

		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] ливьерморий	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 ⁺	NH ₄ ⁺	K ⁺	Na ⁺	Ag ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Mn ²⁺	Zn ²⁺	Ni ²⁺	Sn ²⁺	Pb ²⁺	Cu ²⁺	Hg ²⁺	Hg ₂ ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Al ³⁺	Cr ³⁺
OH ⁻		P	P	P	P	P	P	M	M	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
NO ₃ ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P
F ⁻	P	P	P	P	P	M	H	M	P	H	P	P	M	P	P	M	M	H	M	M
Cl ⁻	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	M	P	P	H	P	P	P	P
Br ⁻	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	M	P	M	H	P	P	P	P
I ⁻	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	P	P	H	-	H	H	P	-	P	P
S ²⁻	P	P	P	P	H	-	-	-	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	-	-
SO ₃ ²⁻	P	P	P	P	M	M	M	M	H	M	H	-	H	-	-	-	M	-	-	-
SO ₄ ²⁻	P	P	P	P	M	H	M	P	P	P	P	P	H	P	P	M	P	P	P	P
CO ₃ ²⁻	P	P	P	P	H	H	H	H	H	H	-	-	H	-	-	H	H	-	-	-
SiO ₃ ²⁻	H	-	P	P	H	H	H	H	H	H	-	-	H	-	-	-	H	-	-	-
PO ₄ ³⁻	P	P	P	P	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H	H
CH ₃ COO ⁻	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

УРГСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА УЧАСТНИКА ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ СПбГУ

2018–2019

Заключительный этап

Предмет (комплекс предметов) Олимпиады

ХИМИЯ (11 КЛАСС)

Город, в котором проводится Олимпиада Краснодар

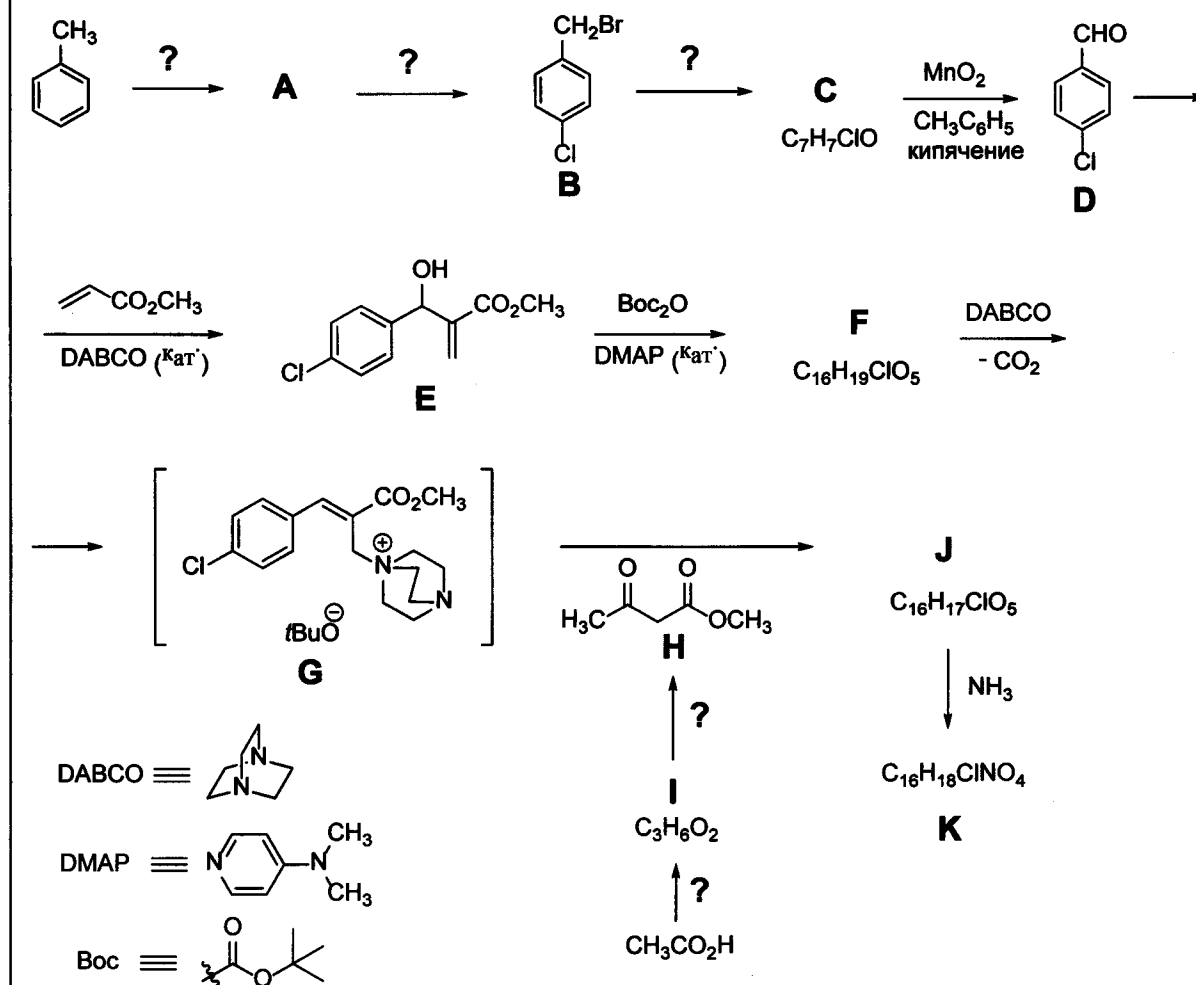
Дата 05.03.19

ВАРИАНТ 3

Задача 1

(20 баллов)

Осуществите цепочку превращений. Предложите двухстадийный способ получения соединения В (с указанием условий реакций) из толуола.



Расшифруйте структуру вещества С и условия его образования из В.

Реакция получения Е из D (реакция Бейлиса-Хиллмана) была открыта в 1967 году японским химиком Морита, а в 1972 детально исследована американцами Бейлисом и Хиллманом. Предложите механизм протекания этой реакции и структуру интермедиата, образующегося при взаимодействии метилакрилата с DABCO.

Расшифруйте структуру F.

Предложите условия получения соединения Н из уксусной кислоты, расшифруйте структуру I.

Расшифруйте структуры J и H.

Какое гетероциклическое соединение K получается при реакции J с аммиаком?

Задача 2. «Катион- не близнец»

(20 баллов)

Доцент Сергей Михайлович очень обиделся на школьников, которые в прошлом году даже не пытались решить задачу «катион близнец» и поэтому придумал еще одну задачу на определение неизвестного катиона:

Юный химик нашел на полке банку со стертой надписью «... иодид». Массовая доля йода в этом соединении составляет 58.2%. Вещество имело солеобразную природу, было гигроскопично и хорошо растворимо в воде, но нерастворимо в неполярных органических растворителях. Водный раствор соединения имел кислую реакцию. Температура плавления вещества составила 136 °С. При добавлении его к раствору дихромата калия раствор окрасился в зеленый цвет и появился запах горького миндаля вследствие образования соединения, в котором массовая доля элемента, открытого К. Шееле и независимо от него Дж. Пристли, составляет 15.1%. При восстановлении исходного бромиды алюмогидридом лития образуются две соли и несмешивающаяся с водой прозрачная жидкость с температурой замерзания -80 °С и температурой кипения 116 °С. Массовая доля углерода в этой жидкости составляет 91.3%. Определите строение соединения, если известно, что катион не содержит атомов металла. Запишите уравнения реакций. Какой процесс происходит при растворении вещества в воде? По какой причине стабилен данный катион? Приведите структурную формулу аниона, стабильного по той же самой причине, что и неизвестный катион?

Задача 3. «Цилиндр»

(20 баллов)

Герметичный цилиндр с внутренним радиусом 10 см и высотой 10 см разделен на две части тонкой перегородкой, плотно прилегающей к стенкам цилиндра и свободно перемещающейся внутри его. В правую часть цилиндра помещено 4,88 г неона, а в левую 60 г твердого продукта взаимодействия избытка нашатыря и оловянного масла (массовая доля хлора в оловянном масле составляет 54.43 %). Предварительно воздух из обеих частей был тщательно откачан. Систему нагрели до некоторой температуры. Определите температуру, до которой нагрели систему и количество вещества твердого продукта, оставшееся в конденсированной фазе, если известно, что перегородка находится на расстоянии 7.5 см от левого края цилиндра. Зависимость константы равновесия термического разложения упомянутого выше твердого вещества от температуры выражается уравнением:

$$\ln K = -(61066/T) + 83.32$$

Как изменится положение перегородки, если температуру понизить на 50 К? Ответ подтвердите расчетами.

Задача 4. «Квантовые точки»

(20 баллов)

Среди многочисленных типов наноматериалов одним из важнейших являются так называемые *квантовые точки* – фрагменты проводника или полупроводника с размером, близким к длине волны электрона. К таковым относятся, например, нанокристаллы селенида кадмия. Для их приготовления в инертной атмосфере к водному раствору хлорида кадмия добавляют водный раствор селенита натрия и раствор органического соединения (например, меркаптоэтанола) для предотвращения агрегации частиц.

Для полученных наночастиц положение максимума поглощения в электронных спектрах зависит от размера частиц. Увеличение диаметра частиц при увеличении температуры синтеза сопровождается следующим сдвигом полосы поглощения:

t, °C	10	22	30	40	50	60	70
λ, нм	420	421	421	425	433	440	448
d, нм	2.78	2.78	2.78	2.83	2.90	?	3.03

1) Напишите уравнение реакции, лежащей в основе синтеза селенида кадмия;

2) Для чего требуется проводить синтез в инертной атмосфере? По возможности проиллюстрируйте ответ уравнением реакции.

3) Оцените диаметр наночастиц при 60 °С;

4) Как известно, в растворе происходит мономолекулярная адсорбция молекул тиола на поверхности наночастиц. Во сколько раз изменится количество сорбированного тиола при изменении температуры синтеза с 22 °С до 70 °С?

5) Вместо меркаптоэтанола может быть использован и додецилтиол. В какой форме он будет присутствовать в растворе?

Задача 5.

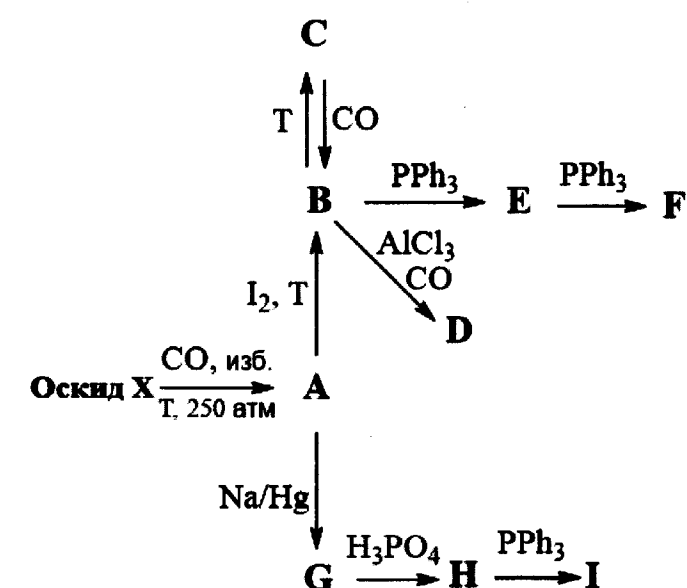
(20 баллов)

На схеме приведены некоторые реакции соединений металла X в низких степенях окисления. При взаимодействии оксида X ($\omega(X) = 76,86\%$) с избытком монооксида углерода под давлением 250 атм образуется золотисто-желтое летучее соединение А (температура плавления 177 °С, $\omega(X) = 57,06\%$), плотность паров которого по воздуху равна 12.5.

Окисление А эквивалентным количеством молекулярного иода приводит к образованию соединения В ($\omega(X) = 41,06\%$), которое при небольшом нагревании переходит в С ($\omega(X) = 43,76\%$). С превращается в В при действии монооксида углерода под давлением. Соединение В также реагирует с кислотами и основаниями Льюиса. С трихлоридом алюминия в присутствии СО под давлением образуется соединение D ($\omega(X) = 30,27\%$), а при действии трифенилфосфина на В последовательно образуются соединения Е и F ($\omega(X) = 20,2\%$).

Восстановление А амальгамой натрия приводит к соединению G ($\omega(X) = 53,3\%$), которое при действии фосфорной кислоты может быть переведено в соединение H. H реагирует с трифенилфосфином с образованием I ($\omega(X) = 33,16\%$). Молекулярные массы катиона в соединении D и аниона в соединении G отличаются на 28 а.е.м.

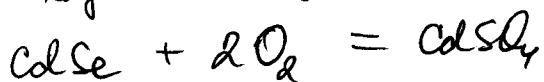
Идентифицируйте соединения А–I, если известно, что вещества А, В, Е и F являются молекулярными комплексами. Напишите уравнения реакций. Чему равна степень окисления X в соединениях А, В, G? Какова структура соединения А и кратность связи X–X в этом соединении? Ответ аргументируйте. Нарисуйте структуры комплексов В, Е и F. Впервые соединение, аналогичное А, было получено в 1890 г Людвигом Мондом из оксида другого металла. Приведите уравнение этой реакции.



Задание 4 (продолжение)

нэми ; после поглощения света часть полученной энергии может быть испущена в виде фотона определенной энергии.

- ② Силу необходимо проводить в инертной атмосфере, т.к. в инертной кислород начинает окислять селенид. Происходит след. р-ция:



- ③ Определить диаметр наночастиц при 60°C можно разными методами.

Я выбрала метод интерполяции:

$$448 - 433 = 15 ; 3,03 - 2,90 = 0,13 ; 440 - 433 = 7$$

$$15 - 0,13$$

$$7 - x$$

$$x = \frac{7 \cdot 0,13}{15} \approx 0,0607 \approx 0,06$$

$$2,9 + 0,06 = 2,96 \text{ (нм)}$$

Диаметр наночастиц при 60°C равен 2,96 нм.

- ④ При мономолекулярной адсорбции молекул тиа на пов-ть наночастиц кол-во сорбированного тиа при изменении t среды с 22°C до 70°C не меняется.

- ⑤ Доденитион будет представлять в органической форме. А как.

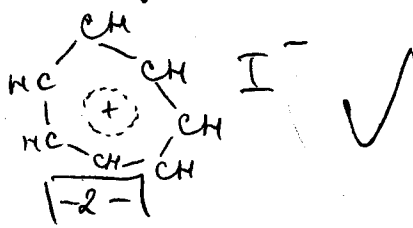
Задание 2.

$$4) M(\text{в-ва}) = \frac{127 \text{ н}}{0,582} = 218 \text{ н}$$

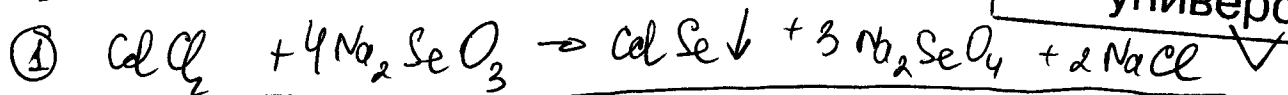
При $n = 4$, $M(\text{в-ва}) = 218$, тогда $M(\text{катиона}) = 91$.

По условию дано, что в-во содержит атом углерода и не сод-т атомов металла, можно сделать вывод, по описанию св-в, что это какой-то устойчивый ион карбеня. По молярной массе нам подходит ион триметил.

а) Соединение: $\text{C}_7\text{H}_7\text{I}$



Задание 4.



При прохождении реакции формируются зародки нанокристаллов. Молекулы растворителя адсорбируются на пов-ти растущих нанокристаллов, при этом благодаря постоянному присутствию на пов-ти монослоя атомов растворителя подавляется пр-с агрегации.

В связи с тем что представляющие квантовые точки явл-ся гидрофобными, очередной этап - разработка технологии их перевода в водную фазу, стабилизации и комбинирования с белками, пептидами и нукл.кислотами. Для этого нано-кристаллы заключают в деп. кремневодный слой, сод-ий на своей пов-ти тиольные, аминогруппы или карбоксильные группы. Для этого обрабатывают пов-ть меркаптокислотами, способными связываться с пов-тью нанокристалла и обеспечивать их растворимость в водной фазе за счёт полярных групп.

Сущ-т 2 способа получения нанокристаллов:

1) в водн. р-ре

а) в органич. р-ре октадецена

Для синтеза в водн. р-ре в качестве стабилизатора используют меркаптокислоты, молекулы к-рых покрывают пов-ть образующихся квантовых точек и препятствуют их коагуляции. Стабилизация р-ра происходит за счёт улавл-ия натрия (Na_2SO_3) к-ий химически связывает растворённый в воде кислород.

Принцип действия: полупроводниковые флуоресцентные нанокристаллы (квантовые точки) находят широкое применение в различных видах биоанализа, благодаря уникальным оптическим св-вам (зависимость цвета эмиссии от состава и размеров квантовых точек; высокая фотостабильность; широкое спектра поглощения) квантовые точки выделяют использование органич. красителей. Получают квантовые точки с различным цветом свечения и различной яркостью флуоресценции (при облучении светом возможен переход электронов между различными уров-

Задача 3 (неполная)

$$\ln K_2 - \left(\frac{61066}{T} + 83,32 \right)$$

$$K = e^{-\left(\frac{61066}{T} + 83,32 \right)} = 2,22$$

$$2,22 = 83,32 - \frac{61066}{T}$$

$$83,32 - \frac{61066}{T} = \ln 0,000254$$

$$\frac{61066}{T} = 83,32 - (-10,544)$$

$$\frac{61066}{T} = 93,864$$

$$T \approx 650$$

$$\text{Ответ: } T \approx 650 \text{ K}$$

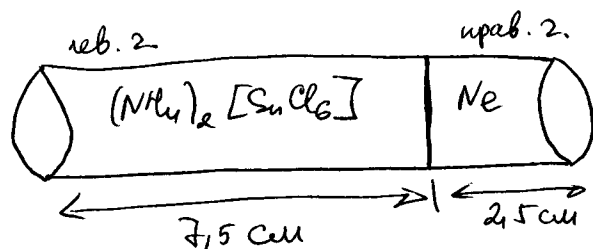
а) Тип взаимодействия $\approx 50 \text{ K}$, что соответствует 600 K .

$$\ln K_2 - \left(\frac{61066}{600} + 83,32 \right) = -18,9684$$

$$K = e^{-18,9684} = 2,22 \approx 5,28 \cdot 10^{-9}$$

↑
coll. exp. 3

Задача 3



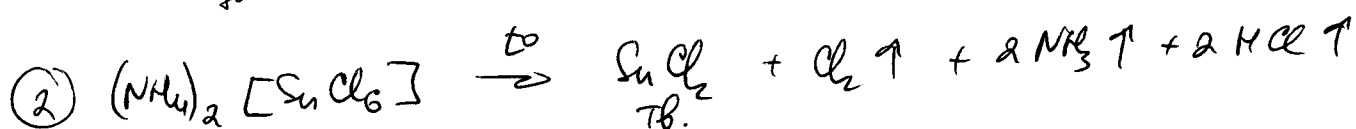
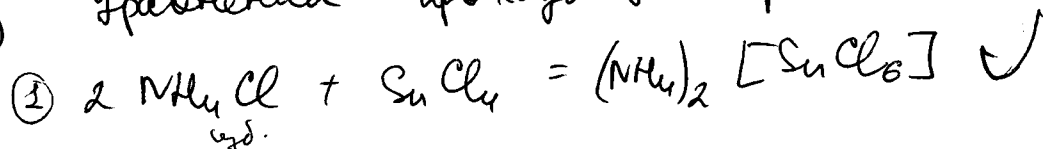
1) $W(Cl) = 54,4\%$ (по условию)

Чтобы установить формулу сложного масла, проверим мас. доли хлора в 2-х возможных вариантах: $SnCl_2$, $SnCl_4$

$SnCl_2$: $W(Cl) = \frac{71}{190} \approx 37,4\%$ (не подходит)

$SnCl_4$: $W(Cl) = \frac{142}{261} \approx 54,4\%$ (+)

2) Уравнения протекающих реакций:



$n((NH_4)_2[SnCl_6]) = \frac{602}{3687 \text{ моль}} = 0,163 \text{ моль}$

$n(SnCl_2) = n((NH_4)_2[SnCl_6]) = 0,163 \text{ моль} = n(Cl_2)$

$n(NH_3) = n(HCl) = 2 n((NH_4)_2[SnCl_6]) = 0,326 \text{ моль}$

$V_{\text{всего цилиндра}} = \pi r^2 h = 3,14 \cdot 100 \cdot 10 = 3140 \text{ см}^3 = 3140 \text{ мл} = 3,14 \text{ л}$

$V_{\text{правой части}} = \pi r^2 h_1 = 3,14 \cdot 10^2 \cdot 7,5 = 2355 \text{ мл} = 2,355 \text{ л}$

$c(Cl_2) = \frac{n(Cl_2)}{V_{\text{пр. части}}} = \frac{0,163 \text{ моль}}{2,355 \text{ л}} = 0,0692 \text{ моль/л}$

$c(NH_3) = \frac{0,326}{2,355} = 0,138429 \text{ (моль/л)} = c(HCl)$

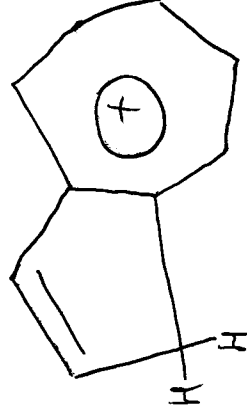
$K_c = [Cl_2][NH_3]^2[HCl]^2 = 0,0692 \cdot 0,138429^4 = 0,000254$

Задание 2 (продолжение)

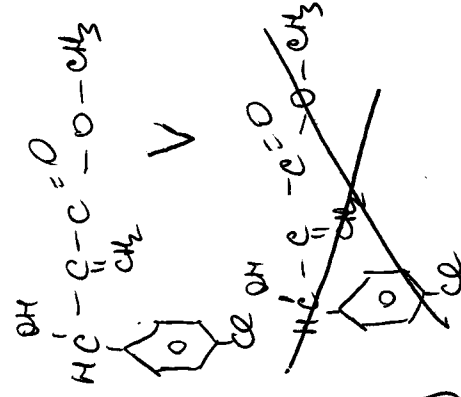
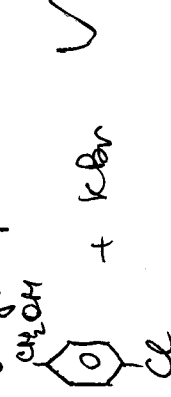
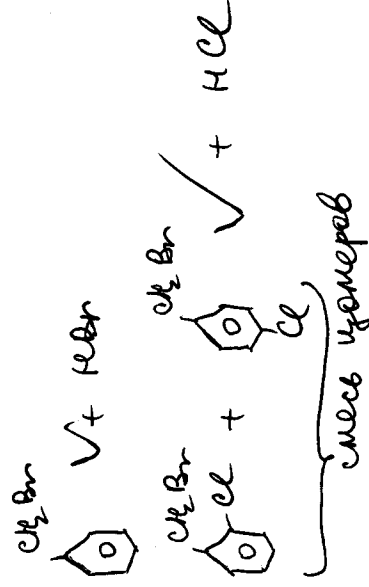
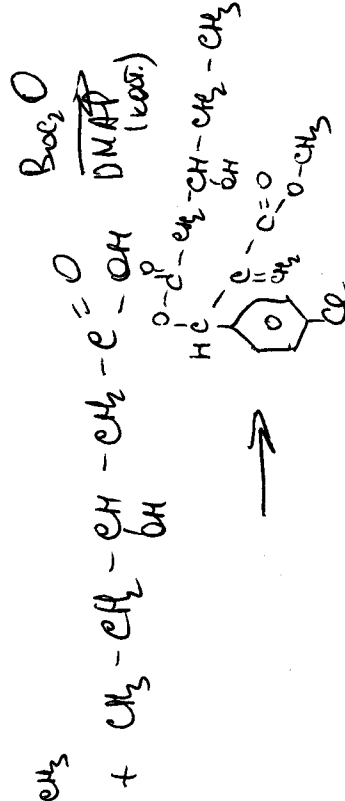
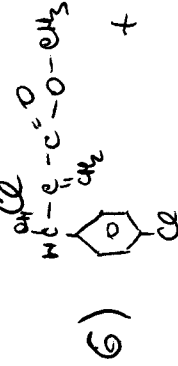
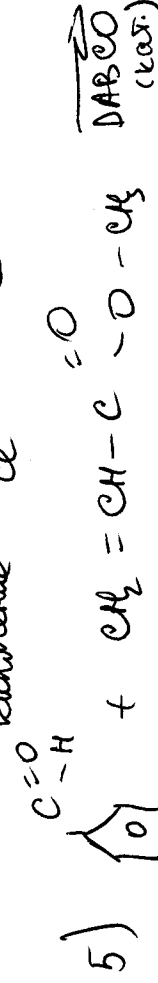
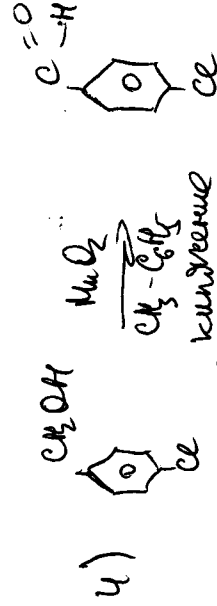
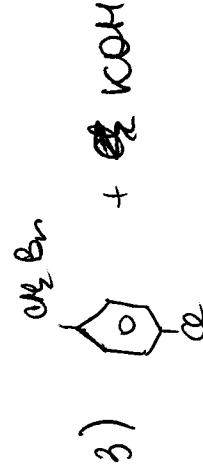
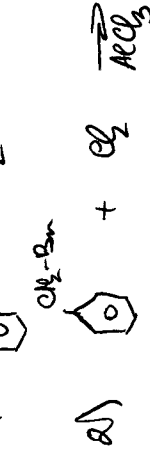
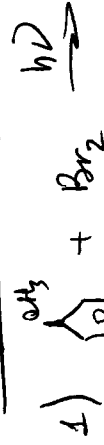
Важные константы стабильны по температуре, что в основном касается ϵ , η , таким образом, он имеет ароматический характер, подобно бензолу или пиридуину.

б) Пример каткона, стоявшего по той же причине:

каткон озунелый

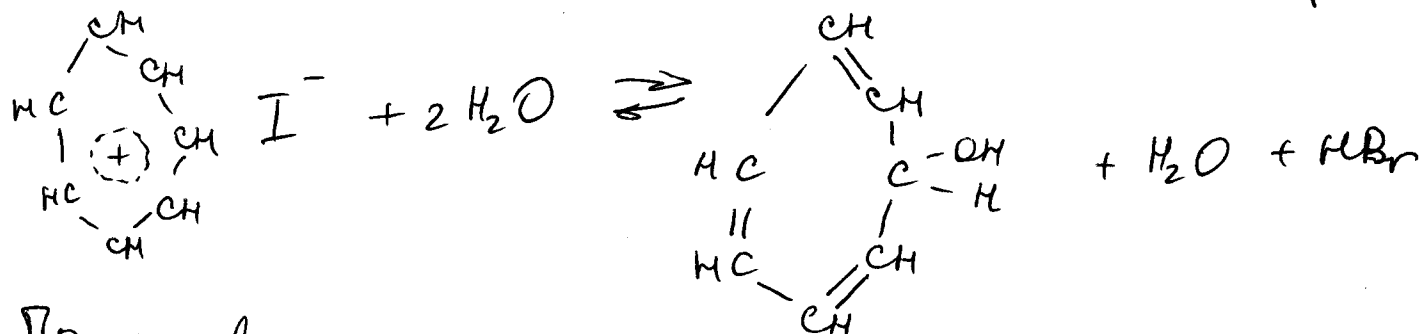


Задание 1

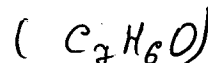
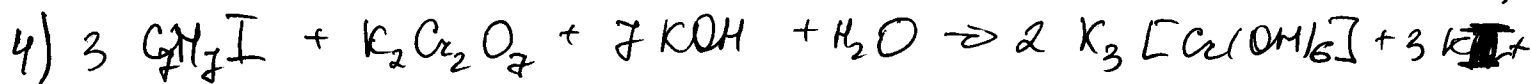


Задание 2 (продолжение).

3) При растворении в воде происходит следующий пр-с:

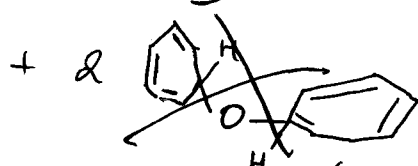
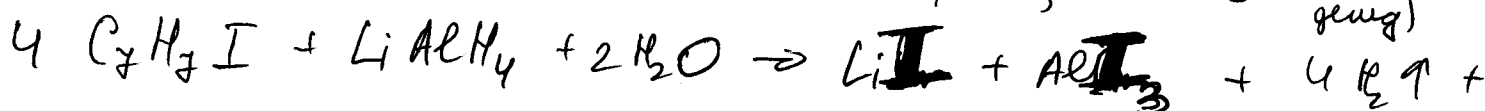


По условию дано, что водн. р-р этого соединения имеет кисл. р-цию. По этому ур-нию видно, что она создается благодаря образованию бромоводородной к-ты (HBr).

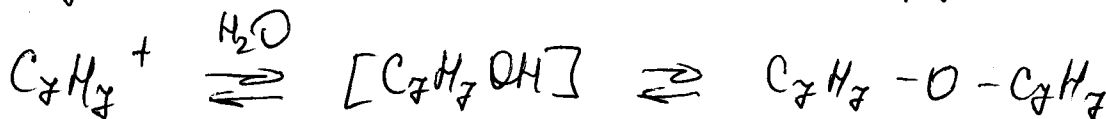


$M(\text{в-ва}) = \frac{16n_1}{0,154} \approx 106n_1$

$n_1 = 1, M = 106$ (это бензаль-дегид)



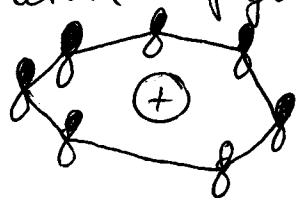
Ион триметил проявляет кислотные, близкие к св-вам уксусной к-ты, т.к. с H_2O он образует спирт карбиол:



$M(\text{пр-ра}) = \frac{12n_2}{0,913} = 13,14n_2$

при $n = 15, M = 198$

5) Триметил катион (I^+) - плоская система, в к-ой между семью углеродными атомами равномерно распределены $6e^-$; 7-ой атом предоставляет для этих e^- как бы "пустую" p-орбиталь:



Штабик

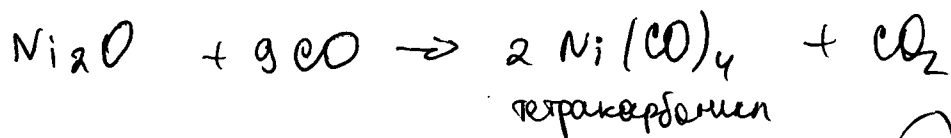
Задача 5.

Металл X - Pb (свинец)

$M(\text{Pb}) = 207 \text{ г/моль}$ $12,5 \text{ г}$ $362,5$

$M(\text{Me}) = W(\text{Me}) \cdot M(\text{Pb}) = 207 \text{ г/моль}$

Реакция Льюиса Мендери:



Связь Me-Me одинарная.

Санкт-Петербургский
государственный
университет