



ТЕТРАДЬ

для Ганичев Никита Эдуард
ЧАОУ "Средней школы № 131" города Самара

ученик _____ класса _____
ученик Соловьевка Григорий
школы Руставеловка
Руставеловка

защищает (2)

С выставлением защищенному

Teor. задач.

1. ~~a) Na2HPO4~~

Нет таких

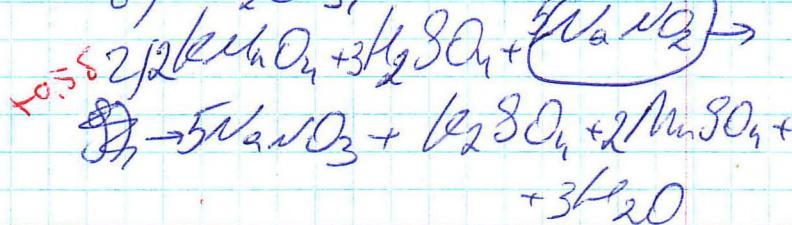
~~b) Na2HPO4~~

a) ~~Na2HPO4 - 0~~

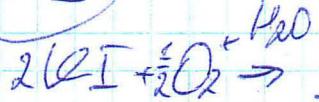
~~NaCl, KI, NaNO3, Na2SO4,~~

~~c) Na2HPO4~~

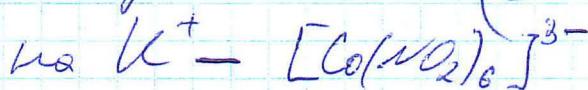
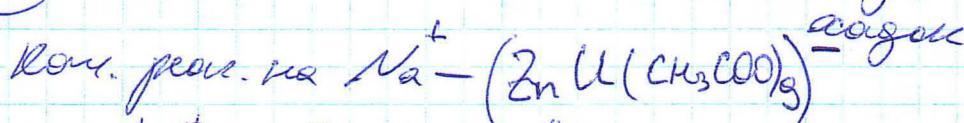
b) ~~Na2CO3, NaNO2~~



g) ~~KI~~

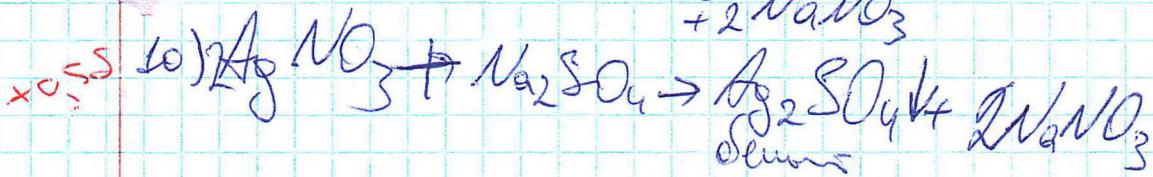
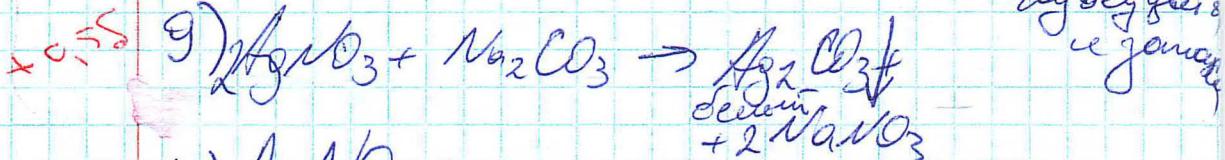
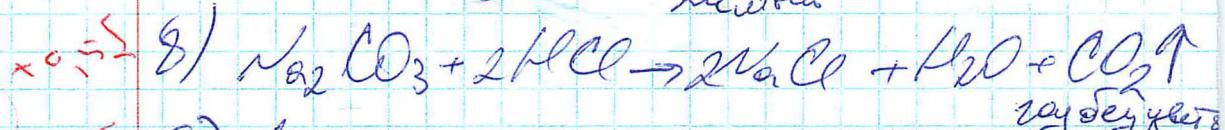
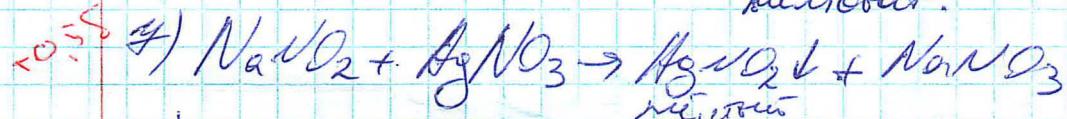
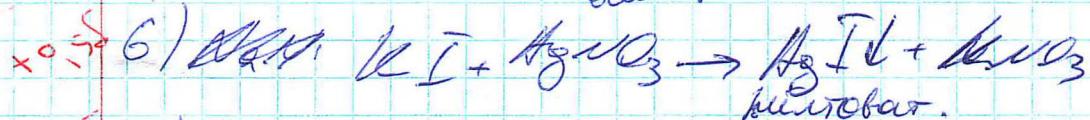
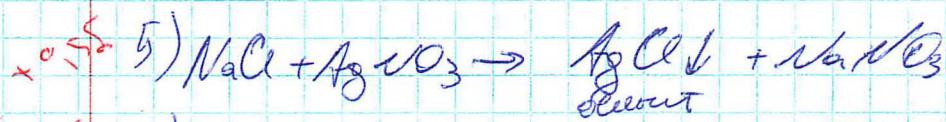
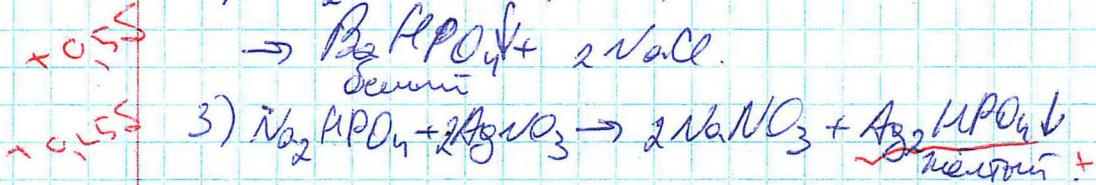
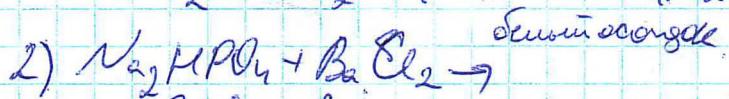
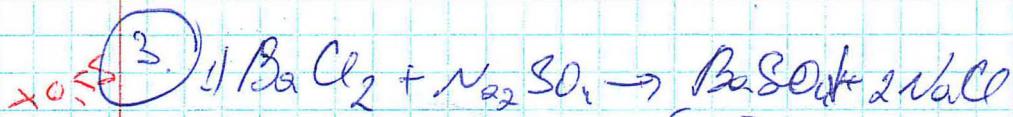
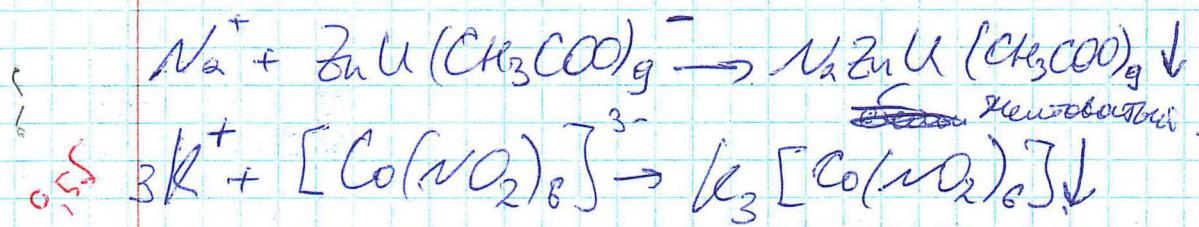


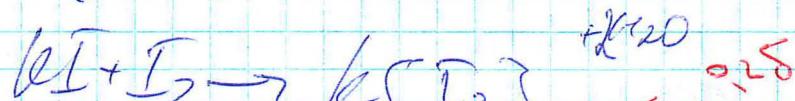
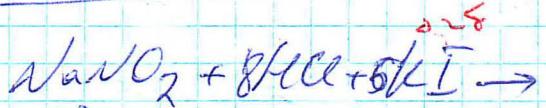
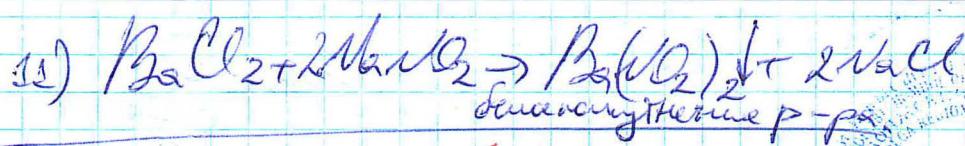
2. с помощью $ClO_4^- - eK^+$ компонент белки



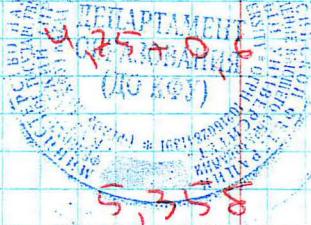
	теор.	прак.	Σ
балл	8,5	11	19,5
подпись	А	А	А







избирает селективное окрашивание.



Для определения объектов окрашивания гильзы.

	1	2	3	4	5	6	7	Ba^{2+}	Na^+	
1	-									- - свет блекнит загорается
2	.	-								✓ - освещен
3	.	-								✓ - освещен, pp6 исчезает
4	.	-								✓ - роз.
5	.	-								✓ - беление
6	.	-								✓4 - не обесцв.
7	.	-								✓5 - не обесцв.
AgNO_3	✓11	✓11	✓11	✓11	-	✓11	✓11	-	✓16 ✓15	✓1/2 - бесцветный
BaCl_2	-	✓11	-	✓11	-	-	✓11	-	-	✓2/3 - бесцветность
NaCl	-	-	-	-	-	-	✓1/2	✓1/2	-	✓3/4 - бесцветность

Сначала определим Na_2CO_3 путём

прибавления HCl до белого浑浊 - и.

В 4-й пробирке замечаете обесцвечивание
 AgI и Ag_2SO_4 , значит

(2) - Na_2CO_3 .

Далее в 1-й пробирке определяем BaCl_2 .

Барбитурат 2 и 4 вспомогают белые осадки,
присоединяя барбитурат к растворам
 BaCl_2 , а же -

(2) - Na_2AlO_4 , осадок и виноград не
расстворяется, а же +

(1) - Na_2SO_4

Теперь же приведём BaCl_2 в растворы и
определите пробирками 1-2 AgNO_3 .

Барбитурат 5 реагирует нет, а же -

(3) - NaNO_3 .

В пробирке 3 вспомогательный белый,творимый

осадок.

Значит (3) - NaCl .

В пробирках I вони чистоватий
(очищено-близький)

~~Заряджене~~ зони,

зб-т ① - KI чистоватий
заряджені вони ~~стали~~ зони,

а звіснай, єто ⑥ - NaNO₂

Osber:

① - KI -

Такій же відмінної
літ от всіх інших

② - Na₂MoO₄ ~~помаранчево-блакитний~~ відмінної
з NaNO₂ або,

③ - NaCl ✓

Вінчаке KI падається
на NaCl відмінної

④ - Na₂SO₄ ~~жовто-бурух~~ відмінної

⑤ - NaNO₃ ✓

118

⑥ - NaNO₂ -

✓

⑦ - Na₂CO₃ ~~жовтий~~ ✓

