



ТЕТРАДЬ

для Хуртманов Семю Михайлович

9 класс, МАОУ Лицей №131

учени г. Казань класса _____

школы _____

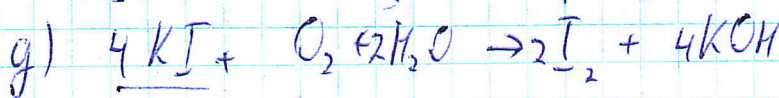
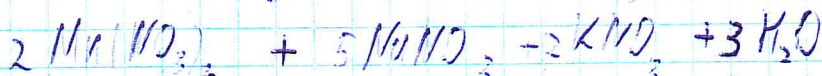
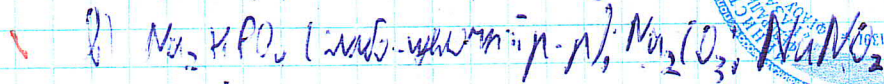
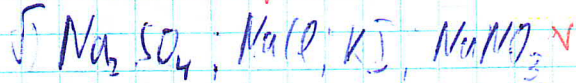
Хабибуллина Эльмира Габдулхаевна

с Билалем Саманем Дар

B-7

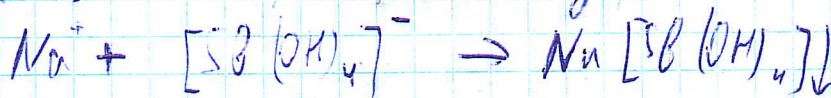
	теор.	прак.	Σ
балл	9,1	15,4	24,5
подпись	<i>[Signature]</i>	<i>[Signature]</i>	<i>[Signature]</i>

1) а) Нем ~~225~~ ✓

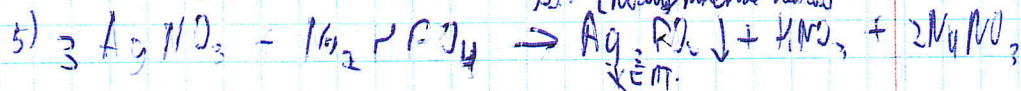
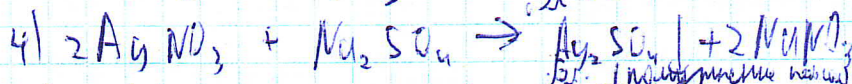
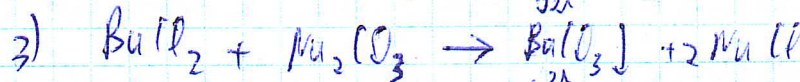
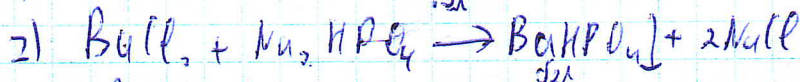


индифферентный окислитель на MnO_2 K^+

(KClO_4 - окислитель высшего Cl)

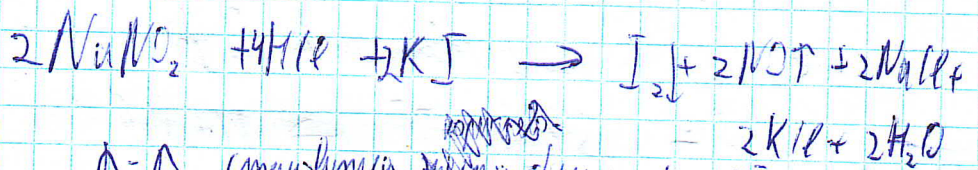
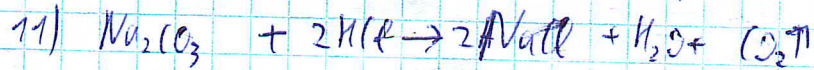
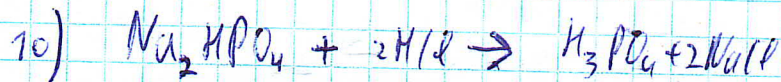
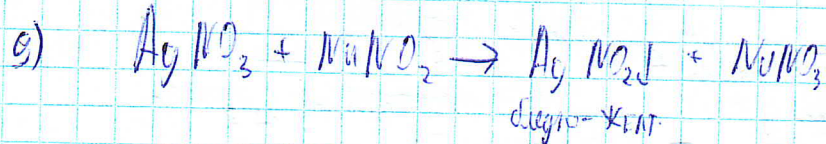
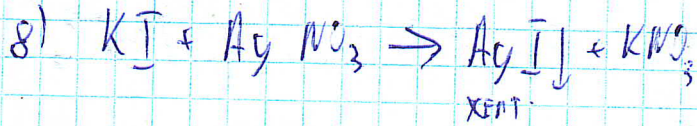
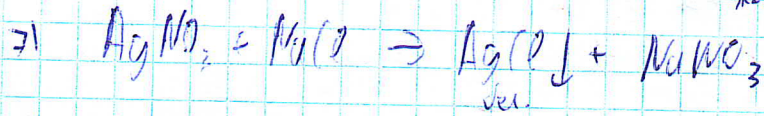
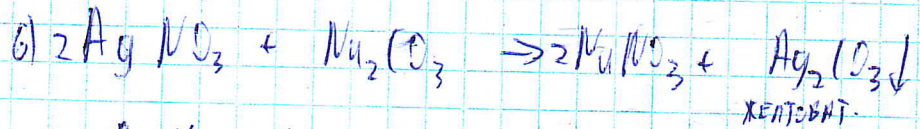


карт. реакция на Mn^{2+} .



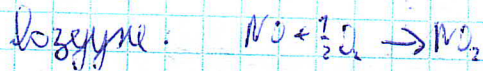
3

05



0,6

п-п амальгамы ~~на~~-дурна уз-ду I₂
 Cerepeweraz waz f-y. ~~NO~~, k-nipom dypewen na



2) Амальгамы Na^+ ом K^+ момма yedobremam
 нр-шлерма амальгам; (Na^+) cлегра нр, (K^+)
 лонгандер cлегра; $K^+ Cl + NH_4 Cl \rightarrow KCl + NH_4 Cl$

Экспериментальные тесты

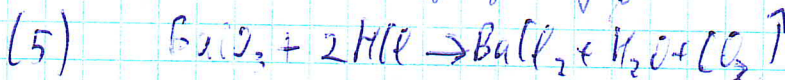
- 1) H_2O_2 ✓
- 2) Na_2SO_4 ✓
- 3) $NaNO_3$ ✓
- 4) KI ✓
- 5) Na_2CO_3 ✓
- 6) $NaNO_2$ ✓
- 7) Na_2HPO_4 ✓

15,9



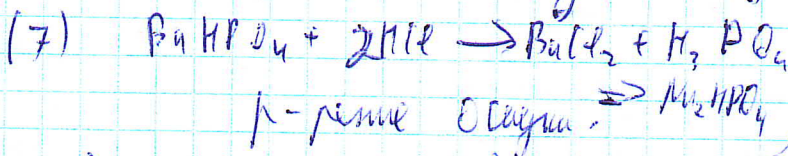
добавил и ~~использовал~~ $BaCl_2$ и
 исследовал, что ~~использован~~ $BaCl_2$ в Na_2SO_4 ,
 Na_2HPO_4 и Na_2CO_3 (2,547 г/мл)

добавил и исследовал реакцию KI



$BaCO_3$ р-на с H_2O и CO_2 $\Rightarrow Na_2CO_3$

~~данные~~
 м.
 3-в-ли
 Выводы



(2) $BaSO_4$ р-на не будет

к H_2O и CO_2 $\Rightarrow Na_2CO_3$

в $NaNO_3$ $\Rightarrow NaNO_2$

~~Сделано~~ 3-м изобретением КММ

- (1) В системе производится логика деления многократ. $J \rightarrow K_{11}$
- (2) В системе производится логика деления $\rightarrow N \rightarrow N_{11}$ (6)
- В системе производится логика деления $\rightarrow K_{11}$ (4)
- (3) производится на компьютере, в процессе выполнения
сразу производится логика деления $0 \rightarrow N_{11}$