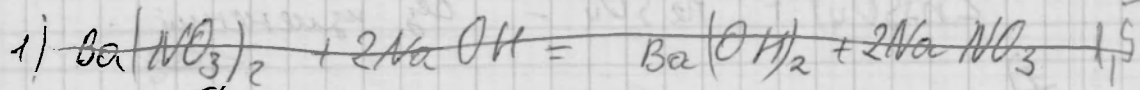


9-3

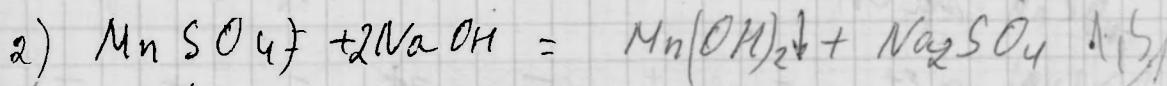
Дипломная работа
по теме
ученика 9б класса
МКОУ СОШ №27.
Мильникова Владимира
Александровича.

26.12.2002,

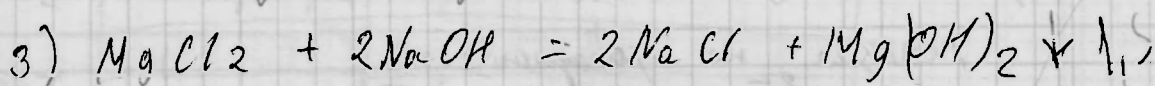
Надежда Николаевна Демичева.



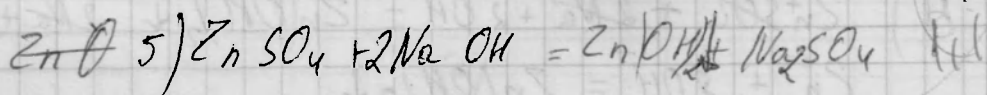
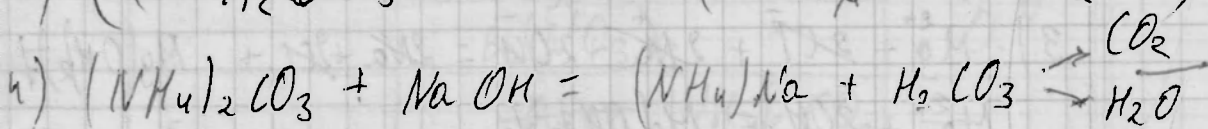
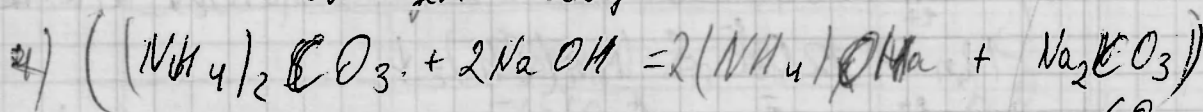
Без изменений.



выпадет осадок.

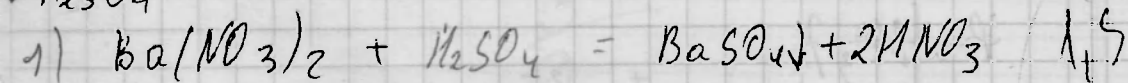


выпадет осадок.

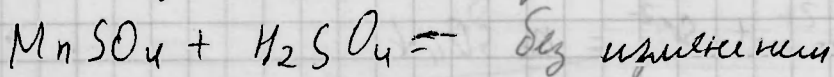


выпадет осадок.

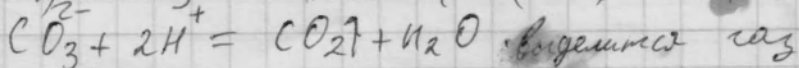
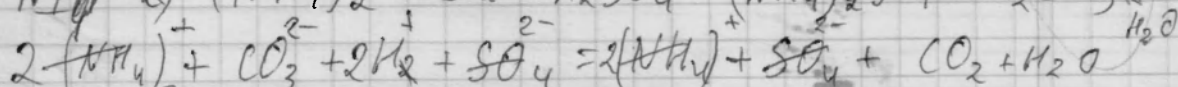
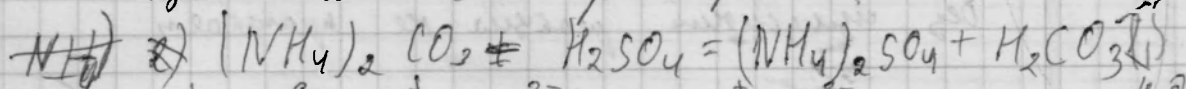
• H_2SO_4



выпадет белый осадок BaSO_4



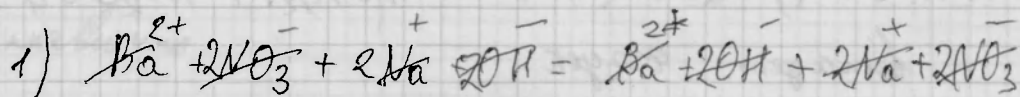
изменений. - оба растворимы



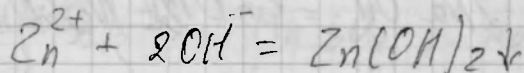
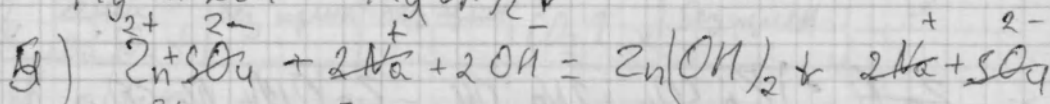
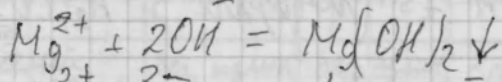
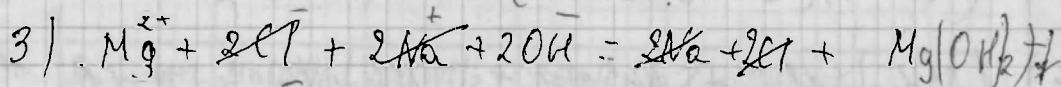
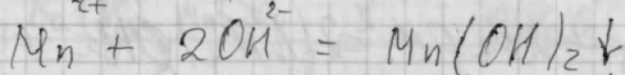
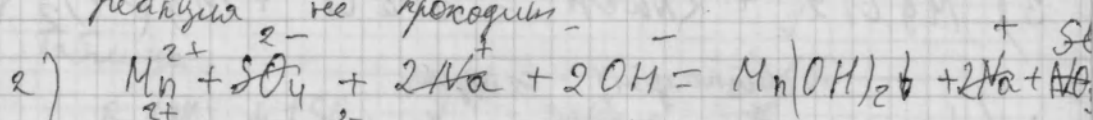
$ZnSO_4 + H_2SO_4$ - без изменений.

2)

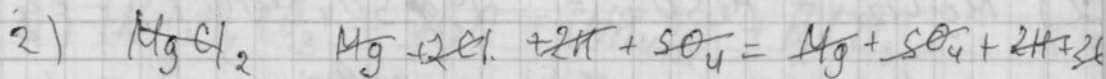
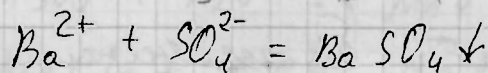
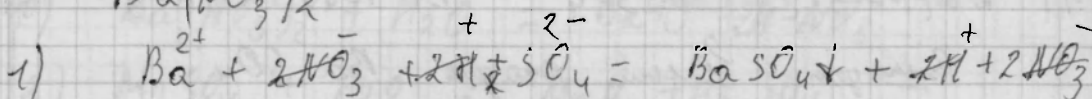
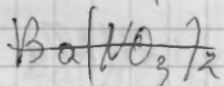
• $NaOH$



реакция не происходит.



• H_2SO_4



без изменений реакция не происходит.

2)

Всего:

Всего:

1. - $MnSO_4$

2. - $(NH_4)_2CO_3$

№ пробы	
1.	$MnSO_4$ +
2	$(NH_4)_2CO_3$ $MgCl$ -
3	$Zn(NO_3)_2$ $ZnSO_4$ +
4	$Ba(NO_3)_2$ +
5	$MgCl$ $(NH_4)_2CO_3$ -

3.0

3

5

9

3

20

Задача

9.1

9-3

1. - 2

NaCl - растворена соль

NaCl - CaCO₃

Задача 9.3

1. - 2

Средства

9.4

Дано

m(Na₂CO₃) - 2,22

m(NaCl) - 3,01 · 10⁻²

масса - 100

атомная (O₂) - ?

0

9-3

Задача 9.1.

Мел - CaCO_3
 угарный газ - CO_2
 NaCl - поваренная соль
 Озон - O_3
 Веселящий газ - NO_2
 Индийская селитра - P_2O_3

В банку и прищипанность использовать
 мел (CaCO_3), соль (NaCl), индийская
 селитра P_2O_3 .

9.2.

Ва SO_4 - ядовитое соединение.
 во при попадании в желудок

0

наименование в банку

Задача 9.3
 Цинк - Zn^{2+} 0

Экспериментальная задача.

Цель: Проверить реакцию с различными
 веществами и проверить из результатов
 определить эти ~~вещества~~ вещества.

Оборудование: штатив с пробирками,
 водная баня, предметное стекло,
 стеклянная палочка.

Проведение:

- 1) Не быть агрессивными во время
эксперимента.
- 2) Не пробовать кислот на вкус.
- 3) Не лить кислоту себе на руки
и не трогать ее руками.

4) При помитиванне бислом, падуванне
запас рудой.

5) С прабіра алі абрэцанне
правільна.

Таблица.

	$Ba(NO_3)_2$	$MnSO_4$	$MgCl_2$	$(NH_4)_2CO_3$	$ZnSO_4$
H_2O					
$NaOH$	без змяш.	$Mn(OH)_2 \downarrow$	$Mg(OH)_2 \downarrow$	$CO_2 \uparrow$	$Zn(OH)_2 \downarrow$
H_2SO_4	без змяш. $BaSO_4 \downarrow$	без змяш.	без змяш.	$CO_2 \uparrow$	без змяш.

*) $Ba(NO_3)_2$, $MnSO_4$, $MgCl_2$,
 $(NH_4)_2CO_3$, $ZnSO_4$

