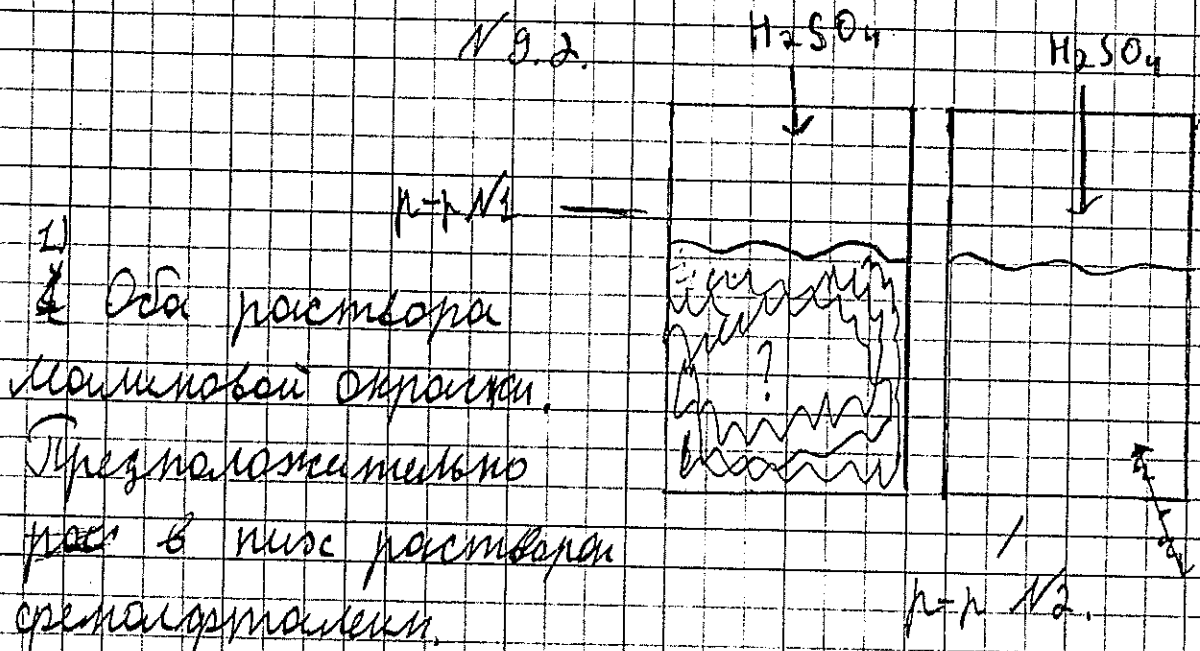




1) Оба раствора
молниевой окраски.
Предположительно
рас в кис растворе
оренгосмачки.

2) раствор №1 + H_2SO_4 - не изменяет окраску
раствор №2 + H_2SO_4 - обесцвечивается
 $\Rightarrow$ в р-р №2 - это раствор щелочи

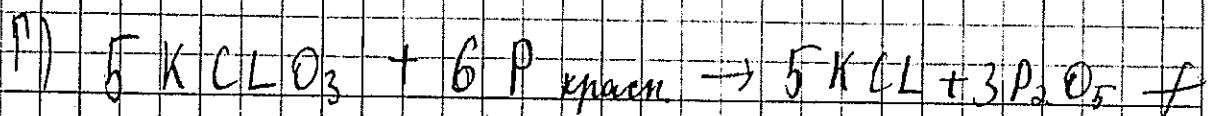
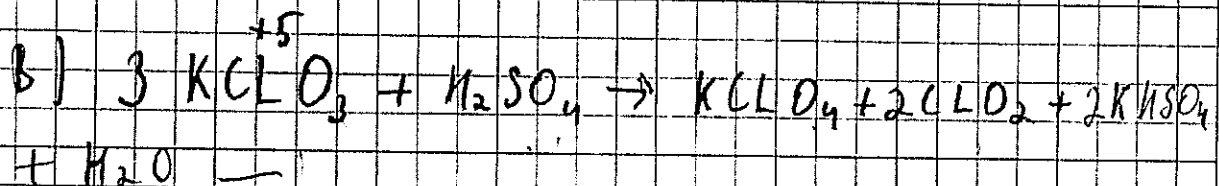
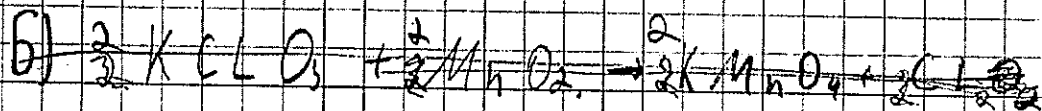
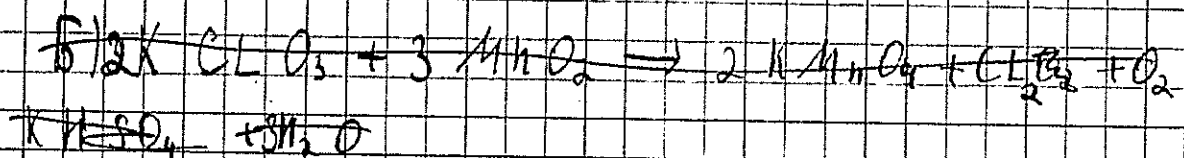
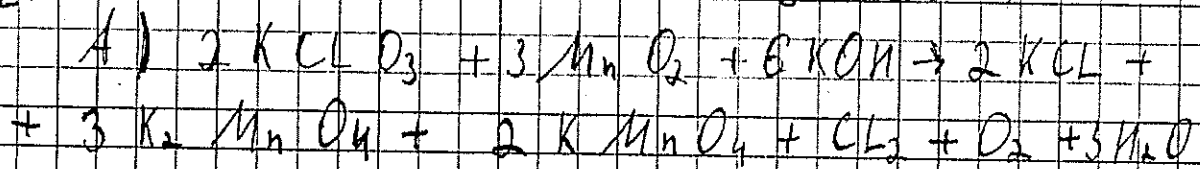
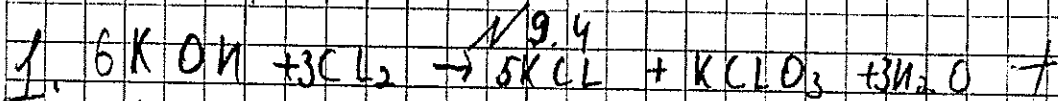
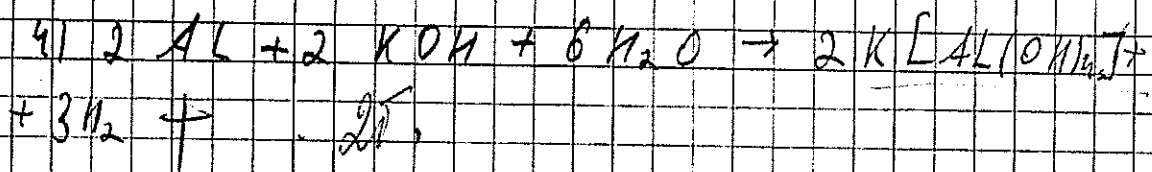
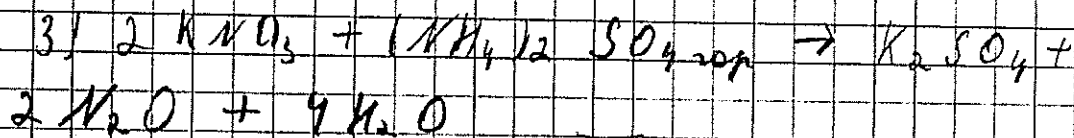
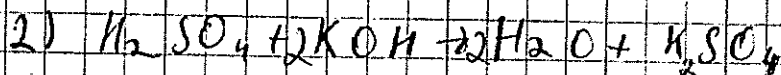
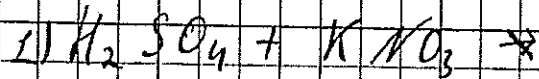
3) раствор №1 + $(NH_4)_2SO_4 (t)$ - газ без
запаха и выпадение коричневого осадка.
раствор №2 + $(NH_4)_2SO_4 (t)$ - газ NH_3 ,
осадок отсутствует.

4) раствор №1 + раствор №2 - реакция
не прошла.

5) оба р-ра окрашивают лакмус в фиолетовый цвет.
Можно предположить, что в р-ре №1
присутствует соль натрия. Эта соль при
взаимодействии с $(NH_4)_2SO_4$ с выделением
газа без цвета, вкуса, запаха. Предположи-

0	3	1	1	0	9	5
---	---	---	---	---	---	---

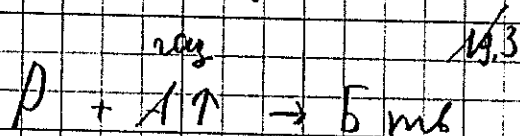
Вероятно это соли KNO_3 . В р-ре H_2O f $45 + 15 = 58$.



2. В банку эта реакция применяется

0	3	1	1	0	9	5
---	---	---	---	---	---	---

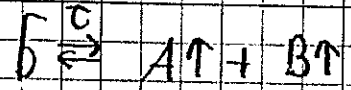
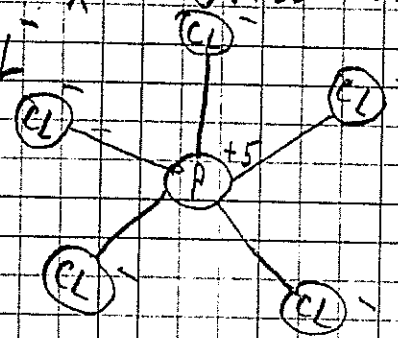
для ~~создания~~ отности зарядности



Б состоит из ионов X^+ и Y^-

Предположим, что X^+ - это ион P^{5+} , а Y^- - это ион Cl^-

Б распадается $\longrightarrow$



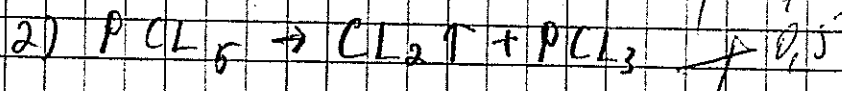
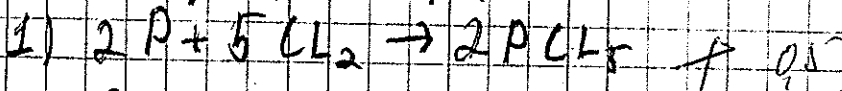
Б - не газ!

р Б в 2, 94 раза > AT

1. Предположим Предположим, что А - это

Cl_2 , Б - это хлорид фосфора(V) (PCl_5),

В - хлорид фосфора (III) (PCl_3)



4/5

2. А - газ! А (Cl_2) входит в состав

в-ва Б (PCl_5). Вещество Б состоит

из ионов X^+ и Y^- , то есть P^{5+} и Cl^-

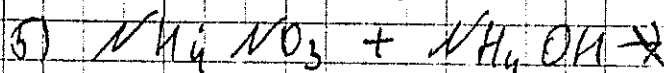
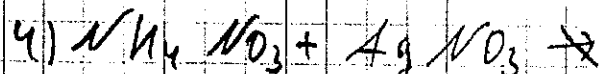
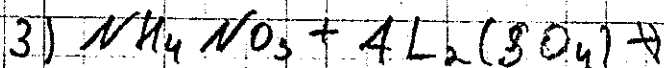
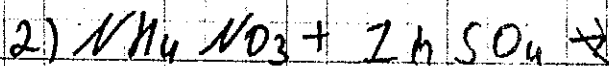
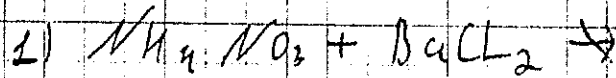
3

IV

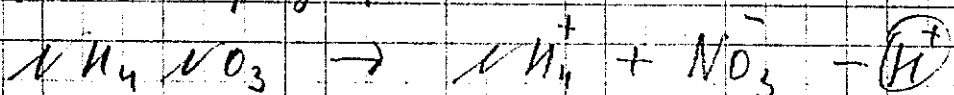
0 3 1 1 0 9 5

	1	2	3	4	5	6
1	—	—	—	—	—	—
2	—	—	белый ↓ стуж.-ый	белый ↓ стуж.-ый	белый мелкозер.	белый мелкозер.
3	—	белый ↓ стуж.-ый	—	—	—	стуж.-ый
4	—	белый ↓ стуж.-ый	—	—	—	мелкозер.
5	—	белый ↓ мелкозер.	—	—	—	—
6	—	белый взвесь	стуж.-ый	мелкозер. стуж.-ый	—	—

№1, №2 в пробирке №1 находится
вещество NH_4NO_3 т.к. F^- I вар



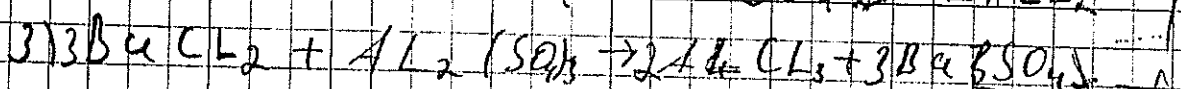
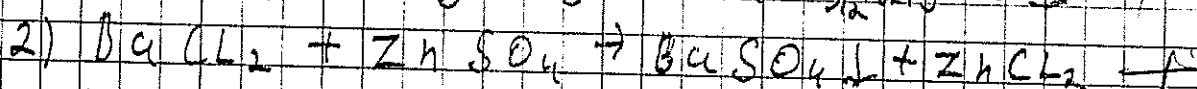
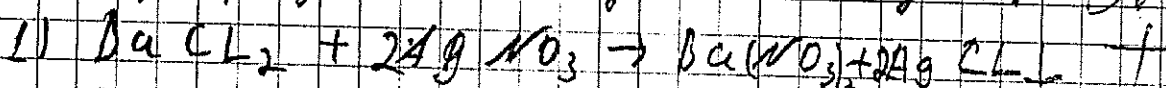
и при нанесении на индикаторную
полоску (бумага) цвет не изменяется,
что говорит о содержании ионов H^+ или
кислой среды.



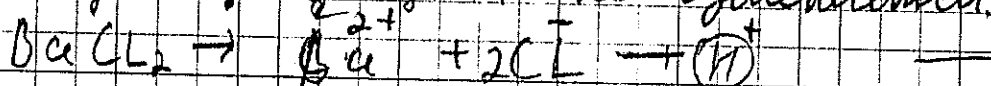
В пробирке №2 находится BaCl_2 т.к.
при взаимодействии BaCl_2 с в-вами

0	3	1	1	0	9	5
---	---	---	---	---	---	---

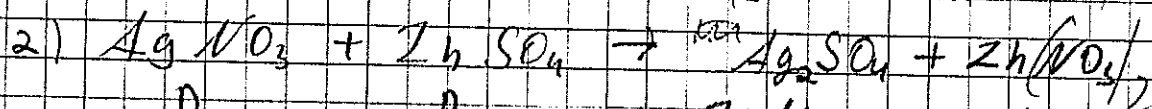
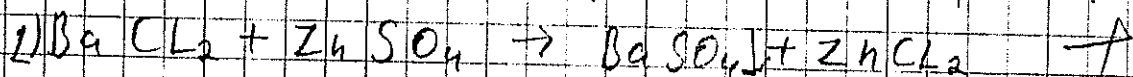
3, 4, 5 ~~шт~~ выпадания осадки: 50.



и при пересечении BaCl_2 на индикаторную точку BaCl_2 цвет не изменяется.



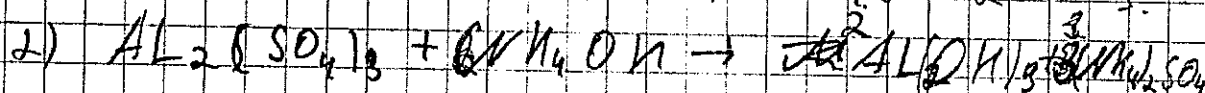
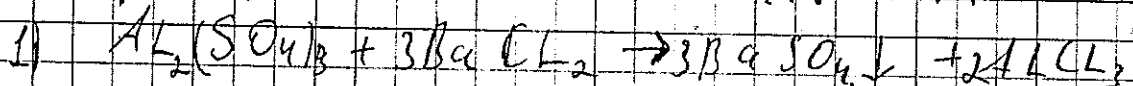
В производстве №3 используется $ZnSO_4$ т.к.



^D (8 просвирное ^D № 5 - ⁷ 45 ^{М.} NO₂)

При напесении $ZnSO_4$ на Ca^{2+} из. Дунагу
цвет меняется цвет на сиреневый, $\Rightarrow$
среда нейтральная

6 продукция № $AL_2(SO_4)_3$ м.к



22 И при попересечении $Al_2(SO_4)_3$ на инд. бумагу. Цвет меняется на фиолетовый $\Rightarrow$ среда нейтральная.

В просирке №5 находится AgNO₃
(смотри ленте)

0	3	1	1	0	9	5
---	---	---	---	---	---	---

В пробирке № 6 находится
аммиак $\text{NH}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ или NH_4OH ,

При помешении по индикаторную
бумагу цвет меняется на синий $\Rightarrow$ ~~сб~~
среда щелочная.

Запись из пробирок:

№1 — нет запаха

№2 — нет запаха

№3 — нет запаха

№4 — нет запаха

№5 — нет запаха

№6 — запах $\text{NH}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ (аммиака)

№3. $\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ или ✓

$\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \overset{-3}{\text{N}}\overset{+}{\text{H}}_3 + \overset{+}{\text{H}}\overset{-2}{\text{O}}\overset{+}{\text{H}}$ $\rightarrow$ синий цвет,
щелочная среда

4б за ур. ир. р. ир. ✓
2б за ир. ир. (1дб)