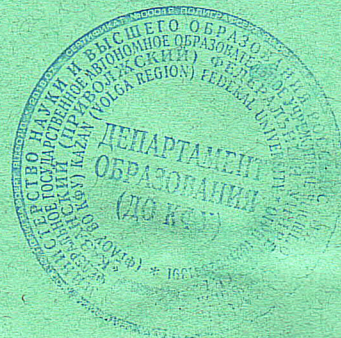




ТЕТРАДЬ

для Ревкин Павел
Александрович
учени 9 класса класса _____

школы _____
ГБОУ "Президентский
РММ №233" г. Санкт-
Петербурга.

С востановлением
баллов согласен:

DeL

Теоретическая
часть.

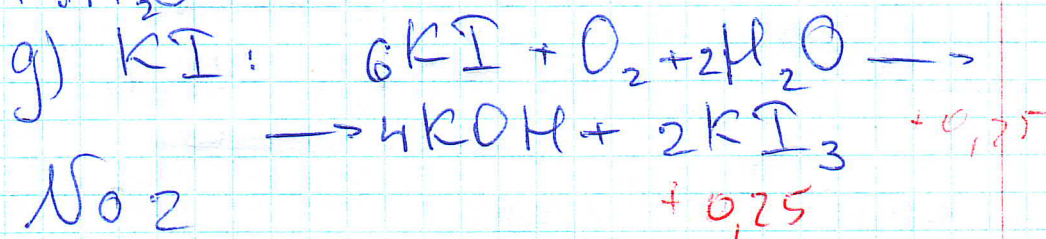
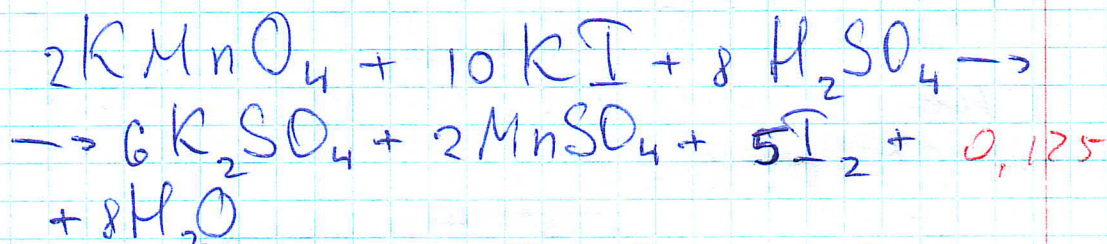
№1

a) — + 0,25

б) Na_2SO_4 , NaCl , KI , NaNO_3
+0,25 +0,25 +0,25 +0,25

в) Na_2CO_3 , NaNO_2 , Na_2HPO_4
+0,25 +0,25 +0,25

г) KI : 0,125



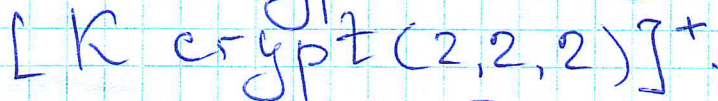
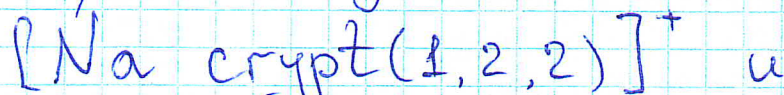
№2

Катионы Na^+ и K^+
способны образовывать
комплексы с различными

	теор.	прак.	Σ
балл	8,85	15,4	24,25
подпись			



криптографы:



Таким образом

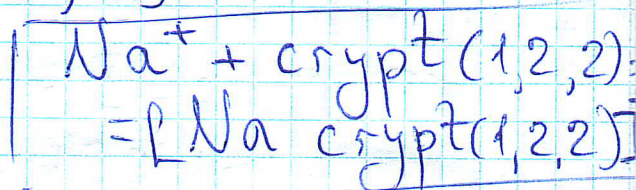
соль натрия будет
хорошо растворима в
этилене PhH и crypt(1,2,2)

+0,25

+0,25

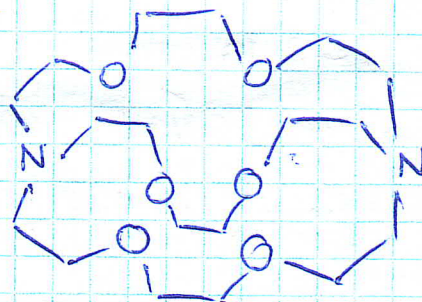
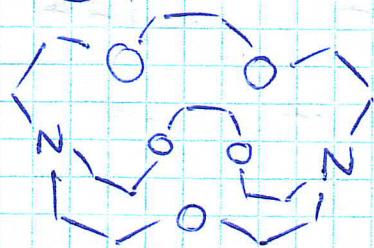
а соль калия - в этилене
PhH и crypt(2,2,2). Но
не наоборот. Т.е. плашки
- crypt(1,2,2)

~~Воз~~

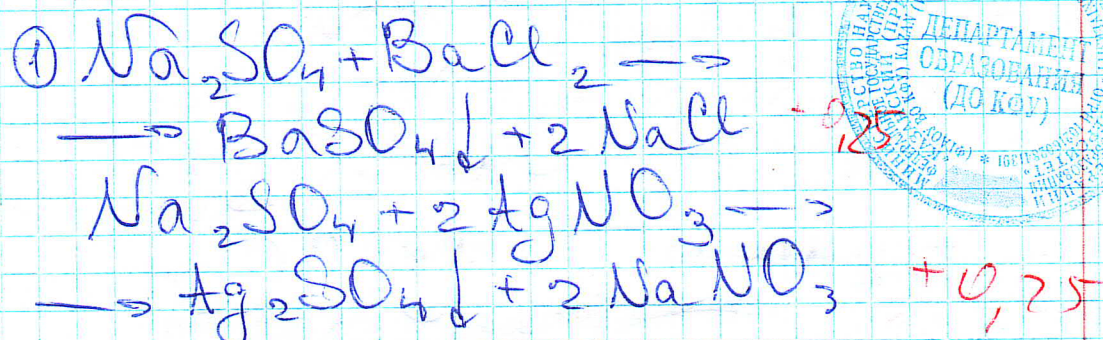


Crypt(1,2,2):

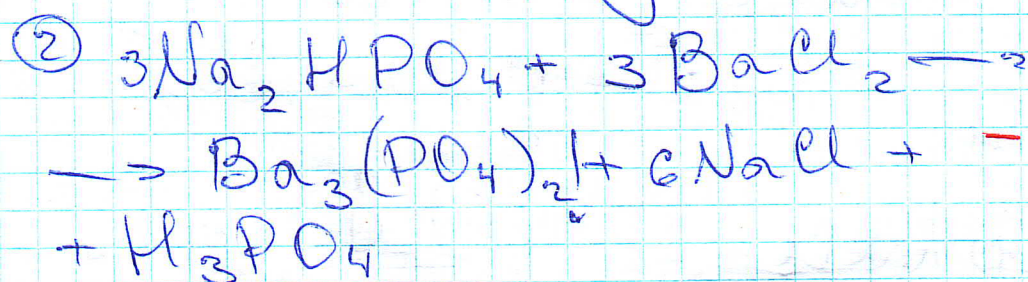
Crypt(2,2,2):



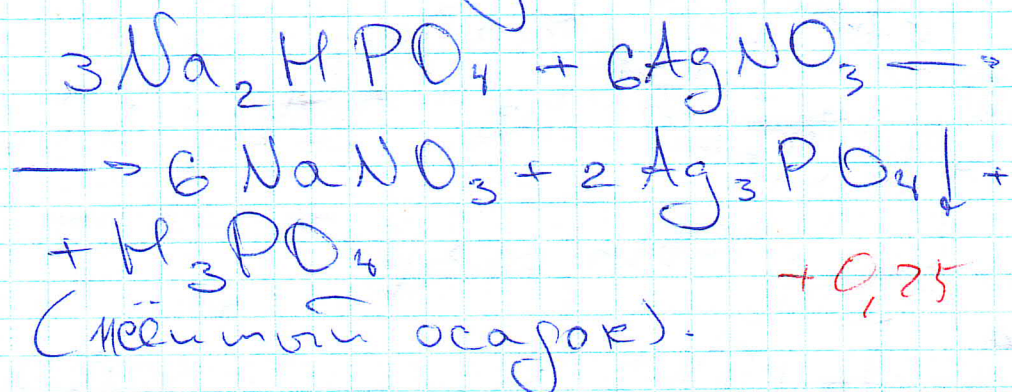
№ 3

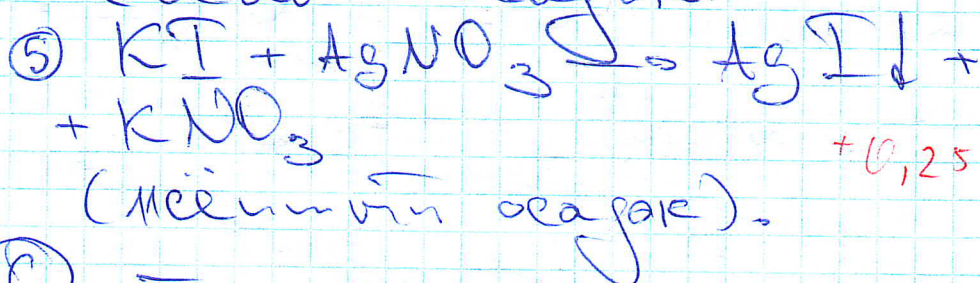
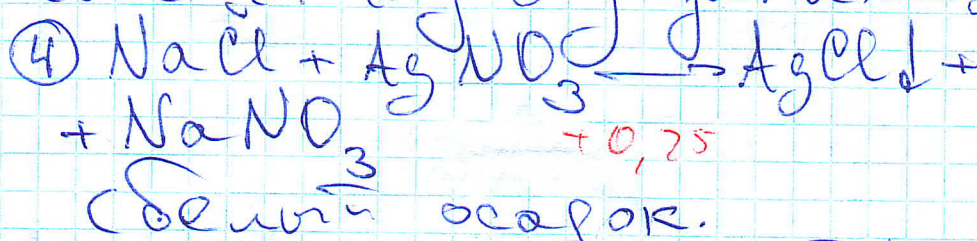
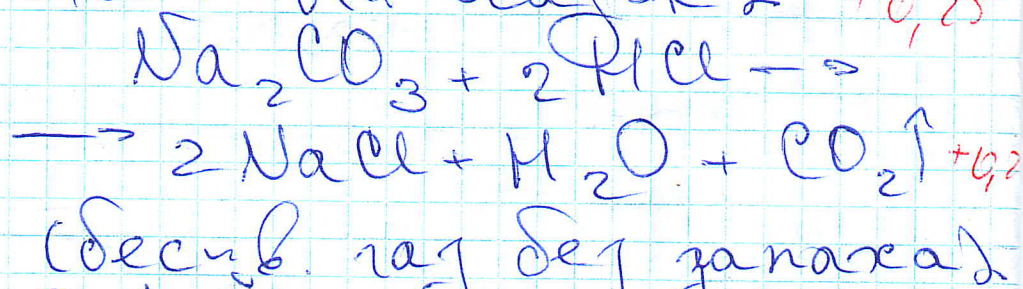
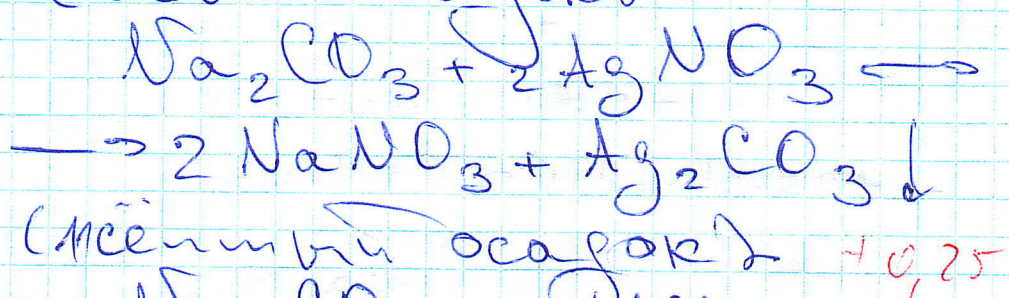
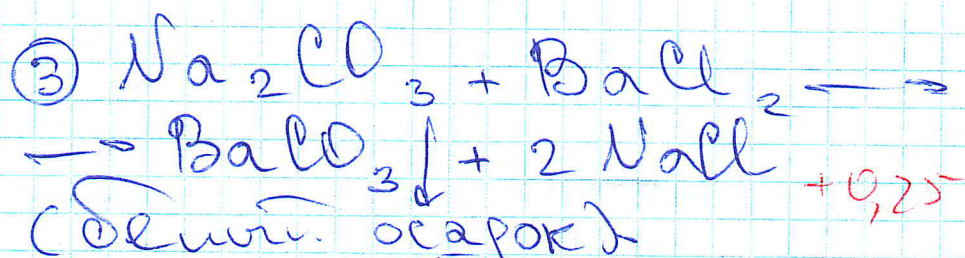


(2 белых осадка).

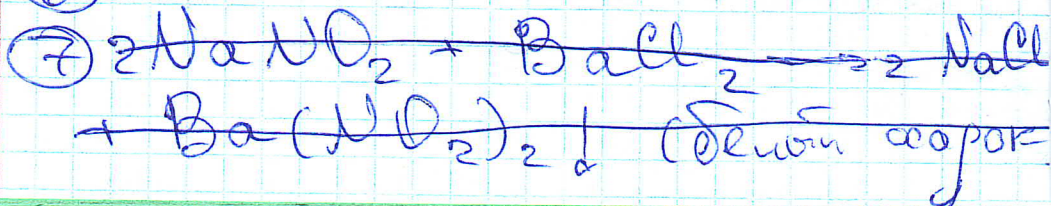


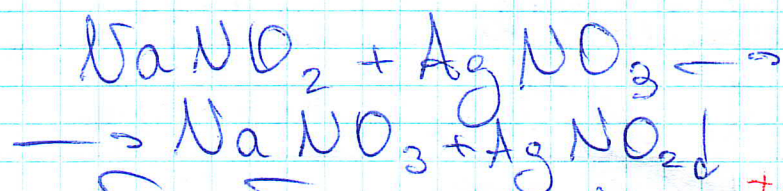
(белый осадок)





⑥ —



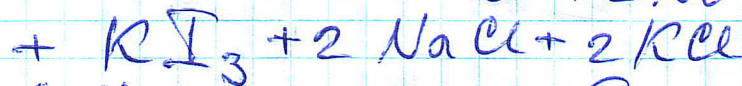
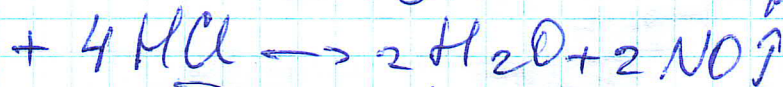
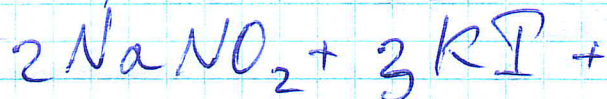


(белый осадок)



Дополнительная информация:

тифкация:



(мелкий р-р + газ, бурно идет на воздухе)

Экспериментальная часть:

Составим экспериментальную таблицу с кув. в-вами по вертикали и кув. р-рами по горизонтали. Соотнесём совокупность эффектов р-ти и в-ва:



бурно идет газ, бурно идет на воздухе.

32
3 задания
5, 6

нейтр.	$BaCl_2$	$AgNO_3$	HCl
1	—	белая муть	—
2	—	мелкоты осадок ↓	—
3	белый осадок ↓	белый осадок ↓	—
4	—	белый осадок ↓	бурый ↑ наз
5	белый осадок ↓	мелкоты осадок ↓	—
6	—	белый осадок ↓	—
7	белый осадок ↓	белая муть	—

Таким образом

2 = KI (однозначно)

5 = Na_2HPO_4 (однозначно)

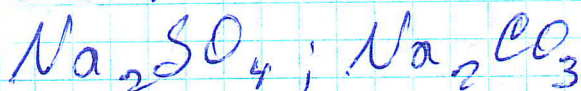
6, 1 = $NaCl$??? $NaNO_3$ ←

(кажущееся бур, осадка с Ag^+ много бурно по обмену Cl^-)

4 = $NaNO_2$ ← ~~по обмену $Ba(NO_2)_2$ не в осадке?~~ ???

мелкоты
много
по обмену
продукт
гор

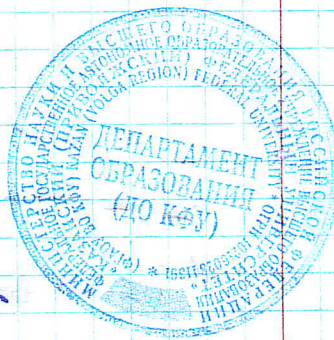
3 и 7:



(скорее всего, Ag_2CO_3 -

тот, у кого больше осадка)

Среднее более качествен-
ный опыт с 1, 6, 4, 3, 7:



В-во	BaCl_2	AgNO_3	HCl
1	—	—	—
3	белый осадок ↓	белый-бурая муть	—
4	—	белый осадок ↓	—
6	—	белый осадок ↓	—
7	белый осадок ↓	—	—

Открыта:

1 - можно NaNO_3

2 - можно Na_2SO_4 (осадок Ag_2SO_4 может и выпасть, и не выпадать).

6 - NaCl

3 - Na_2CO_3 (у осадка с серебром всё-таки есть ещё и свои амперотек).

4 - NaNO_2 (методом окислительно-восстановительной реакции).

Упрощённый анализ:

+ 1 - NaNO_3	+ 5 - Na_2HPO_4
+ 2 - KI	+ 6 - NaCl
+ 3 - Na_2CO_3	+ 7 - Na_2SO_4
+ 4 - NaNO_2	+ 15, 4

Также реакцию проверки NaNO_2 и

KI протна
успешно.
($\text{NaNO}_2 + \text{HCl} + \text{KI}$)

