

10-2

Муниципальный этап  
олимпиады по химии  
ученики 10 класса  
МКОУ СОШ №1.

Мироновой Анастасии Тарасовны  
(06.08.2001) Миронова Ю.А.

~~19,55~~

10,55

Задача 10.1.

12,5% - лактоза  
43,5% - сахароза.

10-2

1 ст. л. - 30 г  
0,5 ст. л. - 15 г. 25

15 г - 100%

$x = 12,5 + 43,5\% = 56\%$  - углеводов.

$$\frac{15}{100} = \frac{x}{56}$$

$$100x = 825$$

$$x = 8,25 г$$

Ответ: 8,25 г.

Задача 10.2

Мензур.

Задача 10.3

Мензур (Fe<sup>+2</sup>)

Задача 10.4

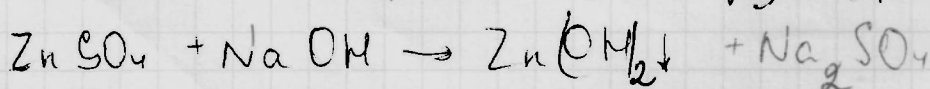
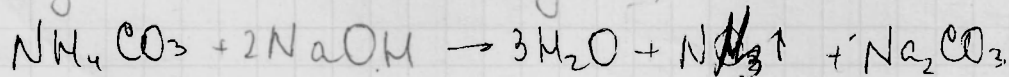
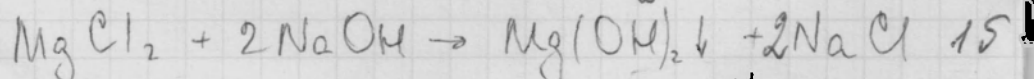
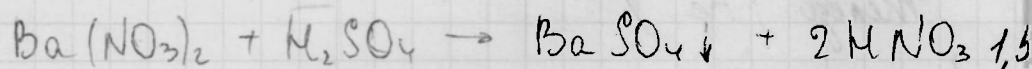
## Задание 12.5.

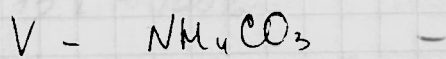
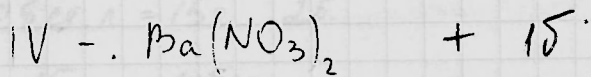
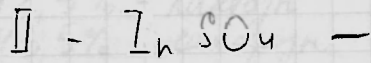
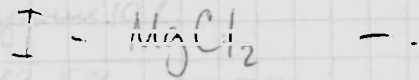
Цель. Определить, какое вещество находится в каждой пробирке и записать уравнения реакций, которые при этом протекают и признаки этих реакций. 15

Правила безопасной работы с кислотами:

- не пить из пробирки
- руками не трогать
- 

	1. $Ba(NO_3)_2$	2. $MnSO_4$	3. $MgCl_2$	4. $(NH_4)_2CO_3$	5. $ZnSO_4$
$H_2O$	P	P	P	P	P
$NaOH_{pp}$	P	осадок +	осадок	ион. с нейтральными	осадок
$H_2SO_4$	осадок белое вещество	P +	P +	P	P
	1	15 + 5	15	15 +	15





$$19,5 + 1 = 20,5$$