

С восторженностью бываю агентом



ТЕТРАДЬ

для Габурахманова Сергея Сергеевича

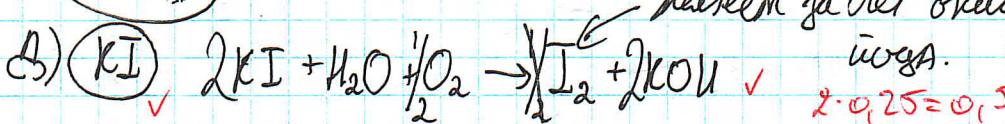
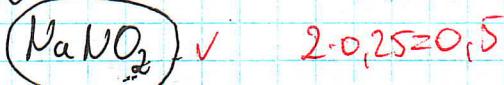
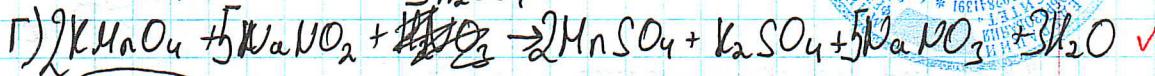
ученика 9 класса _____

ГБКОУ СО СРДОО школы _____

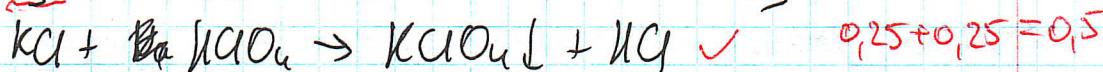
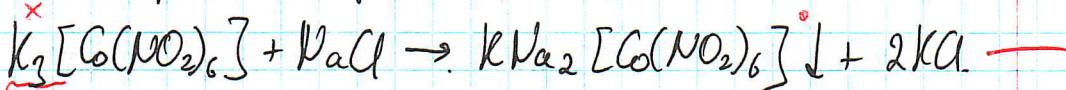
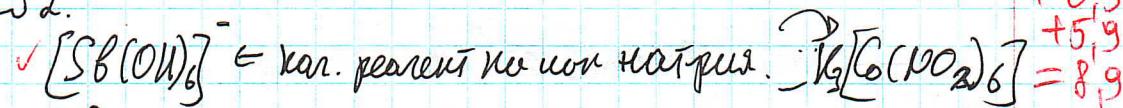
Данилова Е. А.

✓1.

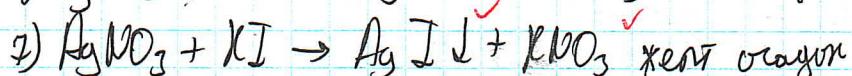
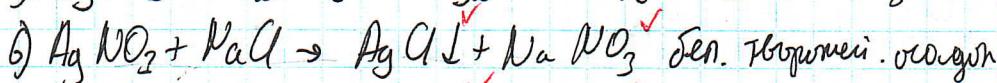
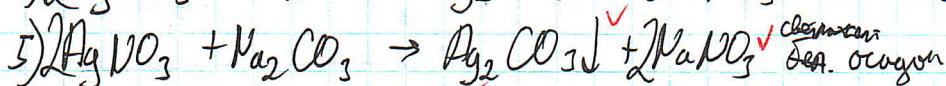
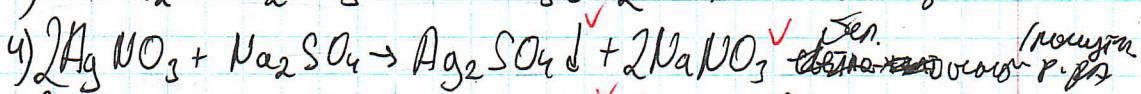
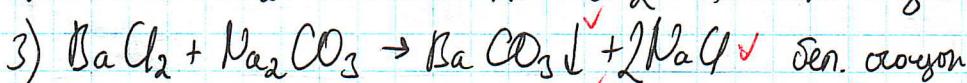
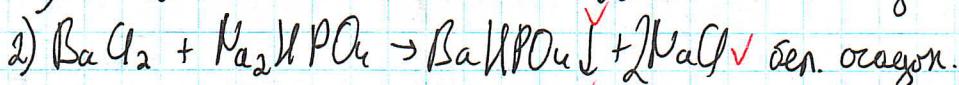
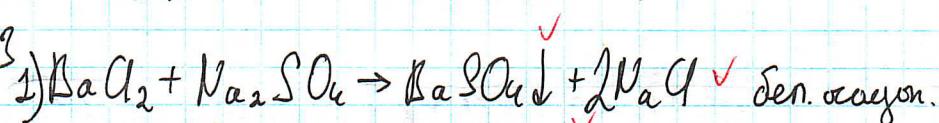
	теор.	прак.	Σ
балл	8,9	15,4	24,3
подпись	↓	↓	↓



✓2.



✓3.



- ✓ 8) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ байдынчылар
 ✓ 9) $3\text{AgNO}_3 + \text{Na}_2\text{HPO}_4 \rightarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4 \downarrow + \text{NaNO}_3 + \text{Na}_3\text{PO}_4$ байдынчылар
 ✓ 10) $\text{AgNO}_3 + \text{NaNO}_2 \rightarrow \text{AgNO}_2 \downarrow + \text{NaNO}_3$ байдынчылар
 ✓ 11) $2\text{NaNO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{NO} \uparrow + \text{NO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$ наурыз
 сірек
 көзделүү
 борбор таңы

$$22.025 + 2.02 = 5.9$$

Дондуктуң иштеп берилгене NaNO_2 :

- ✓ 1) $2\text{NaNO}_2 + 4\text{HCl} + 2\text{KI} \rightarrow \text{I}_2 \downarrow + 2\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{KCl}$
 ⚡ ✗ 2) $2\text{NaNO}_2 + 6\text{HCl} + 4\text{KI} \rightarrow 2\text{I}_2 \downarrow + \text{N}_2\text{O} + 2\text{NaCl} + 4\text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O}$
 ✗ 3) $2\text{NaNO}_2 + 8\text{HCl} + 6\text{KI} \rightarrow 3\text{I}_2 \downarrow + \text{N}_2\text{O} \uparrow + 2\text{NaCl} + 6\text{KCl} + 4\text{H}_2\text{O}$

Бааралык түрдөндөрдөн 3 реакция Т.К. оюн келешек
бөлттөнөөнүйгө де реакция продукттар.

Анализатордук түрдөндөрдөн реакция: сирекча реабора б

- ✓ Рынно-жоринчилоо - Ылбрайт үйем и борбордук
реакция.

	Na_2SO_4	Na_2HPO_4	Na_2CO_3	NaCl	KI	NaNO_2	NaNO_3
AgNO_3	өзүнчүү піздең	Ag ⁺ белгіл хөтөлүм	Ag ⁺ CO ₃ ²⁻ бөлүнчүү	Ag ⁺ Cl ⁻ төзүлүш	Ag ⁺ I ⁻ хөтөлүм	—	Ag ⁺ NO ₂ ⁻ байдынчылар
HCl	—	—	$\text{CO}_2 \uparrow$	—	наурыз сірек жарыл ж.ж.	—	$\text{NO} \uparrow + \text{NO}_2 \uparrow$ наурыз жарыл
BaCl_2	бен кешиш	бен реакция	бен реакция	бен реакция	—	—	—

	1	2	3	4	5	6	7.	plan.
1	Der. Kaponeci. Orogona	—	—	Der. Kaponeci. Orogona	Der. Kaponeci. Orogona	Der. Kaponeci. Orogona	Der. Kaponeci. Orogona	AgNO ₃
2	—	—	—	—	—	—	—	Hg ₂
3	—	—	—	—	—	—	—	KCl
4	—	—	—	—	—	—	—	NaCl
5	—	—	—	—	—	—	—	CaCl ₂
6	—	—	—	—	—	—	—	Na ₂ CO ₃
7	—	—	—	—	—	—	—	NaNO ₂
8	—	—	—	—	—	—	—	Na ₂ HPO ₄
9	—	—	—	—	—	—	—	KI



Составление
2 Таблица можно
показать 70 б.
9 горючее NaNO₃ T.k.
в неизвестном нет
реагента с Ag⁺. Т.к. Хе
6 2 NaCl NaNO₃ T.k. Является
реакция серебра. № 2 - Na₂SO₄
T.k. находит 8-я. 6 4 - K₂O⁻
T.k. кипяток орогона с Ag⁺ и
находит. при горении KCl
6 5 - Na₂CO₃ T.k. при горении KCl
лишь 20% 6 6 NaNO₂ T.k.
также при горении KCl и +
горение идет при KCl + Na₂CO₃ + K₂O⁻
8 1 - NaCl. Поэтому 70 вариант

1 - NaCl ✓ 5 - Na₂CO₃ ✓
2 - Na₂SO₄ ✓ 6 - NaNO₂ ✓
3 - NaNO₃ ✓ 7 - Na₂HPO₄ ✓
4 - KI ✓

17 вариантов