



Титульный лист

Направление информатика история математика
 обществознание русский язык физика
 химия

Класс 8 9 10 11

Фамилия САБАЕВА

Имя АННА

Отчество АНТОНОВНА

Дата рождения 22 01 2006

Город участия БАРНАУЛ

Аудитория 304

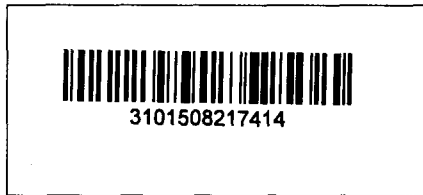
Телефон 89640805581

Дата 03 02 2024

Подпись

Пример
заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Проверочный лист
Заполняется участниками

Направление

<input type="checkbox"/> информатика	<input type="checkbox"/> история	<input type="checkbox"/> математика
<input type="checkbox"/> обществознание	<input type="checkbox"/> русский язык	<input type="checkbox"/> физика
<input checked="" type="checkbox"/> химия		

Класс

<input type="checkbox"/> 8	<input type="checkbox"/> 9	<input type="checkbox"/> 10	<input checked="" type="checkbox"/> 11
----------------------------	----------------------------	-----------------------------	--

Город участия **Б А Р Н А У Л**

Заполняется организаторами

Количество доп. листов **Количество черновиков к проверке**

Время выхода с **15:39 до 15:44**

Протокол проверки
Заполняется жюри

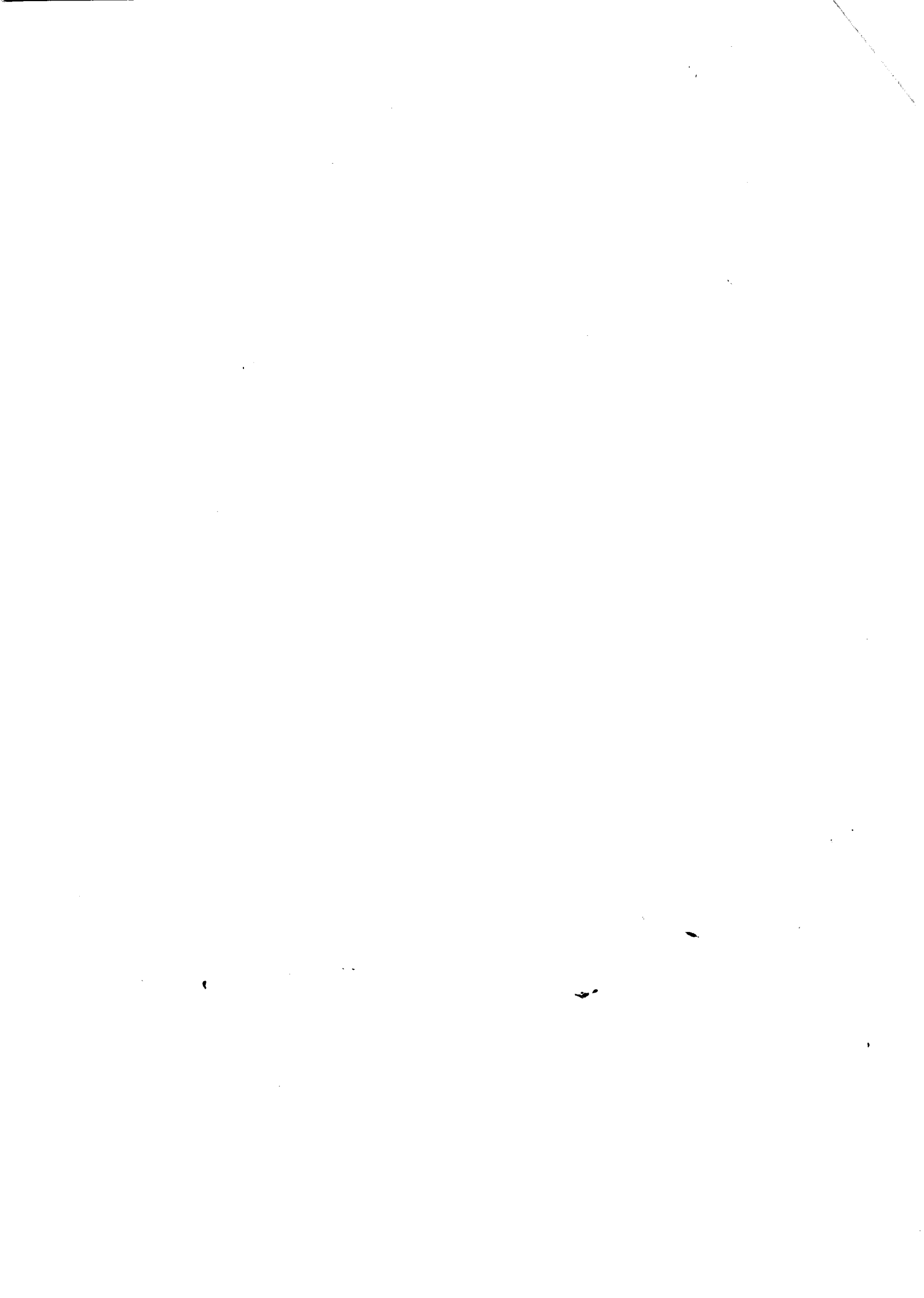
Номер задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Балл члена жюри №1	3	0	14	4	0	11				
Балл члена жюри №2	3	0	14	4	0	11				

Итоговый балл **32**

Подпись члена жюри №1		Подпись члена жюри №2	
------------------------------	---	------------------------------	---

Пример заполнения

А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0



Бланк ответов

④. Тогда $V_{p-pa} - 1л.$ HCl - хлороводородная к-та!
 HClO₄ - хлорная к-та

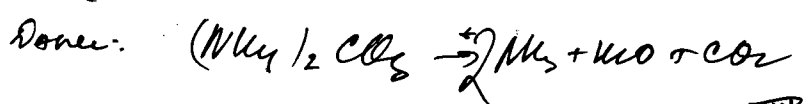
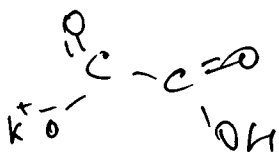
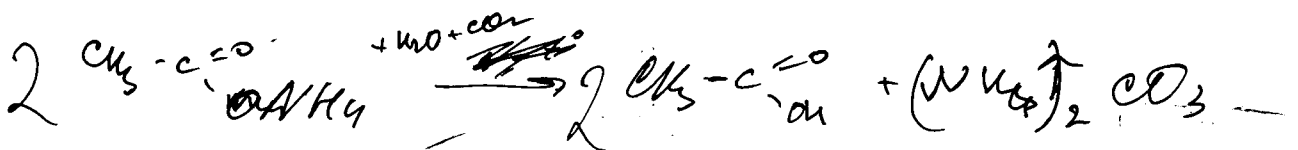
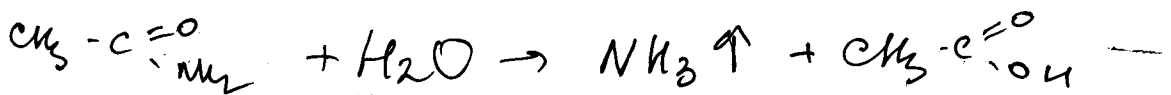
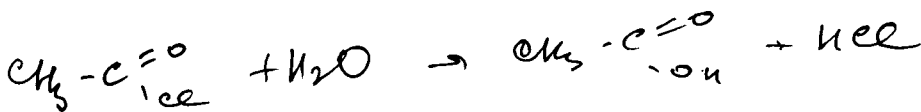
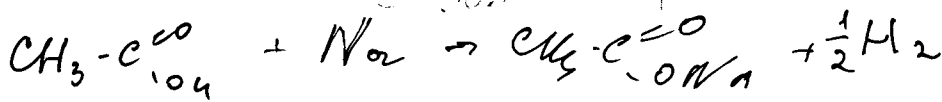
1) Тогда $n(HCl) = c \cdot V = 8 \text{ моль}$

$m(HCl) = 8 \text{ моль} \cdot 36,5 \text{ г/моль} = 292 \text{ г.}$

2) $m(p-pa) = \rho \cdot V = 1,47 \text{ г/см}^3 \cdot 1000 \text{ см}^3 = 1470 \text{ г.}$

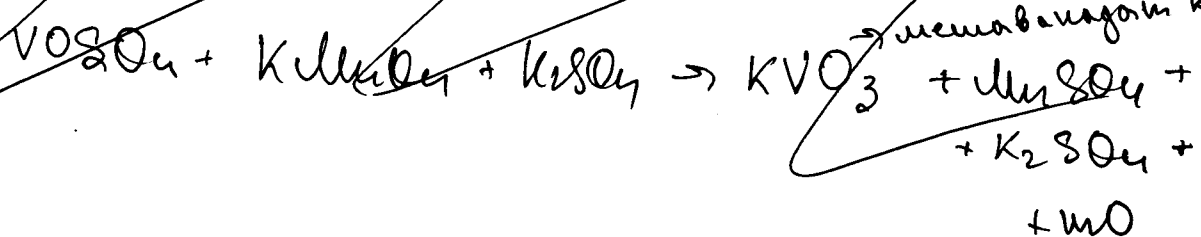
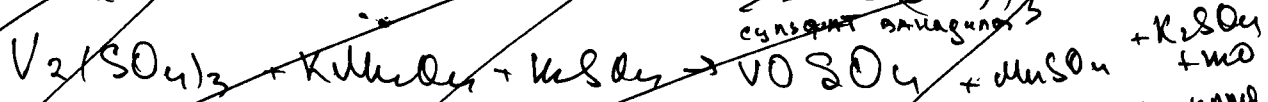
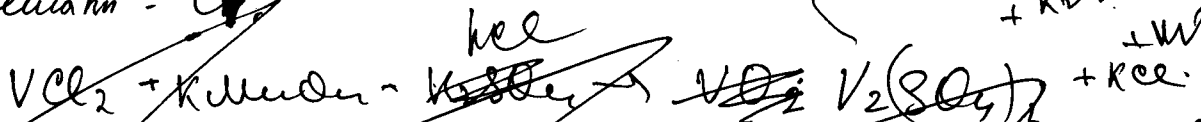
3) $w(HCl) \text{ в р-не} = \frac{m(HCl)}{m(p-pa)} = \frac{292 \text{ г}}{1470 \text{ г}} \cdot 100\% =$
 $= \underline{19,86\%}$

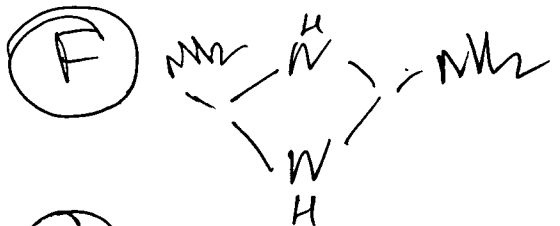
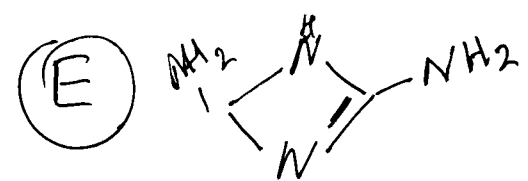
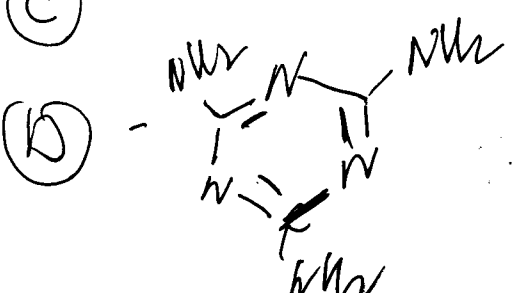
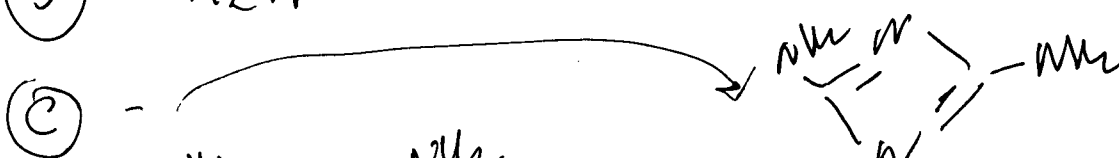
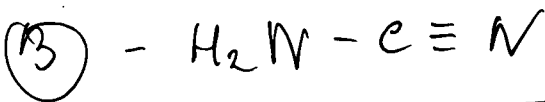
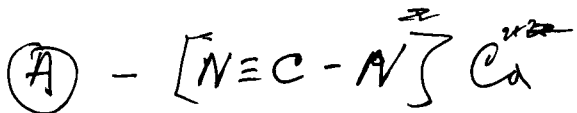
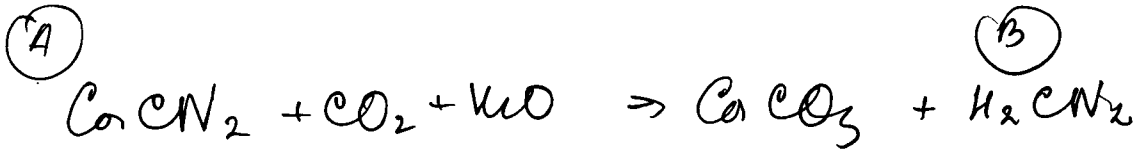
⑤



сильный окислитель III

③ Шенит - ~~V~~





②

$$\rho = \frac{M \cdot z}{N_A \cdot V} = \frac{293 \cdot \frac{8}{3}}{6,02 \cdot 10^{23} \cdot (0,428 \cdot 10^{-8})^3}$$

$M(C_2N_2) = 293 \text{ (molar)}$

$V = (0,428 \cdot 10^{-8})^3$

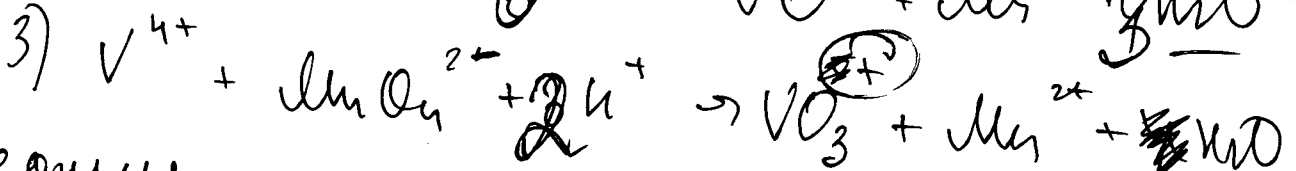
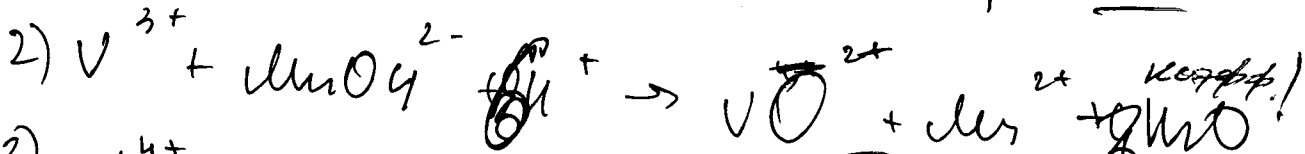
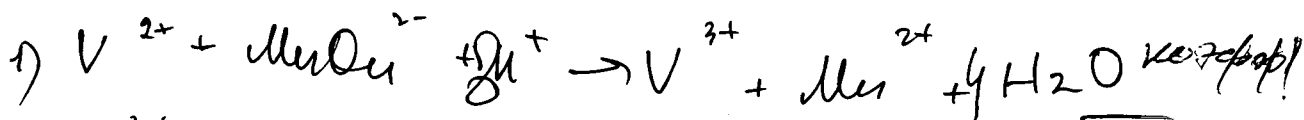
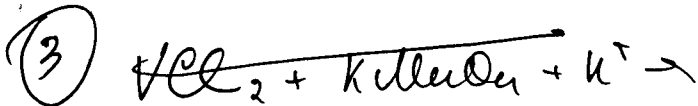
$N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{mole}}$

$z = \frac{1}{3} + 1 = \frac{8}{3}$ —

$= \frac{770,57 \text{ cm}^3}{0,935,1 \text{ g}}$

$= 6,935 \frac{\text{cm}^3}{\text{g}}$

$(6,935 \text{ cm}^3/\text{g})$



Соедин.

VCl₂ - хлорид ванадия II.

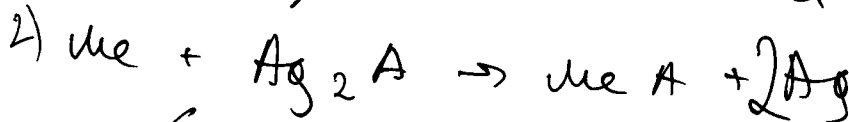
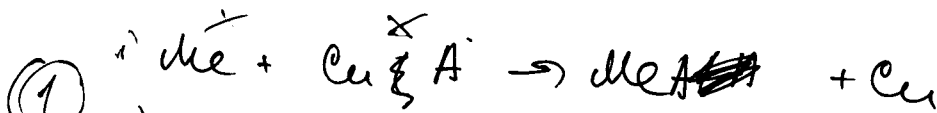
VCl₃ - хлорид ванадия III 14

VOCl₂ - хлорид ванадия (хлорид

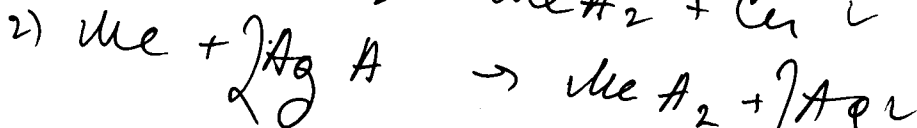
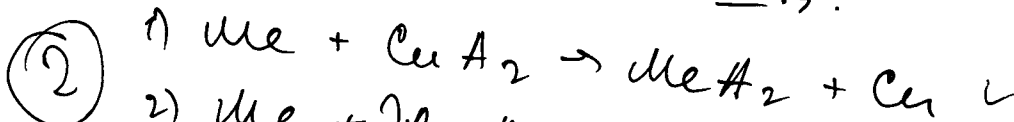
KVO₃ - метаванагат калия ванадата)

4) 2 варианта:

Если амфотер II в.: A - амфотер



Если амфотер III в.:



Пусть m грамм смеси Me x ⇒ m Me + x м = x - m, m(Me)

1) Пусть m грамм смеси 100% ⇒ смесь 100,8%

2) Было 100% ⇒ смесь 116%.

← $x(Cu) = \frac{0,8}{64/100} = 0,0125$ моль.

Ответ: Me - Mn. Металл.

Δm - это разность
взвешивания и
растет в обратную
сторону

Бланк ответов

