

		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1	H 1 1,00795 водород	Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева						He 2 4,002602 гелий		
II	2	Li 3 6,9412 литий	Be 4 9,01218 бериллий	B 5 10,812 бор	C 6 12,0108 углерод	N 7 14,0067 азот	O 8 15,9994 кислород	F 9 18,99840 фтор	Ne 10 20,179 неон		
III	3	Na 11 22,98977 натрий	Mg 12 24,305 магний	Al 13 26,98154 алюминий	Si 14 28,086 кремний	P 15 30,97376 фосфор	S 16 32,06 сера	Cl 17 35,453 хлор	Ar 18 39,948 аргон		
IV	4	K 19 39,0983 калий	Ca 20 40,08 кальций	Sc 21 44,9559 скандий	Ti 22 47,90 титан	V 23 50,9415 ванадий	Cr 24 51,996 хром	Mn 25 54,9380 марганец	Fe 26 55,847 железо	Co 27 58,9332 кобальт	Ni 28 58,70 никель
	5	Cu 29 63,546 медь	Zn 30 65,38 цинк	Ga 31 69,72 галлий	Ge 32 72,59 германий	As 33 74,9216 мышьяк	Se 34 78,96 селен	Br 35 79,904 бром	Kr 36 83,80 криптон		
V	6	Rb 37 85,4678 рубидий	Sr 38 87,62 стронций	Y 39 88,9059 иттрий	Zr 40 91,22 цирконий	Nb 41 92,9064 ниобий	Mo 42 95,94 молибден	Tc 43 98,9062 технеций	Ru 44 101,07 рутений	Rh 45 102,9055 родий	Pd 46 106,4 палладий
	7	Ag 47 107,868 серебро	Cd 48 112,41 кадмий	In 49 114,82 индий	Sn 50 118,69 олово	Sb 51 121,75 сурьма	Te 52 127,60 теллур	I 53 126,9045 йод	Xe 54 131,30 ксенон		
VI	8	Cs 55 132,9054 цезий	Ba 56 137,33 барий	La 57 138,9 лантан *	Hf 72 178,49 гафний	Ta 73 180,9479 тантал	W 74 183,85 вольфрам	Re 75 186,207 рений	Os 76 190,2 осмий	Ir 77 192,22 иридий	Pt 78 195,09 платина
	9	Au 79 196,9665 золото	Hg 80 200,59 ртуть	Tl 81 204,37 таллий	Pb 82 207,2 свинец	Bi 83 208,9 висмут	Po 84 [209] полоний	At 85 [210] астат	Rn 86 [222] радон		
VII	10	Fr 87 [223] франций	Ra 88 [226] радий	Ac 89 [227] актиний **	Rf 104 [261] резерфордий	Db 105 [262] дубний	Sg 106 [266] сигборгий	Bh 107 [269] борий	Hs 108 [269] хассий	Mt 109 [268] мейтнерий	Ds 110 [271] дармштадтий
	11	Rg 111 [272] рентгений	Cn 112 [285] коперниций	113	Fl 114 [289] флеровий	115	Lv 116 [293] ливерморий	117	118		

\* лантаноиды

Ce 58 140,1 церий	Pr 59 140,9 празеодим	Nd 60 144,2 неодим	Pm 61 [145] прометий	Sm 62 150,4 самарий	Eu 63 151,9 европий	Gd 64 157,3 гадолиний	Tb 65 158,9 тербий	Dy 66 162,5 диспрозий	Ho 67 164,9 гольмий	Er 68 167,3 эрбий	Tm 69 168,9 тулий	Yb 70 173,0 иттербий	Lu 71 174,9 лютеций
-------------------------	-----------------------------	--------------------------	----------------------------	---------------------------	---------------------------	-----------------------------	--------------------------	-----------------------------	---------------------------	-------------------------	-------------------------	----------------------------	---------------------------

\*\* актиноиды

Th 90 232,0 торий	Pa 91 231,0 протактиний	U 92 238,0 уран	Np 93 [237] нептуний	Pu 94 [244] плутоний	Am 95 [243] америций	Cm 96 [247] курий	Bk 97 [247] берклий	Cf 98 [251] калфорний	Es 99 [252] эйнштейний	Fm 100 [257] фермий	Md 101 [258] менделевий	No 102 [259] нобелий	Lr 103 [262] лоуренсий
-------------------------	-------------------------------	-----------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	-------------------------	---------------------------	-----------------------------	------------------------------	---------------------------	-------------------------------	----------------------------	------------------------------

Ряд активности металлов / электрический ряд напряжений  
Li Rb K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H) Sb Bi Cu Hg Ag Pd Pt Au

активность металлов уменьшается →

Растворимость кислот, солей и оснований в воде

Ионы	H <sup>+</sup>	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	K <sup>+</sup>	Na <sup>+</sup>	Ag <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	Ca <sup>2+</sup>	Mg <sup>2+</sup>	Mn <sup>2+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	Sn <sup>2+</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Al <sup>3+</sup>	Cr <sup>3+</sup>
OH <sup>-</sup>		P	P	P	—	P	M	M	H	H	H	H	H	H	—	—	H	H	H	H
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	—	P	P	P	P
F <sup>-</sup>	P	P	P	P	P	M	H	M	P	H	P	P	M	P	—	M	M	H	M	M
Cl <sup>-</sup>	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	M	P	P	H	P	P	P	P
Br <sup>-</sup>	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	M	P	M	H	P	P	P	P
I <sup>-</sup>	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	H	—	H	H	P	—	P	P
S <sup>2-</sup>	P	P	P	P	H	—	—	—	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	—	—
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	P	P	P	P	M	M	M	M	H	M	H	—	H	—	—	—	M	—	—	—
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	P	P	P	P	M	H	M	P	P	P	P	P	H	P	P	M	P	P	P	P
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	P	P	P	P	H	H	H	H	H	H	—	—	H	—	—	H	H	—	—	—
SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	H	—	P	P	H	H	H	H	H	H	H	—	H	—	—	—	H	—	—	—
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	P	P	P	P	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	M	P	P	P	P

P — растворимое (больше 10 г на 1000 г воды)

M — малорастворимое (от 10 г до 0,01 г на 1000 г воды)

H — нерастворимое (меньше 0,01 г на 1000 г воды)

— — вещество разлагается водой или не существует



1

7741

85

## ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА УЧАСТНИКА ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ СПбГУ

2018–2019

Заключительный этап

Предмет (комплекс предметов) Олимпиады

ХИМИЯ (10 КЛАСС)

Город, в котором проводится Олимпиада

Санкт-Петербург

Дата 23.03.2019

\*\*\*\*\*

### ВАРИАНТ 10

#### Задача 1. «Старый реактив»

(20 баллов)

Студент Никита нашел на полке 2 склянки с неизвестными растворами без крышки. Он спросил у лаборанта, что это за реактивы, а тот ответил, что в точности не помнит, помнит только, что в обеих банках находятся растворы одной и той же соли щелочного металла с массовой долей катиона 42,1% и одна из банок стоит здесь довольно давно, а другая недавно. В распоряжении Никиты оказались только раствор щелочи (NaOH), а также известковая вода и соляная кислота. При добавлении к неизвестным растворам щелочи видимых изменений не произошло. При добавлении кислоты к давно стоящему раствору выделился газ без цвета и запаха, а при добавлении к свежему раствору – газ не выделился. Никита очень удивился и провел еще один эксперимент. Он отобрал по 100 мл каждого из растворов и упарил их. Масса твердого остатка в первом случае оказалась 4,96 г, а во втором 3,28 г. Твердые остатки Никита снова растворил и обработал растворы известковой водой. В результате в первом случае выпало 5,10 г осадка, а во втором 3,10 г. Остатки после упаривания растворов Никита прокалил, в результате масса одного уменьшилась на 0,18 г, а второго не изменилась. Выпавшие после обработки известковой водой осадки Никита так же прокалил, в результате масса одного уменьшилась на 0,88 г, а второго не изменилась. Предложите возможный состав соли. Определите молярные концентрации и массовые доли веществ в исходных растворах (плотность растворов примите равной 1 г/мл).

#### Задача 2. «Химические источники тока»

(20 баллов)

На данный момент в различных электронных устройствах в качестве элементов питания используются химические источники тока (батареи и аккумуляторы), в которых энергия химических реакций превращается в электрическую энергию. Принцип работы таких источников тока основан на ОВР, протекающих внутри батареи (аккумулятора), при этом электроны от восстановителя к окислителю переносятся через внешнюю электрическую цепь.

Юный инженер Боря создал электронное устройство, которое гладит кота в отсутствие Бори. Для создания химического источника тока Боря использовал те реактивы, которые сумел найти.

В ход было пущено белое кристаллическое вещество, подписанное как АБ, при этом на этикетке дополнительно было указано «ω(А) = 52,35 %; ω(Б) = 47,65 %».

Боря провел электролиз 82,41 г 20 %-го водного раствора вещества АБ (с плотностью 1,13 г/см<sup>3</sup>) в разделенной электролитической ячейке. Боря отметил, что на аноде и катоде наблюдалось выделение газов, а для анализа полученного раствора Боря обратился к другу химику. Тот смог сказать лишь, что полученный раствор является раствором сильного основания, с массовой долей вещества в растворе 16,67 %.

Газ, образовавшийся в ходе анодного процесса, Боря пропустил через полученный раствор, доведенный до кипения. После охлаждения раствора Боря собрал образовавшийся белый кристаллический осадок и в дальнейшем использовал его в работе батареи.

Для получения второго компонента батареи Боря использовал завалявшиеся в кладовке гвозди, причем он заметил, что они хорошо притягиваются лежащим по соседству магнитом. Эти гвозди Боря поместил в раствор хлорного железа, которое позаимствовал у отца-радиолобителя. Полученный раствор был отфильтрован от нерастворимых примесей и использован в работе батареи.

Определите состав вещества АБ. Ответ подтвердите расчетами.

Запишите уравнения всех описанных реакций.

Запишите молекулярное уравнение реакции, лежащей в основе работы батареи. Запишите ионно-электронные уравнения процессов окисления и восстановления, лежащих в основе реакции, протекающей в батарее.

На какое время работы устройства хватит полученного из АБ вещества, если известно, что средняя сила тока в нем составляет 0,25А? (заряд электрона  $q_e = -1,6 \cdot 10^{-19}$  Кл).

Считайте, что выходы всех представленных реакций равны 100%.

#### Задача 4. «Минерал»

(20 баллов)

При прокаливании бесцветного природного минерала его масса уменьшается на 21,73%, а выделяющийся продукт полностью поглощается концентрированной серной кислотой. Проба минерала окрашивает пламя в фиолетовый цвет. Обработка минерала концентрированной серной кислотой приводит к выделению газа, хорошо растворимого в воде и не вызывающего помутнения известковой воды. Минерал полностью растворяется в воде, образуя бесцветный раствор. При действии на раствор минерала избытком растворов хлорида бария и нитрата серебра выпадают нерастворимые в кислотах белые осадки, массы которых соотносятся как 1,6:1, а при действии раствора щелочи выпадает белый осадок, растворимый в кислотах, но не в избытке щелочи. При прокаливании этого осадка его масса уменьшается на 31,03%. Определите состав минерала, приведите уравнения всех указанных в условии задачи реакций. Как называется этот минерал?

#### Задача 3.

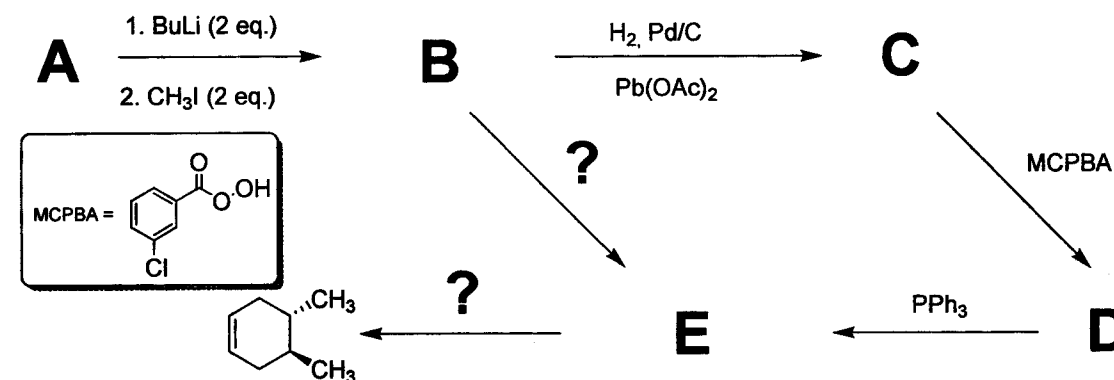
(20 баллов)

Для качественного анализа содержащей некоторое количество крезолы смеси сложных эфиров X и Y, образованных одним спиртом и двумя разными одноосновными карбоновыми кислотами, провели следующие эксперименты. Порцию такой смеси массой 36 г обработали 16% раствором гидроксида натрия, на количественное взаимодействие пошло 100 г раствора щелочи. Такую же порцию исходной смеси разделили на две равные части, первую обработали избытком бромной воды и получили 34,5 г осадка, а вторую обработали избытком реактива Толленса, выпавший осадок отфильтровали и высушили, его масса составила 20,35 г. Обработка этого осадка избытком соляной кислоты уменьшает его массу на 11,67%. Установите структуры эфиров X и Y и напишите уравнения описанных реакций.

#### Задача 5.

(20 баллов)

Расшифруйте цепочку превращений, если известно, что 5,4 г. соединения В способно прореагировать с 7,3 г хлороводорода с образованием дихлорида. Предложите механизм образования E из D.



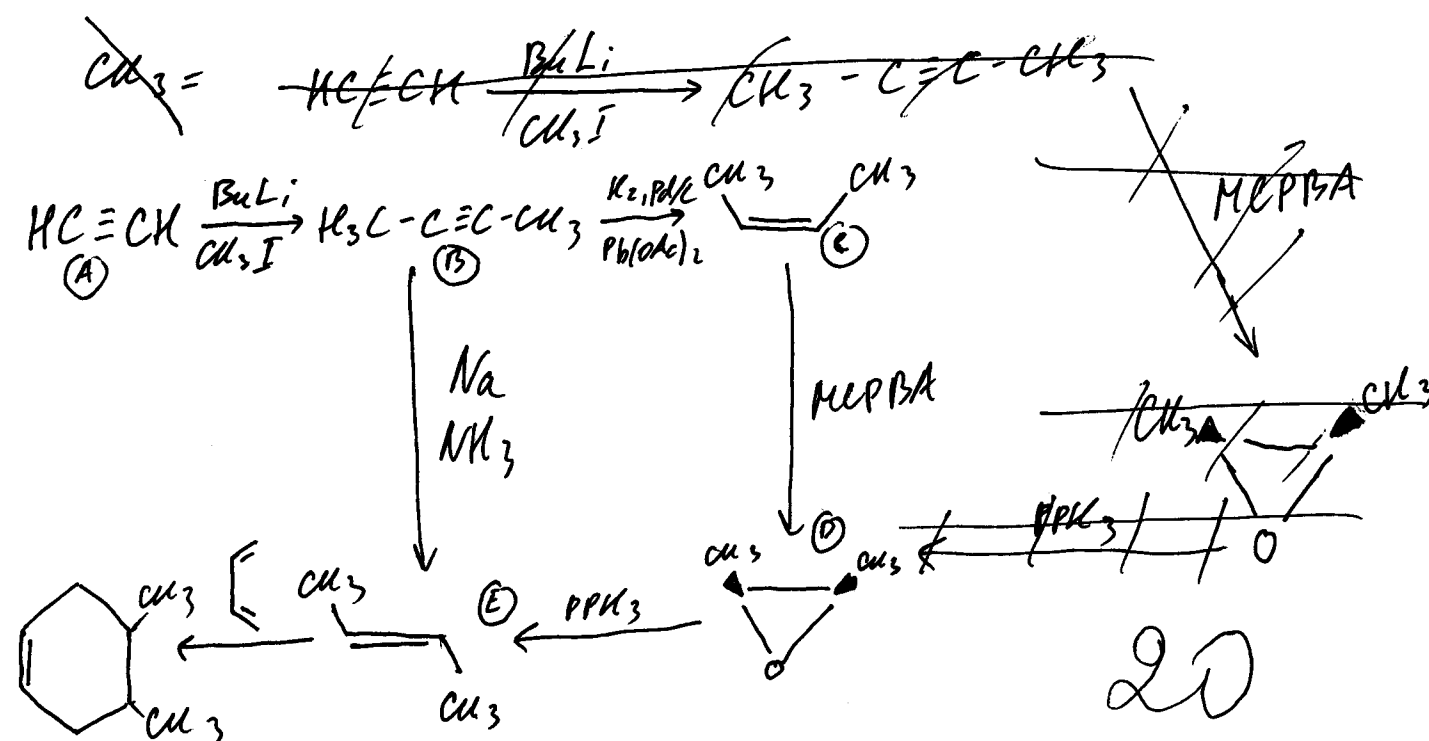
~5

$$n(\text{HCl}) = 0,2 \text{ моль} \left( \frac{7,32}{36,5 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль} \right)$$

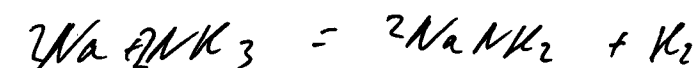
Масса бензола В - 542, т.к. при взаимодействии 5,42 г

и 0,2 моль HCl образует дихлорид.

Если В - 542 - т.е. C6H6, то это либо бутадим - 1,3, либо бутин - 2. Т.к. присоединяет 2 HCl, то предполагаем, что бензол А - алкил.



E в D - присоединение по Зайтс - Андереу.



н.ч

ЧИСТОБЫК.

Вещество, которое поглощает серую кислоту - пары воды. Пленка в флуоресцентный цвет окрашивает K<sup>+</sup>.

Белые осадки соотносятся как 1,6 : 1. Предполагается, что это  $BaSO_4$  и  $AgCl$ , т.к. их массы соотносятся как 233 : 143,5, т.е. как 1,6 : 1. Дана вывеска, что анионы этих веществ в минерале 1:1.

При взаимодействии щелочи образуются осадки, растворимый в кислоте, а при взаимодействии с кислотой щелочи образуют осадок, нерастворимый. Можно предположить, что это  $Mg$ . Осадок тогда  $Mg(OH)_2$ . При прокаливании образуют  $MgO$ .

1) Потере массы -  $18(24 + 2 \cdot 14) = 31,03\%$

Наше вещество -  $KCl \cdot MgSO_4 \cdot nH_2O$

n - молекулы воды, их количество. Рассчитаем его:

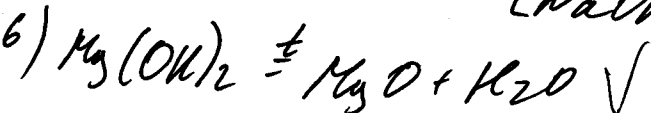
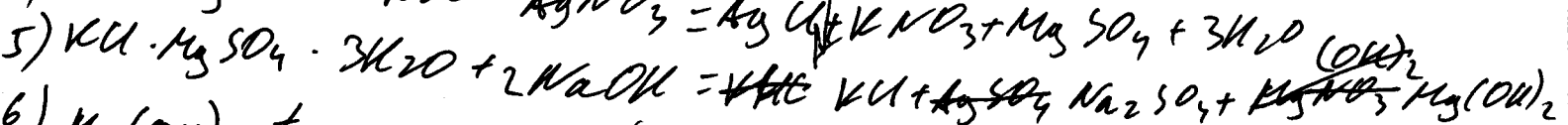
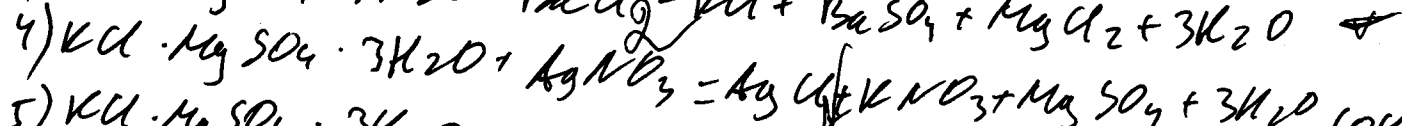
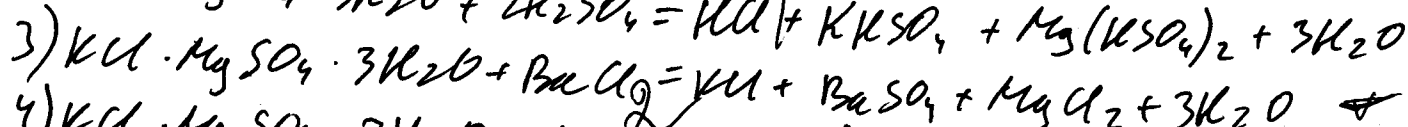
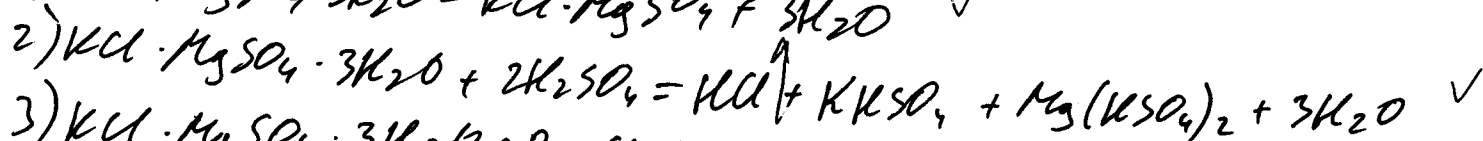
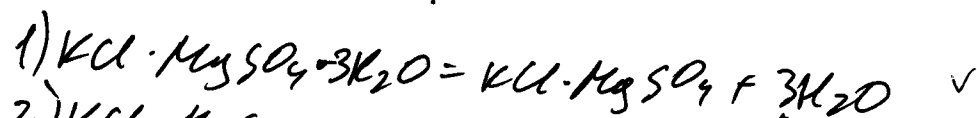
$$18n(39 + 35,5 + 24 + 32 + 64) = 0,2143$$

$$n = 3$$

Состав минерала -  $KCl \cdot MgSO_4 \cdot 3H_2O$

Название - Калинит.

18



# ЧИСЛОВИК

23

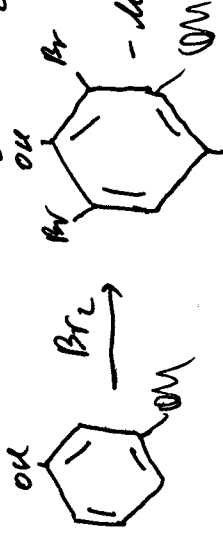
1) Кругон ил и атомные массы бромистоводорода и NaOH в соотношении 1:1. Также образон:

$$m(\text{NaOH}) = 16 \cdot 0,16 \cdot 100 = 165$$

$$n(\text{NaOH}) = \frac{165}{40 \text{ г/моль}} = 0,4 \text{ моль}$$

Значит в ивонной ивон 0,4 моль безвод.

2) С бромной водон бромистоводорода ивон.



-масса того осадка 34,5г.

$$M(\text{кругон}) = 345 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{кругон}) = \frac{34,5}{345 \text{ г/моль}} = 0,1 \text{ моль}$$

Таким образом, в ивонной ивон 0,1 моль ивон ивон ивон.

3) Реактив Тормина бромистоводорода с ацетиленом, сивон. ил атомной массы, с ивонной бромной в равном ивонной Тормина - ивонная ивон.

Реактив Тормина бромистоводорода с ацетиленом.

Рисунки 1 - и 2

Тогда:  $\frac{1}{2} \cdot 2 \cdot 108$  - масса осадка (Ag) в I ивон  $\checkmark$   
 $\frac{1}{2} \cdot (108 + M)$  - масса осадка во II ивон.  $\checkmark$

M - масса ивонной.

ΔM - потеря массы, она равна  $20,35 \cdot 0,164 = 2,345$

$$\frac{1}{2} (108 - m(\text{Cl})) = \Delta M$$

$$\frac{1}{2} (108 - 35,5) = 2,345$$

$$\begin{cases} y + z = 0,2 \\ 108y + \frac{1}{2}(108 + M) = 20,35 \\ \frac{1}{2}(M - 35,5) = 2,345 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} y = 0,2 - z \\ 216y + 108z + M \cdot z = 40,7 \\ M \cdot z - 35,5z = 4,69 \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} y = 0,2 - z \\ -42,5z = -4,25 \\ M \cdot z - 35,5z = 4,69 \end{cases}$$

$$\left. \begin{aligned} 5h'4 &= 1'0 \cdot 5'58 - 4 \cdot 1'0 \\ 1'0 &= 2 \\ 1'0 &= 8 \end{aligned} \right\}$$

$$\left. \begin{array}{l} 8 = 21 \\ 1'0 = 2 \\ 1'0 = 5 \end{array} \right\}$$

7:05 PM

$\text{CH}_3-\overset{\underset{\text{O}}{\parallel}}{\text{C}}-\text{H}$

$$0.1 \cdot 83 + 0.1 \cdot 14 = 24.5 - 20.35$$

五

81

1

1) т.к. высушено воздухом, то полагается  $\text{CO}_2$ .  
Предполагая, что это  $\text{K}_3\text{PO}_4$ ?

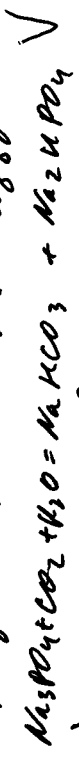
Узнаем металлы, давая соответствия р.в. Предполагая, что это  $\text{Na}$ , т.е.  $3\text{Na}$ .

$$\text{KCSNa} = 69\% \text{ NaOH}$$

$$w = \frac{69}{\text{KNa}_3\text{PO}_4} = \frac{69}{162} = 0,421 = 42,1\%$$

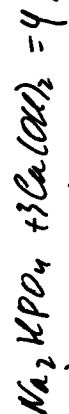
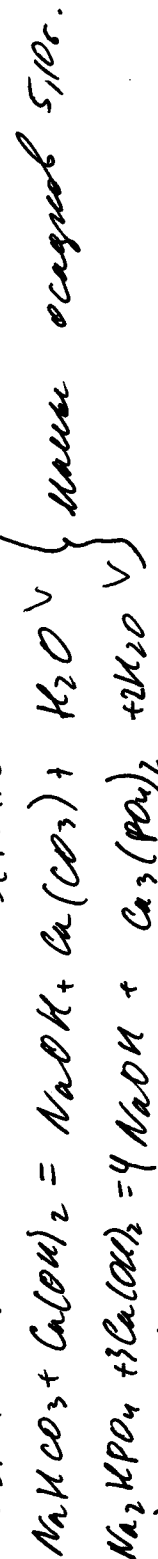
Значит, чаще всего это  $\text{Na}_3\text{PO}_4$ . ✓

3) Разумеется, также на воздухе:



4) В 100 мл. раствора содержится  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  в кол-ве вещества:  $\frac{3,102}{164 \text{ г/моль}} = 0,0189 \text{ моль}$

Решим уравнение:



5) Проверяем:

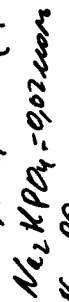


$$m(\text{CO}_2) = 0,88 \text{ г}$$

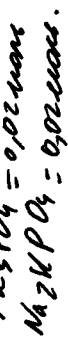
$$n(\text{CO}_2) = \frac{0,88 \text{ г}}{44 \text{ г/моль}} = 0,02 \text{ моль} \quad \checkmark$$

6) Каким образом вещество  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  и  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  - тоже по 0,02 моль.  
Может быть комбинация:

В сухом р-ре:  $\text{Na}_3\text{PO}_4 = 0$  (т.к.  $\text{Na}_3\text{PO}_4$  полностью гидролизуются)



В водном р-ре:  $\text{Na}_3\text{PO}_4 = 0,02 \text{ моль}$



15

2

1) По условиям вычисления, что у нас хлорид.

$$\text{Масса бина хлорида} - \frac{35,5}{0,8241} = 44,5$$

13 моле хлорида масса хлора для выч масса - то 6-го.

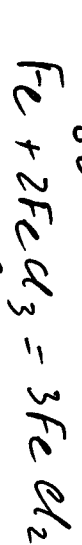
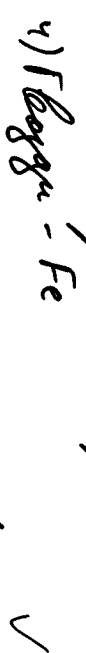
$$44,5 - m(Cl) = 44,5 - 35,5 = 9.$$

$$m(39) - K$$

Масса хлорида - KCl.



$KClO_3$  - продукт реакции.

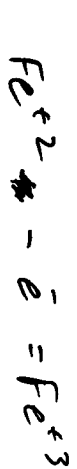


$FeCl_2$  - продукт реакции

5) Промышленный способ получения:



ОБП:



15