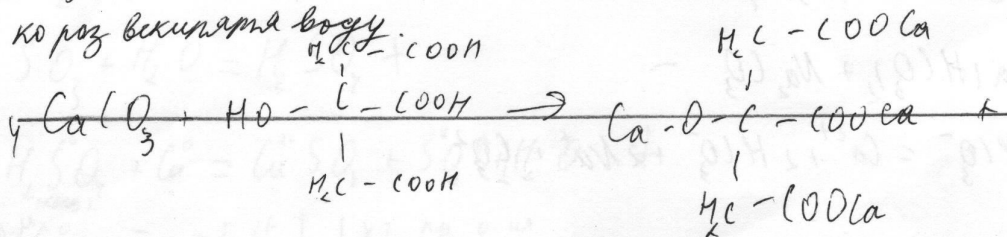
25



НС

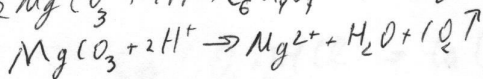
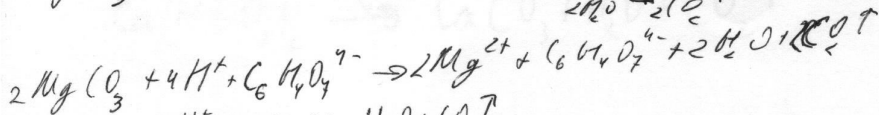
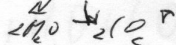
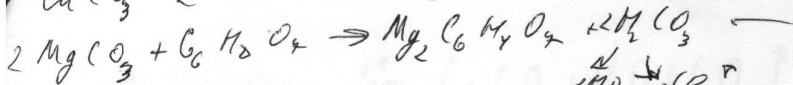
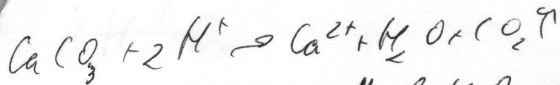
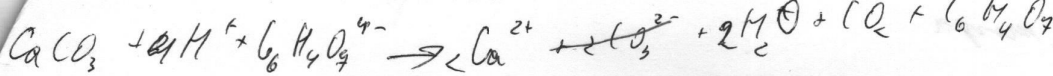


Выпадающие осадки легче плотного прилипают к стенкам чайника, чем накипь, поэтому их можно легко снять водой, а не шквором. Поэтому растворите несколько раз вскипятить воду.



Умножив (3)

XX 062
4-

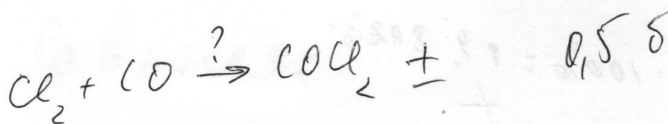
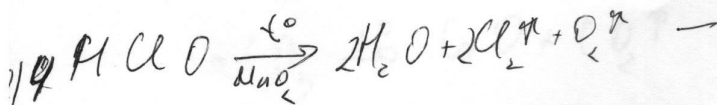


NS.

1) A - Cl_2 - хлор

B - COCl_2 - угарный газ

25



3) Дано:

Решение:

$$V_{\text{NaOH}} = 7,25 \text{ мл}$$

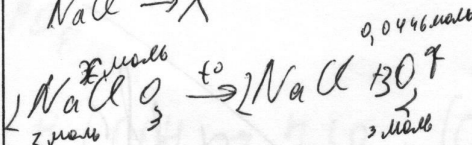
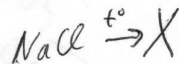
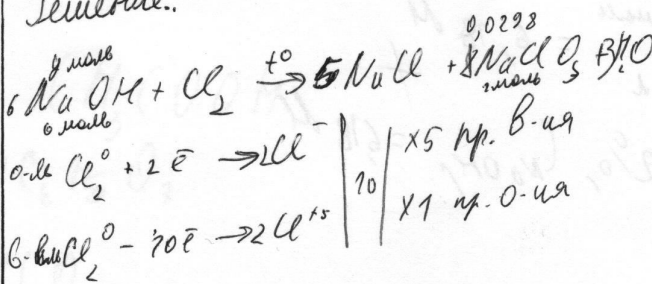
$$V_{\text{NaOH}} = 2,8 \text{ мл}$$

$$V_{\text{O}_2} = 1 \text{ л}$$

Найти:

$$M_{\text{NaOH}} = ?$$

$$C_{\text{NaOH}} = ?$$



$$n_1 = \frac{V_2}{V_1}$$

+25 за уравнение.

$$n_{\text{O}_2} = \frac{1 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 0,0446 \text{ моль}$$

Пусть $n_{\text{NaClO}_3} = x$ моль, тогда

$$\frac{x}{2} = \frac{0,0446}{5}$$

$$x = \frac{2 \cdot 0,0446}{5} = 0,0298$$

$$\rho_{NaOH} = 0,928 \text{ г/мл}$$

$$\rho_{NaOH} = 4 \text{ масс. проц}$$

$$\frac{4}{6} = \frac{0,0298}{1}$$

$$y = 6 \cdot 0,0298 \cdot 6 = 0,1788$$

$$\rho_{NaOH} = 0,1788 \text{ масс}$$

$$M_{NaOH} = 40 \text{ г/моль}$$

$$m_{NaOH} = \rho_{NaOH} \cdot M_{NaOH} = 0,1788 \cdot 40 = 7,152$$

$$m_{r-pa} = V_{r-pa} \cdot \rho_{r-pa}$$

$$m_{NaOH-r} = V_{NaOH-r} \cdot \rho_{NaOH-r} = 20,8 \cdot 1,25 = 26,2$$

$$\omega\% = \frac{m_{в-ва}}{m_{r-pa}} \cdot 100\%$$

$$\omega\%_{NaOH-r} = \frac{m_{NaOH-r}}{m_{NaOH-r}} \cdot 100\% = \frac{7,152}{26,2} \cdot 100\% = 27,3\%$$

$$C_{NaOH-r} = \frac{\rho_{NaOH-r}}{V_{NaOH-r}} = \frac{0,1788 \text{ масс}}{0,0298 \text{ л}} = 6,18 \text{ М}$$

$$\text{Ответ: } \omega\%_{NaOH-r} = 27,3\%, C_{NaOH-r} = 6,18 \text{ М}$$

33,55

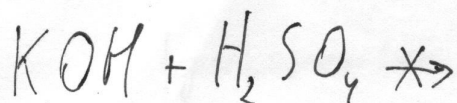
XX-062

Грасс

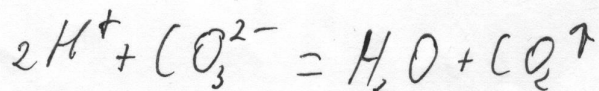
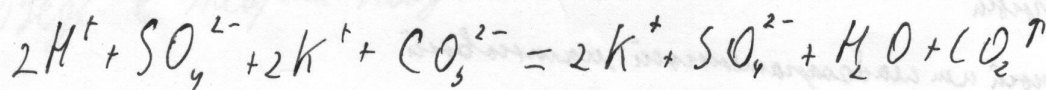
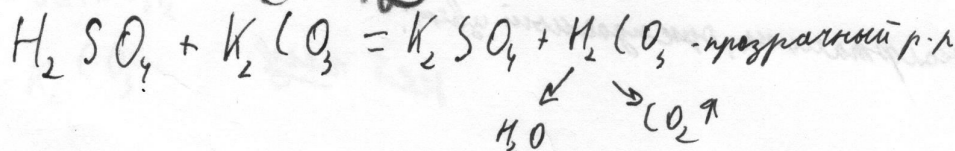
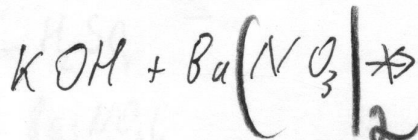
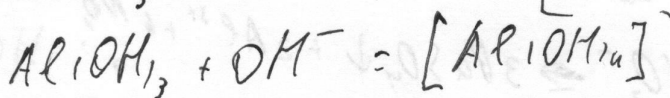
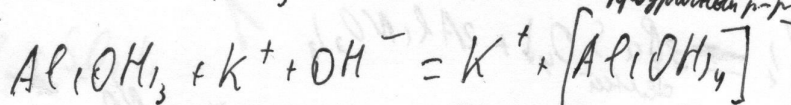
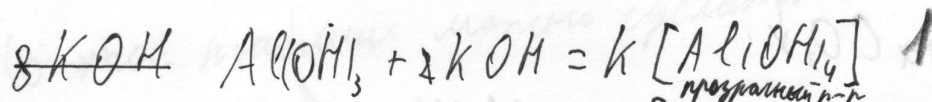
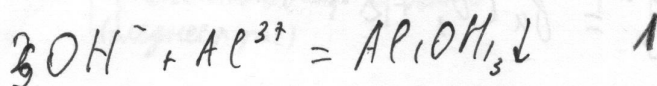
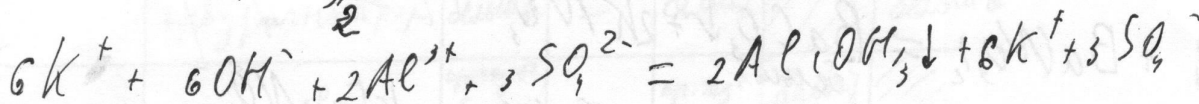
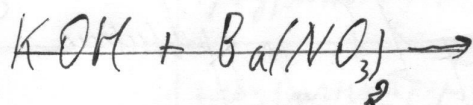
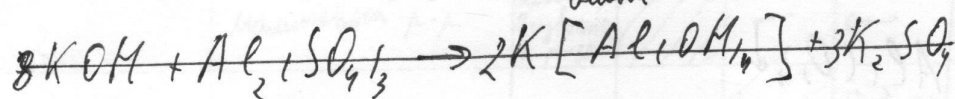
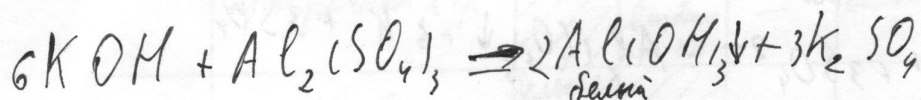
N 32.

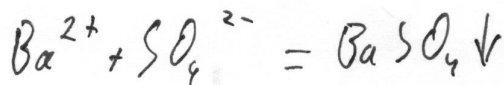
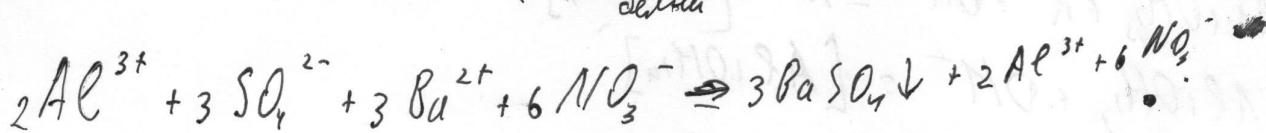
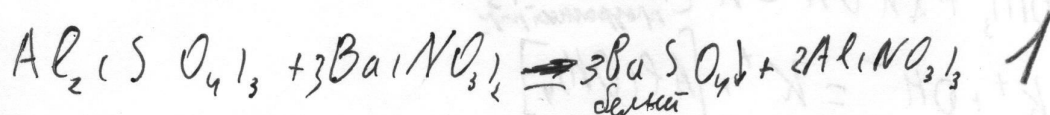
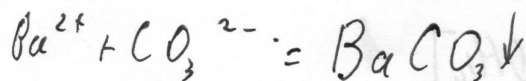
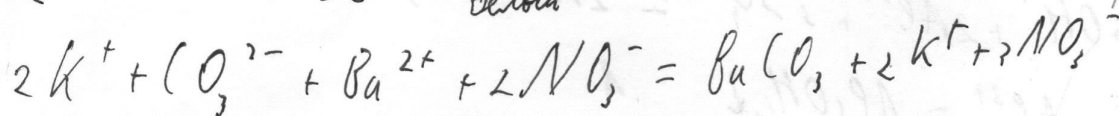
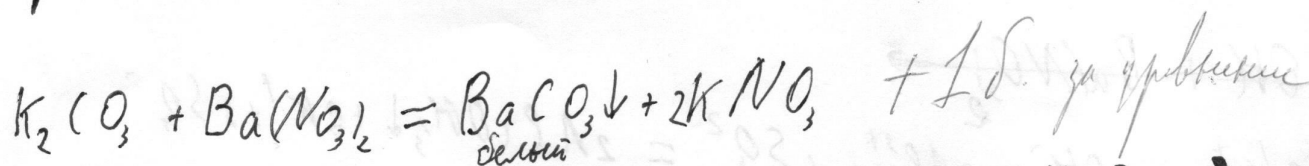
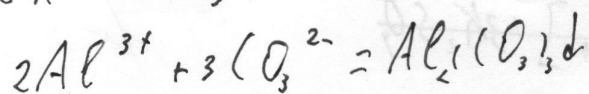
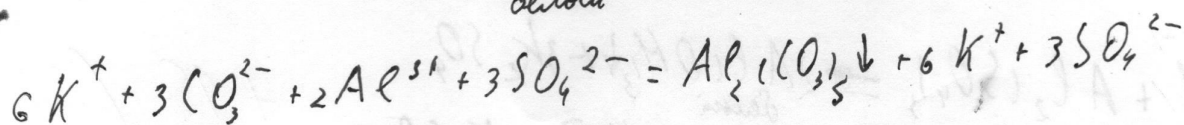
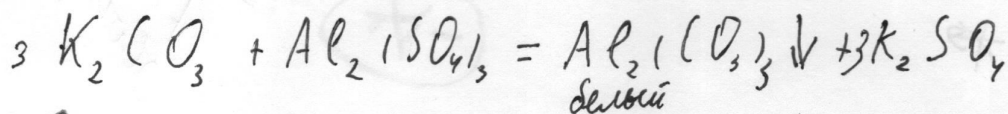
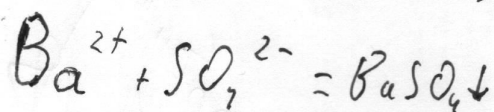
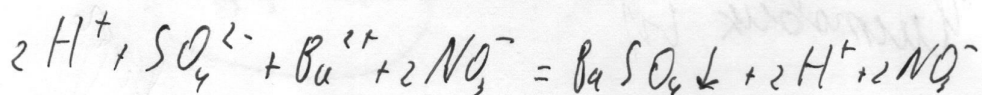
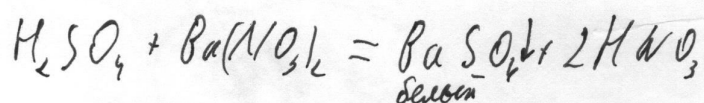
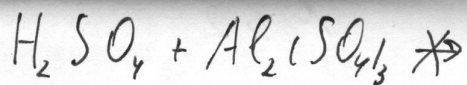
Условие 1)

Σ 185



-45

Добавить
15
сер



При добавлении феналфталина, окраска будет:

KOH - малиновый

H₂SO₄ - прозрачный

K₂CO₃ - прозрачный или слабоокрашенный малиновый

Al₂(SO₄)₃ - прозрачный

Ba(NO₃)₂ - прозрачный



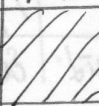


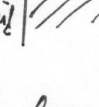
нет мут.

XX-062

Чистовик (2)

232

Наблюдения

	фенолфталеин	1	2	3	4	5	- 1
фенолфталеин		проз. р-р	мол. р-р	пр. р-р	пр. р-р	мол. (бл. р-р)	
1	прозрачный р-р		белый, взвешен в р-р	—	белый	мол. ↑ (прозрачный) белый	
2	малиновый р-р	белый, взвешен в р-р		—	—	—	
3	прозрачный р-р	—	—		белый	прозрачный возн	
4	прозрачный р-р	белый	—	белый		белый	
5	малиновый р-р (следует р-р)	пр. возн белый	—	пр. возн	белый		

По этой таблице можно сделать вывод, что

1- $Al_2(SO_4)_3$

2- KOH

3- H_2SO_4 4- $Ba(NO_3)_2$ 5- K_2CO_3

Ведь в теории получается:

	оп-оп	KOH	H ₂ SO ₄	Ba(NO ₃) ₂	K ₂ CO ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃
оп-ф	////	м.р-р	пр.р-р	пр.р-р	пр./м.м.	пр.р-р
KOH	маленький р-р	////	—	—	—	Селенит, р-р в водном KOH
H ₂ SO ₄	пр.р-р	—	////	Селенит	прозрачный раств	—
Ba(NO ₃) ₂	пр.р-р	—	Селенит	////	Селенит	Селенит
K ₂ CO ₃	пр./м.м. р-р	—	пр.раств	Селенит	////	Селенит
Al ₂ (SO ₄) ₃	пр.р-р	Селенит, р-р в водном L	—	Селенит	Селенит	////

XX-062

Черновик

N 32

	KOH	H ₂ SO ₄	K ₂ CO ₃	Al ₂ (SO ₄) ₃	Ba(NO ₃) ₂
KOH					
H ₂ SO ₄					
K ₂ CO ₃					
Al ₂ (SO ₄) ₃					
Ba(NO ₃) ₂					

	Al ₂ (SO ₄) ₃	KOH	H ₂ SO ₄	Ba(NO ₃) ₂	K ₂ CO ₃
	1	2	3	4	5
1 Al ₂ (SO ₄) ₃	✓	белый порошок в воде	-	белый	раз, белый
2 KOH	белый порошок	✓	-	белый	-
3 H ₂ SO ₄	-	-	✓	белый в воде	раз. п.п.п
4 Ba(NO ₃) ₂	белый	белый	белый	✓	белый
5 K ₂ CO ₃	раз, белый	-	раз, п.п.п	белый	✓

K₂CO₃

9-9

1 -

2 - красный

3 -

4 -

5 - фиолетовый

Al₂(SO₄)₃1 - Al₂(SO₄)₃ +

2 - KOH +

3 - H₂SO₄ +4 - Ba(NO₃)₂ +5 - K₂CO₃ +

(58) + 45 + 4 + 4