

## Задания второго теоретического тура

### Дорогие участники!

Во второй теоретический тур включены четыре блока задач: «Неорганическая химия», «Органическая химия», «Химия и жизнь» и «Физическая химия». Каждая задача оценивается в 25 баллов. В Ваш актив будут зачтены четыре (4) решённые Вами задачи с максимальным результатом.

### Обязательное условие:

- участники из 9 классов выбирают задачи не менее, чем из двух (2) различных блоков;

- участники из 10 классов выбирают задачи не менее, чем из трёх (3) различных блоков, причем из блока «Неорганической химии» можно выбирать только из задач 5, 6, 7, 8;

- участники из 11 классов выбирают по одной задаче из каждого блока, причем из блока «Неорганической химии» можно выбирать только из задач 7, 8.

**Желаем удачи!**

**Неорганическая химия****Задача 1 (9 класс)**

При пропускании электрического тока силой 0,2 А через 50 мл жидкости **X** на одном из двух платиновых электродов сразу же ( $t_0$ ) началось выделение газа (катодное и анодное пространство разделены). Вскоре ( $t_1 = 51$  мин. 30 сек.) газ начал выделяться и на втором электроде. Спустя некоторое время ( $t_2$ ) электролиз закончили. Газы, выделяющиеся на электродах в разные моменты времени, пропускали через водный раствор йодида калия. Сделанные при этом наблюдения приведены в таблице:

Момент отбора пробы газа	Наблюдения, сделанные при пропускании через водный раствор йодида калия...	
	...газа, выделяющегося на первом электроде	...газа, выделяющегося на втором электроде
$t_0$	Раствор вначале приобрёл коричневую окраску, которая через некоторое время исчезла.	–
$t_1$	Раствор вначале приобрёл коричневую окраску, которая через некоторое время исчезла.	Видимых изменений не произошло.
$t_2$	Видимых изменений не произошло	Видимых изменений не произошло.

Электроды извлекли из раствора и взвесили. Оказалось, что масса второго электрода увеличилась на 0,2048 г.

1. Определите качественный и количественный состав исходной жидкости, если известно, что массы осадков, образующихся при смешении равных объёмов этой жидкости (50 мл) со взятыми в избытке водными растворами фосфата натрия и ацетата свинца (II), равны 0,5080 и 1,2541 г, соответственно.

2. Какое время проводили электролиз ( $t_2 - ?$ ), если объёмы газообразных продуктов, выделившихся на обоих электродах оказались равны?

3. Напишите уравнения всех упомянутых в тексте задачи реакций.

**Примечание.** При расчетах используйте формулу:

$$m = (M \cdot I \cdot t) / (z \cdot F),$$

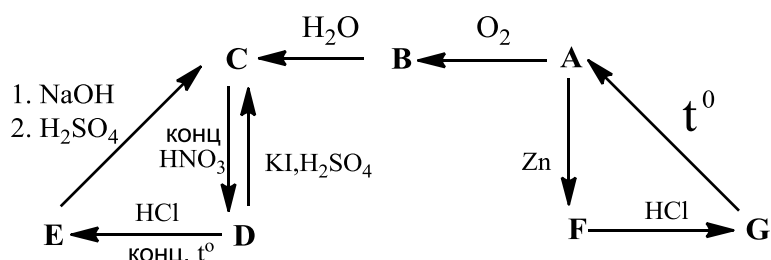
где  $m$  – масса вещества, образовавшегося на катоде или аноде, [г],  $M$  – его молярная масса, [г/моль];  $I$  – сила тока, [А];  $t$  – время электролиза, [с];  $z$  – количество принимаемых или отдаваемых электронов, которое приходится на 1 молекулу образующегося на электроде вещества,  $F = 96485$  Кл/моль – постоянная Фарадея (заряд 1 моль электронов).

При расчетах примите, что выходы по току составляют 100%.

### Задача 2 (9 класс)

*животное + самолет  
(загадка)*

Простое вещество **A** участвует в цепочке превращений:



Известно, что **B** представляет собой белый порошок, при растворении в воде дающий кислую реакцию среды, **C** – бесцветную ядовитую жидкость, а **G** – бесцветный ядовитый газ. Соединение **H** – первое органическое производное **A**, представляющее собой дурно пахнущую жидкость (7.08% кислорода, 21.24% углерода по массе), – было получено действием хлорида **E** на водный ацетат калия. Реакция сопровождается выделением углекислого газа.

#### **Задание:**

1. Определите, о каких веществах идет речь в задаче (вещества **A** – **G**), напишите уравнения всех представленных на схеме реакций (10 реакций).
2. Определите состав **H** и приведите уравнение реакции его образования.
3. Объясните, почему **E** не образует димеров в паровой фазе, в отличие от  $\text{AlCl}_3$ ?
4. Реакция  $\text{G} \rightarrow \text{A}$  имеет некоторое аналитическое значение по сей день, приведите уравнения реакций, позволяющих отличить **A**, образующийся в

виде серого налета, от его более тяжелого аналога по таблице Менделеева?

### Задача 3 (9 класс)

Юный химик взял в лаборатории белый порошок бинарного соединения **А**, содержащего элемент **Х**, растворил в холодной воде (**р-ция 1**). После этого добавил в полученный раствор избыток раствора гидроксида натрия и пропустил через него ток хлора (**р-ция 2**). При этом образовался бесцветный раствор вещества **Б**.

Раствор соли **Б**, в котором содержался также избыток гипохлорита натрия, Юный химик смешал с раствором бледно-розовой соли **В** металла **У**. При этом получился ярко-красный раствор (**р-ция 3**), при высаливании<sup>1</sup> этиловым спиртом из раствора выпал осадок кристаллогидрата **Г**.

Для анализа полученного вещества Юный химик нагревал 0,5000 г **Г** его при 150°C пока масса не перестала изменяться, масса остатка составила 0,3664 г (**р-ция 4**). Далее Юный химик пропустил в ток сернистого газа в водный раствор 0,5000г **Г** (**р-ция 5**). После прекращения реакции он нагрел раствор для удаления избытка сернистого газа из раствора и разделил его на две равные части. К первой он добавил небольшой избыток нитрата серебра (**р-ция 6**). При этом выпал желтоватый осадок **Д** массой 0,1452 г. А после отделения осадка к фильтрату Юный химик добавил небольшой избыток раствора хлорида бария (**р-ция 7**). Выпавший белый осадок **Е** он отделил высушил и взвесил, его масса составила 0,6252 г. Вторую часть раствора Юный химик охладил и добавил к ней раствор гидросульфида аммония (**р-ция 8**). При этом образовался осадок розового цвета **Ж**, содержащий металл **У**, который Юный химик отделил и высушил в атмосфере азота при 100°C, масса осадка составила 0,0179 г.

---

<sup>1</sup> при добавлении этилового спирта снижается растворимость вещества **Г**

**Дополнительная информация:**

Вещество **А** способно реагировать с угарным газом даже при комнатной температуре (**р-ция 9**). В результате этого взаимодействия образуется простое вещество **З**, которое окрашивает крахмал, и бесцветный газ **И**, входящий в состав воздуха, с относительной плотностью по водороду равной 21.83.

Вещество **Б** является солью кислоты **К**, которая образует среднюю соль серебра **Л**.

Известно, что соль **В** дает осадок **Е** с солями бария. В природе металл **У** встречается в виде оксида **М**.

Массовые доли элементов **Х** и **У** в некоторых соединениях:

	<b>А</b>	<b>Б</b>	<b>В</b>	<b>Д</b>	<b>Л</b>	<b>М</b>
$\omega(X), \%$	76.04	43.18		54.05	16.65	
$\omega(Y), \%$			19.84			63.20

**Вопросы:**

1. Определите элементы **Х**, **У**, вещества **А** - **М**. Ответ обоснуйте. Состав **А**, **Б**, **В**, **Д**, **Л**, **М** подтвердите расчетом.
2. Напишите уравнения реакций (**1** – **9**). Реакции **6** - **8** напишите в сокращенной ионной форме.
3. Почему вещество **Ж** юный химик сушил в атмосфере азота? Что произойдет, если нагревать это вещество на воздухе, напишите уравнение реакции.

**Задача 4 (9 класс)**

Соли неорганической кислоты **Х1**, содержащей элемент **А**, могут быть получены при взаимодействии бинарного газообразного соединения **А1** и кислых солей кислоты **Х2** (**реакция 1**). Раствор безводной кислоты **Х1** в диэловом эфире разлагается выше  $-5^{\circ}\text{C}$  на соединение **А1** и **А2** - ангидрид устойчивой кислоты **Х3** (**реакция 2**).

Натриевую соль **А3** кислоты **Х1** используют как «фиксаж» в фотографии для растворения бромида серебра (**реакция 3**). Из этого раствора может быть

выделена соль **A4**, содержащая 19.32 % серебра и 34.35 % элемента **A**.

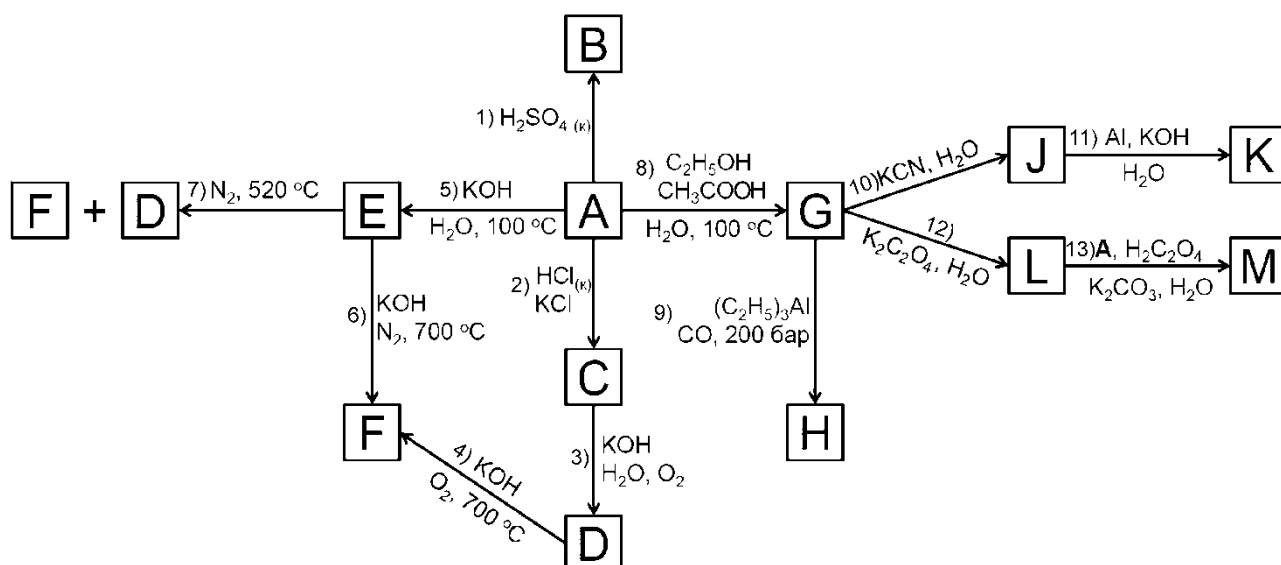
Кислые соли кислоты **X2** – восстановители умеренной силы. В реакции с иодом, используемой в объемном анализе, получают соли кислоты **X3** (**реакция 4**). При взаимодействии цинковой пыли при низких температурах с ангидридом кислоты **X2** получается соль кислоты **X4** (**реакция 5**). Безводная натриевая соль **A5** кислоты **X4** содержит 26.43% натрия. Соль **A5** при нагревании в качестве одного из продуктов дает **A3** (**реакция 6**)

Кислота **X5** входит в состав антинакипина и применяется для очистки промышленных аппаратов. Она может быть получена при взаимодействии **A2** с эквимольным количеством аммиака (**реакция 7**). Соли кислоты **X5** находят применение в пиротехнике. Калийную соль **A6** кислоты **X5** получают при взаимодействии кислоты **X5** с кислой солью кислоты **X3** в присутствии гидроксида кальция (**реакция 8**).

1. Определите элемент **A**. Ответ обоснуйте.
2. Установите формулы соединений **X1** – **X5** и **A1** – **A6**. Во все упомянутые соединения входит элемент **A**.
3. Напишите уравнения реакций **1** – **8**. Реакции **1**, **4**, **5** напишите в сокращенной ионной форме.
4. В газовой фазе молекулы **A2** находятся в равновесии с тримером. Изобразите строение молекулы **A2**, тримера **A2**, аниона кислоты **X4** и кислоты **X5**.

### Задача 5 (9,10 классы)

Элемент **X** имеет огромное значение в металлургии, при производстве гальванических элементов и в тонком органическом синтезе, а его соединения демонстрируют чрезвычайно разнообразную окраску. В лабораторных условиях соединения элемента **X** во всех доступных ему степенях окисления можно получить, исходя из вещества **A**, разбавленный водный раствор (малинового цвета) которого находит широкое применение в быту в качестве антисептического средства. Примеры подобных синтезов показаны на схеме.



Все зашифрованные вещества содержат элемент **X**. **A**, **C** – **M** – кристаллические вещества, бинарное соединение **B** – жидкость. Окраска соединений и содержание элемента **X** в некоторых из них приведены в таблице.

Соединение	Цвет соединения	Массовое содержание элемента <b>X</b> , %
<b>A</b>	Темно-фиолетовый	34,76
<b>B</b>	Темно-зеленый (в отраженном свете), темно-красный (в проходящем свете)	49,55
<b>C</b>	Черный	15,88
<b>D</b>	Темно-коричневый (бурый)	
<b>E</b>	Темно-зеленый	
<b>F</b>	Синий	
<b>G</b>	Светло-розовый	22,42
<b>H</b>	Золотистый	
<b>J</b>	Синевато-фиолетовый	13,03
<b>K</b>	Белый	
<b>L</b>	Светло-розовый	30,69
<b>M</b>	Красно-фиолетовый	11,20

При небольшом нагревании 0,1 моль вещества **C** среди продуктов его разложения можно обнаружить 14,9 г **KCl** и удушливый желто-зеленый газ (реакция 14), на полное поглощение которого требуется 160 мл 1,25 М горячего раствора **NaOH** (реакция 15).

При растворении 0,1 моль вещества **F** в воде образуется зеленый раствор вещества **E** ( $\text{pH} > 7$ ) и выпадает осадок **D** массой 4,35 г (*реакция 16*). Нейтрализация зеленого раствора приводит к постепенному выпадению дополнительного количества осадка **D** и изменению окраски раствора на малиновую, связанную с образованием **A** (*реакция 17*).

В соединениях **G**, **J** и **L** степень окисления **X** одинаковая; в **J**, **K** и **M** координационное число центрального иона равно шести; этанол в реакции **8**, триэтилалюминий в реакции **9** и алюминий в реакции **11** – восстановители.

### Вопросы:

1. Напишите все приведенные на схеме уравнения реакций (13 уравнений). Установите и подтвердите расчетом состав соединений **A**, **B**, **C**, **G**, **J**, **L** и **M**.
2. Напишите уравнения *реакций 14 – 17*.
3. Изобразите строение соединения **H**.

### Задача 6 (9,10 классы)

**X** – серебристо-белый переходный металл, входящий в состав сплава, обладающего эффектом памяти формы<sup>2</sup>. Тонкий порошок металла **X** реагирует при нагревании с кислородом, с образованием оксида **A**, это соединение является белым пигментом в красках. Спеканием металла **X** с его оксидом **A** можно получить **B**. При взаимодействии **A** с углем и хлором при высокой температуре образуется газообразный в условиях реакции **C**, при нормальных условиях это жидкость.

Металл **X** растворяется в соляной кислоте, при этом образуется фиолетовый раствор вещества **D**. Металл **X** реагирует с иодом в ацетонитриле ( $\text{CH}_3\text{CN}$ ), из полученного раствора может быть выделено в кристаллическом виде парамагнитное вещество **E**. В этом ионном соединении катион металла **X**

---

<sup>2</sup> Сплав с памятью формы при нагревании возвращается к первоначальной форме после деформации

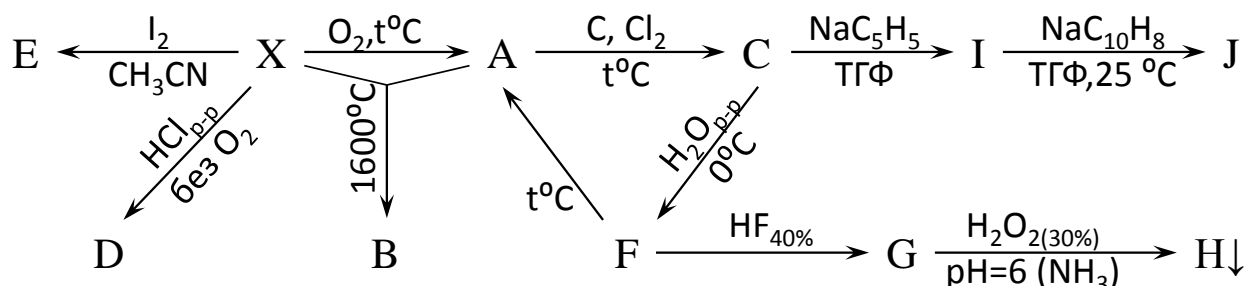


находится в октаэдрическом окружении<sup>3</sup> атомов азота, а все анионы идентичны.

Вещество **С** гигроскопично и «дымит» на воздухе. При взаимодействии **С** с холодной водой образуется белое вещество **Ф**, нагреванием которого можно получить **А**. Вещество **Ф** называют кислотой, но с щелочами оно практически не реагирует, зато растворяется в плавиковой кислоте с образованием вещества **Г**, которое существует только в растворе. Если к раствору **Г** добавить перекись водорода и нейтрализовать избыток плавиковой кислоты с помощью раствора аммиака, то при  $\text{pH}=6$  почти количественно выпадает диамагнитное вещество **Н**.

При добавлении **С** к раствору циклопентадиенилнатрия в тетрагидрофуране (ТГФ) образуется вещество **И**, которое может быть перекристаллизовано из толуола.

**Ж** синтезируют, добавляя раствор **И** к раствору натрия и нафталина в ТГФ при  $25^\circ\text{C}$ . Пирофорные кристаллы **Ж** получают перекристаллизацией из бензола.



В-во	$\omega(\text{X}), \%$	Цвет	В-во	$\omega(\text{X}), \%$	Цвет
<b>В</b>	66.6	фиолетовый	<b>Н</b>	20.9	ярко-желтый
<b>Е</b>	3.33	черный	<b>И</b>	19.2	ярко-красный
<b>Ф</b>	41.3	белый	<b>Ж</b>	26.9	зелёный

- 1) Определите металл **Х** и вещества **А - Ж**, ответ обоснуйте. Состав **В, Е, Ф, Н, И, Ж** подтвердите расчетом.
- 2) Напишите уравнения всех реакций согласно приведенной схеме.
- 3) Напишите уравнение реакции **Ф** с раствором  $\text{NaOH}$  и **А** с расплавом  $\text{NaOH}$ .
- 4) Приведите химический состав и название минерала металла **Х**.

<sup>3</sup> Вокруг атома **Х** ближайшие соседи располагаются в вершинах октаэдра (правильный многогранник с шестью вершинами)

**Задача 7 (9,10,11 классы)**

Летучее красное бинарное вещество **Y** (массовая доля более тяжёлого элемента 63,12%) является одним из сильнейших окислителей и может быть получено из простых веществ путём нагревания в электрической дуге одного из них в атмосфере другого (**реакция 1**). При нагревании **Y** способно разлагаться, давая в числе прочих продуктов **Y<sub>1</sub>** (**реакция 2**). При разложении только до **Y<sub>1</sub>** потеря массы составляет 6,15%. **Y<sub>1</sub>** также имеет красный цвет, в твёрдой фазе оно представляет из себя тетрамер, а в газовой фазе мономерно и способно диспропорционировать на **Y** и **Y<sub>2</sub>** (**реакция 3**). При проведении реакций 1, 2 и 3 было обнаружено побочное образование на стенках сосуда коричневого налёта, который оказался солью **I**, содержащей в своём составе 3 элемента (массовая доля самого тяжёлого элемента 57,20%). Эта соль в чистом виде имеет оранжево-красный цвет и относительно стабильна (возгоняется при 100°C), хотя также является очень сильным окислителем. Соль **I** образуется в ходе данного эксперимента из-за побочной реакции бесцветного газа **X** (одного из компонентов воздуха) с **Y** (**реакция 4**) и, с точки зрения стехиометрии, является продуктом присоединения 1:1 **X** и **Y**, однако данная реакция является окислительно-восстановительной.

Возможность получения **I** натолкнула исследователей на мысль о возможности проведения аналогичной реакции с получением «соли **II**» (которая также должна была бы содержать 3 элемента, а массовая доля самого тяжёлого из них должна была бы составлять 44,30%) при замене **X** на бесцветный тяжёлый газ **A** («**реакция 5**») по причине близких значений некоторого параметра для молекул этих газов. Реакция между данными веществами действительно имела место, были получены твёрдые продукты, содержащие непреходный элемент **Z** (это, по сути, положило начало химии данного элемента и развеяло многие мифы, бытовавшие вокруг элемента **Z** и его аналогов).

Вскоре из **A** удалось синтезировать бинарные вещества **B**, **C** и **D**, массовые доли более лёгкого элемента в которых составляют 22,4%, 36,7% и

46,5% соответственно, используя один и тот же реагент при разных условиях (**реакции 6-8**). Существование и относительная стабильность этих веществ позволили значительно расширить представления о химической связи.

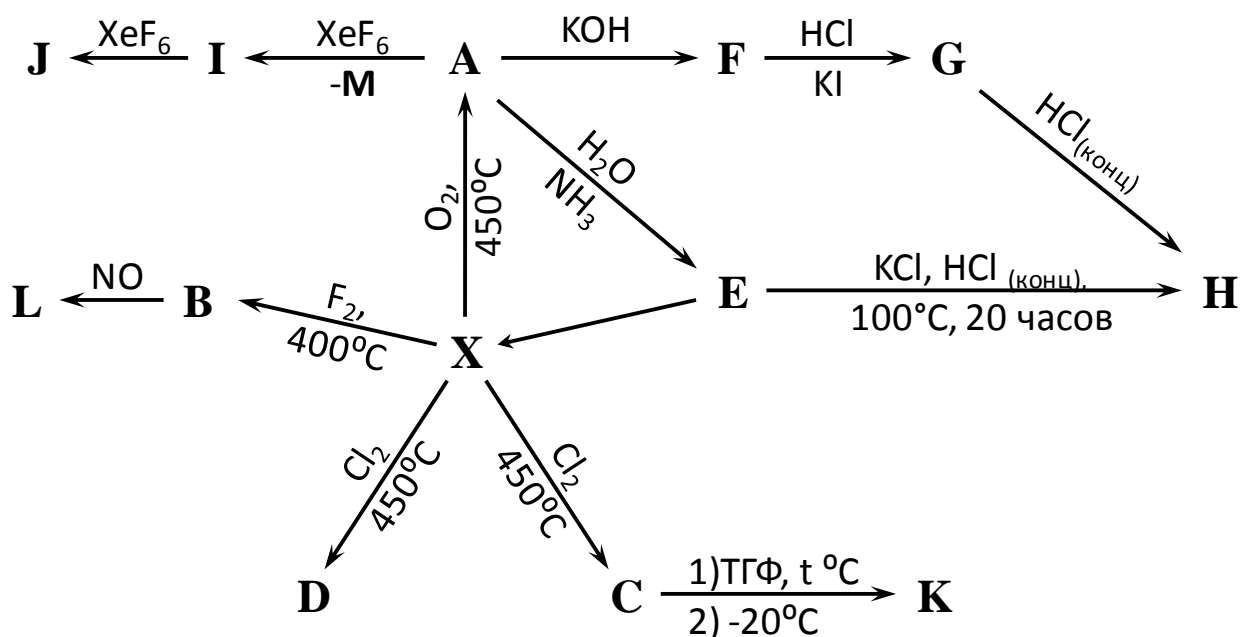
Через некоторое время выяснилось, что в ходе реакции **A** и **Y** «соль **II**» не образуется, а образуется сложная смесь продуктов, одним из которых является соль **III** (**реакция 9**), которую можно формально рассматривать с точки зрения степеней окисления как продукт реакции комплексообразования **B** и **Y<sub>1</sub>**, а с точки зрения соотношений элементов – как продукт присоединения **A** и **Y** в соотношении 1:2.

**C** и **D** реагируют с водой, в случае **C** продуктами, содержащими **Z**, являются **A** и **E** (доля **Z** 73,23% в безводном веществе) (**реакция 10**), а в случае **D** – только **E** (**реакция 11**), которое относительно стабильно в водном растворе, но весьма взрывоопасно в безводном виде. Раствор **E**, если его осторожно обработать гидроксидом натрия, даёт монозамещённую соль **F** (**реакция 12**), которая в концентрированном щелочном растворе разлагается с выделением газа **A** и образованием средней соли **G**, которая содержит элемент **Z** в максимальной степени окисления (массовая доля **Z** 41,13%) (**реакция 13**). Обработка бариевого аналога соли **G** концентрированной серной кислотой при отрицательных температурах приводит к образованию светло-жёлтого взрывчатого газа **H** (**реакция 14**).

1. Расшифруйте все неизвестные вещества, если указаны массовые доли элементов – подтвердите состав расчётом.
2. Напишите уравнения всех указанных реакций
3. Укажите степени окисления элементов в соли **I**
4. Укажите геометрию **B**, **C** и **D**. Объясните, почему эти соединения весьма обогатили представления о химической связи.
5. Какой параметр, важный для осуществления реакции с **Y**, близок у газов **A** и **X**?

**Задача 8 (9,10,11 классы)****«Химический динозавр»**

Существование элемента **X** было предсказано Д. И. Менделеевым на основе Периодического закона. Впервые **X** был получен искусственно, при облучении радиоактивного изотопа элемента **Z** ядрами дейтерия. При этом помимо **X** в ходе каждого акта превращения образуется один нейтрон. Позднее при тщательном анализе руд **Z** удалось обнаружить **X** в количестве  $10^{-14}$ - $10^{-10}$  г/кг руды. В настоящее время соединения **X** преимущественно используются в медицине в качестве источника гамма-излучения при диагностике опухолей головного мозга и патологии костной ткани, а также в качестве мощных антикоррозионных агентов.



Буквой **X** в схеме превращений обозначено серебристо-белое простое вещество соответствующего элемента.

При  $450^\circ\text{C}$  в токе сухого кислорода **X** окисляется с образованием **A**, которое кристаллизуется из газовой фазы в виде светло-жёлтых кристаллов, хорошо растворимых в воде, массовая доля **X** в **A** составляет 63.85%. **X** реагирует со фтором в закрытом никелевом сосуде при  $400^\circ\text{C}$  с образованием **B**. При взаимодействии **X** с хлором в запаянных ампулах в зависимости от количества хлора возможно образование **C** и **D**. Так, в избытке хлора, при

мольном отношении  $\text{Cl}_2 : \mathbf{X} = 6$  образуется **C** (массовая доля **X** – 41.09%). Для получения **D** в ампулу намораживают 0.10 г  $\text{Cl}_2$  и помещают туда 0.14 г **X**, после чего ампулу вакуумируют, отпаивают и нагревают в течение нескольких часов.

При добавлении к концентрированному водному раствору **A** раствора аммиака выпадает белый кристаллический осадок соли **E**, восстановлением которой обычно получают чистое **X**. При взаимодействии **A** с раствором гидроксида калия образуется **F**.

При длительном кипячении **E** в присутствии хлорида калия в концентрированной соляной кислоте образуется желтое **H**.

Согласно другому методу получения **H**, к раствору 0.3 г **F** в 25 мл 11.3 М растворе  $\text{HCl}$  добавляют 0.74 г йодида калия. Раствор при этом немедленно становится красным и начинает кристаллизоваться красная соль **G**. При перекристаллизации **G** из концентрированной соляной кислоты кристаллизуется **H**.

При взаимодействии 0.1332 г **A** с 0.3164 г  $\text{XeF}_6$  в безводном  $\text{HF}$  осаждается желтое **I**. Если к тому же количеству **A** добавить 0.5273 г  $\text{XeF}_6$ , осадок начинает формироваться, но затем растворяется из-за образования соли **J**, растворимой в  $\text{HF}$ .

Вещество **C** имеет полимерное строение, поэтому растворяется в кипящем безводном ТГФ в течение 2-х часов, после чего раствор охлаждают до  $-20^\circ \text{C}$  и через 12 часов отделяют желтое **K**.

Для получения **L** в никелевый сосуд при температуре жидкого азота помещают 0.2427 г **B** и 0.13 г  $\text{NO}$ , затем сосуд закрывают, а температуру его повышают до комнатной, через час сосуд охлаждают и при температуре  $-78^\circ \text{C}$  испаряют в вакууме избыток  $\text{NO}$  и остается 0.2769 г соли **L** желтого цвета.

**Дополнительные сведения:**

В твердых соединениях **B, C, G, H, I, J, K, L** координационное число (к.ч.)<sup>4</sup> **X** равно 6. В соединениях **A, E, F** к.ч. =4, а в **D** к.ч. =5.

Вещество **B** имеет молекулярное строение как в газовой, так и в твердой фазе.

Соединения **H** и **G** изоструктурные<sup>5</sup>, при этом из 0.1000 г **G** можно получить 0.0787 г **H**(выход 75%)

При образовании вещества **I** образуется также вещество **M**, не содержащее **X**, имеющее в своем составе 7.17% кислорода.

Все исходные вещества взяты в стехиометрических количествах, если не указано иного.

**Вопросы**

**1.** Определите элемент **X**. Напишите уравнение ядерной реакции синтеза **X**. Определите элемент **Z**.

**2.** Какое количество альфа- и бета-распадов должно претерпеть ядро  $^{235}\text{U}$  в ядерном реакторе, чтобы образовался изотоп **X**? Тот же изотоп **X** может образовываться и при делении ядра  $^{235}\text{U}$  на два ядра, при этом также выделяется один нейтрон.

**3.** Определите состав веществ **A-M**. Ответ подтвердите расчётами. Напишите уравнения всех реакций, приведённых на схеме (14 уравнений).

**4.** Изобразите возможные изомеры вещества **K**.

---

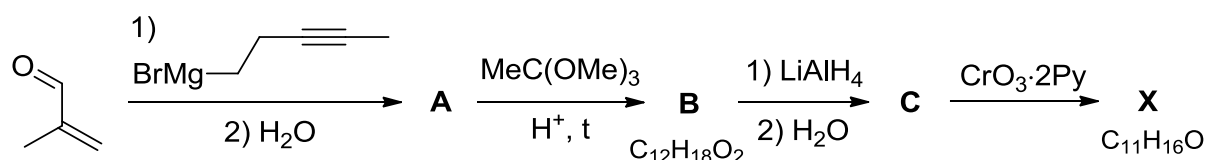
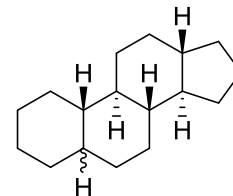
<sup>4</sup> Координационное число – это число ближайших соседей в кристаллической структуре

<sup>5</sup> Имеют различный состав, но одинаковые кристаллические структуры

## Органическая химия

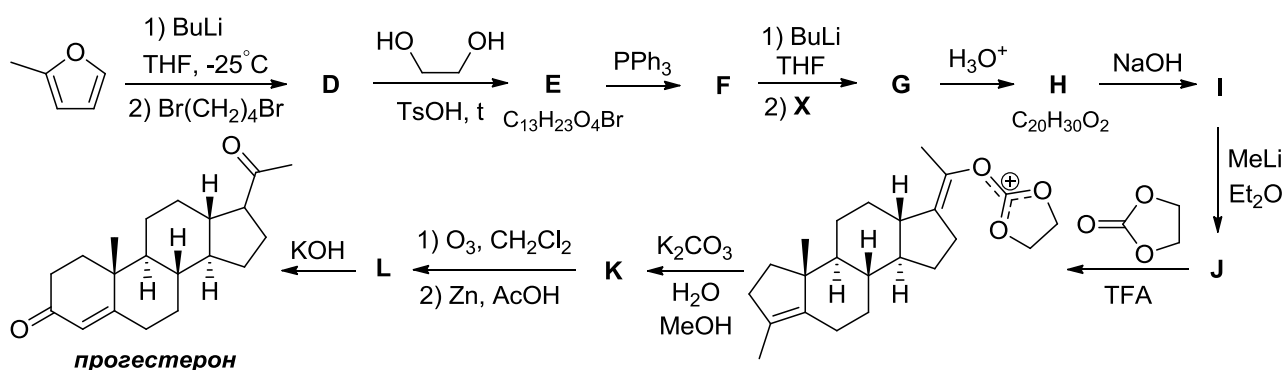
### Задача 1

Стероидные гормоны регулируют процессы жизнедеятельности у животных и человека. Общей особенностью всех стероидов является наличие системы из четырёх конденсированных циклов, три из которых шестичленные, а один пятичленный, как показано на рисунке. Например, одним из важнейших женских половых гормонов является прогестерон (**Z**), играющий важную роль в беременности. Первый полный синтез, включающий в себя 15 стадий, прогестерона был опубликован В. Джонсоном в 1971 году. Этот синтез можно разбить на две части. Продуктом первой является (*E*)-4-метилдец-3-ен-8-иналь (**X**), использованный далее в синтезе прогестерона.



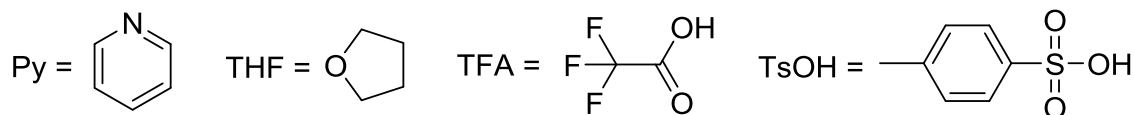
1. Приведите структурные формулы соединений **A–C**, учитывая, что превращение **A** в **B** является постадийным процессом, включающим в себя перегруппировку Кляйзена (так называемая перегруппировка Джонсона-Кляйзена).

Вторая часть синтеза показана на схеме ниже:



2. Приведите структурные формулы соединений **D–L**, учитывая что в **G** содержится две двойные связи *транс*-конфигурации.

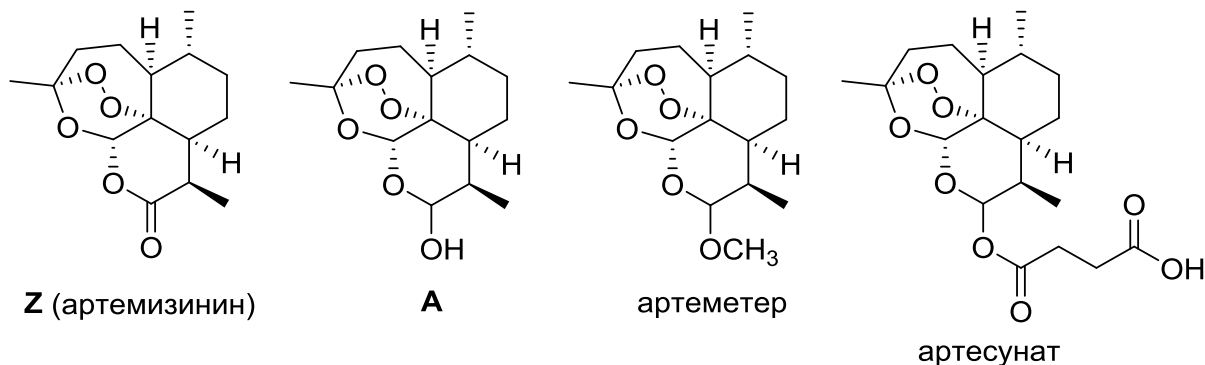
Примечание: Me = метил; Et = этил; Bu = бутил; Ph = фенил;



## Задача 2

*Полынь ютится у заборов,  
На крышах бань и погребов,  
Цветёт на склонах косогоров,  
В канавах, около столбов...*  
(«Полынь», Тимофей Белозеров)

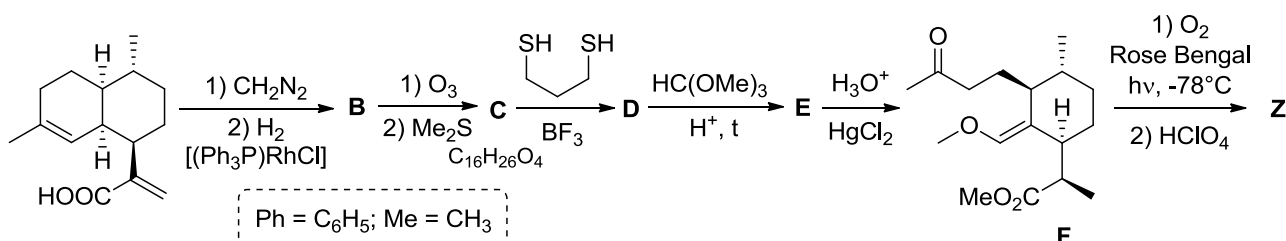
Артемизинин (**Z**) был открыт в 1971 г. китайским фармакологом Ту Юю в ходе поиска лекарств от малярии во время вьетнамской войны. Основываясь на рецепте, описанном в книге, написанной в 340 году н.э., она выделила **Z** из полыни однолетней. В 1973 г. она получила дигидроартемизинин (**A**), имеющий более высокую антималярийную активность, чем **Z**, а затем и другие активные производные. За эти исследования в 2015 году ей была присуждена Нобелевская премия по медицине и физиологии. В настоящее время артемизинин и его производные (артемизинин, артемизинин) являются стандартом лечения малярии во всем мире. В последние несколько лет была обнаружена противоопухолевая активность соединения **Z**, и сейчас оно тестируется в качестве препарата против рака.



Высокая стоимость и ограниченная биологическая доступность **Z** привели к необходимости поиска синтетических методов его получения,

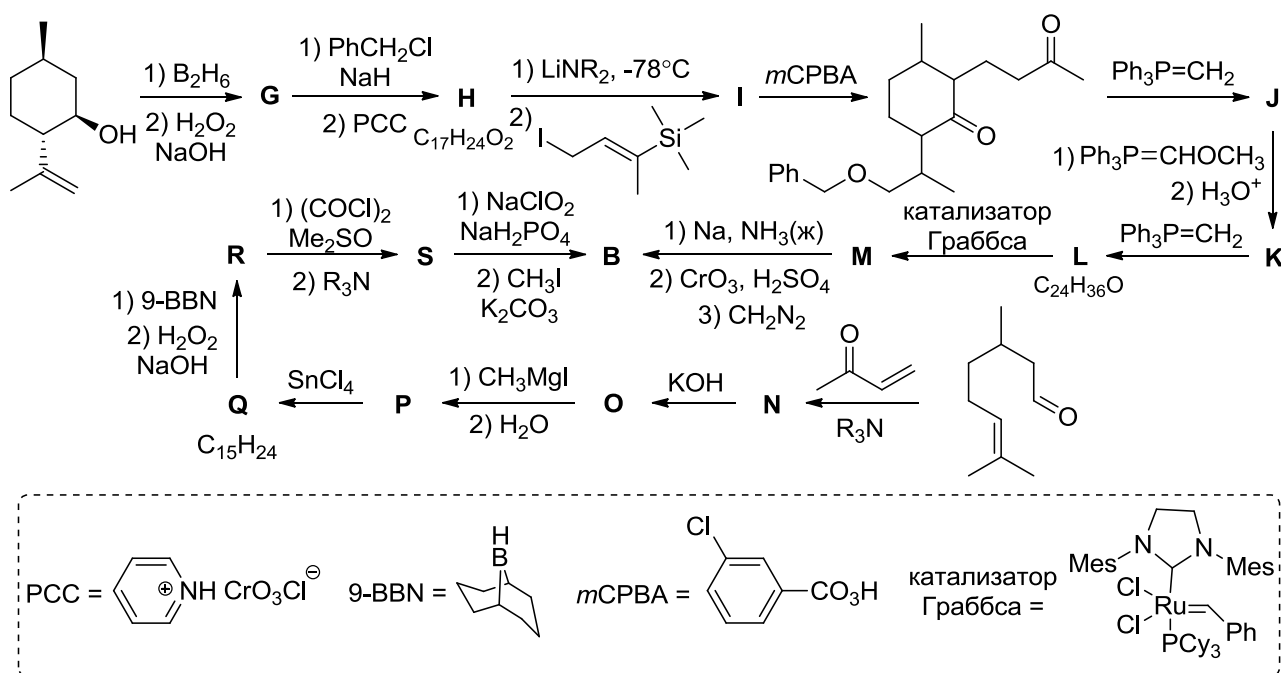


позволяющих увеличить объем производства препарата. Ниже представлена схема получения **Z** из артемизининовой кислоты, содержание которой в полыни на порядок превышает количество самого артемизинина.



### 1. Расшифруйте схему превращений и напишите формулы продуктов **B–E**.

Соединение **B** может быть получено также из доступных природных веществ – изопулегола и цитронеллала, которые содержатся в эфирных маслах.



### 2. Расшифруйте схему превращений и напишите формулы продуктов **G–S**.

**Задача 3**

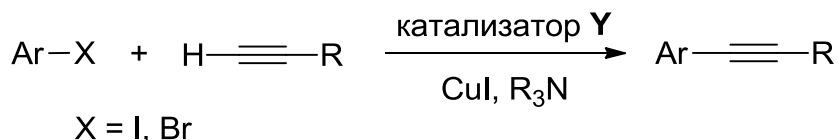
«В органическом синтезе можно найти и вызов, и дерзание приключения, и озарение, и вдохновение искусства.»

Р. Б. Вудворд

«Страна, в которую буря занесла Гулливера, называлась Лилипутия»

Дж. Свифт

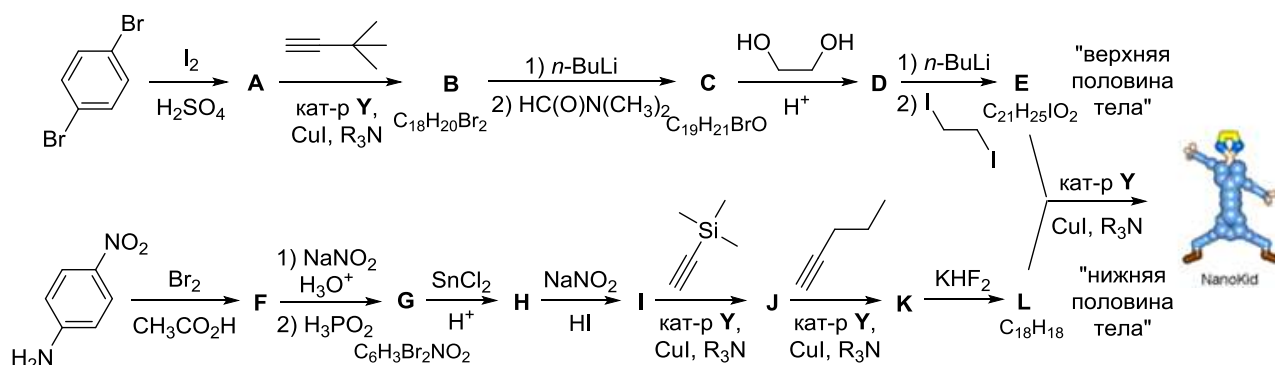
В октябре 2016 г. исполнилось 85 лет со дня рождения Кенкичи Соногаширы, который в 1975 г. описал реакцию кросс-сочетания между арилгалогенидами и алкинами, протекающую в очень мягких условиях в присутствии комплекса переходного металла.



В качестве катализатора Соногашира использовал комплекс **Y**, полученный из коммерчески доступной соли **Z** и трифенилфосфина. Соль **Z** получают совместной кристаллизацией из водного раствора двух галогенидов **Q** и **R**. Известно, что содержание переходного металла в **Q**, **Z** и **Y** составляет 60.01%, 36.17% и 15.16% соответственно.

1. Определите галогениды **Q** и **R**, соль **Z** и состав комплекса **Y**. Предложите структурную формулу комплекса **Y**.

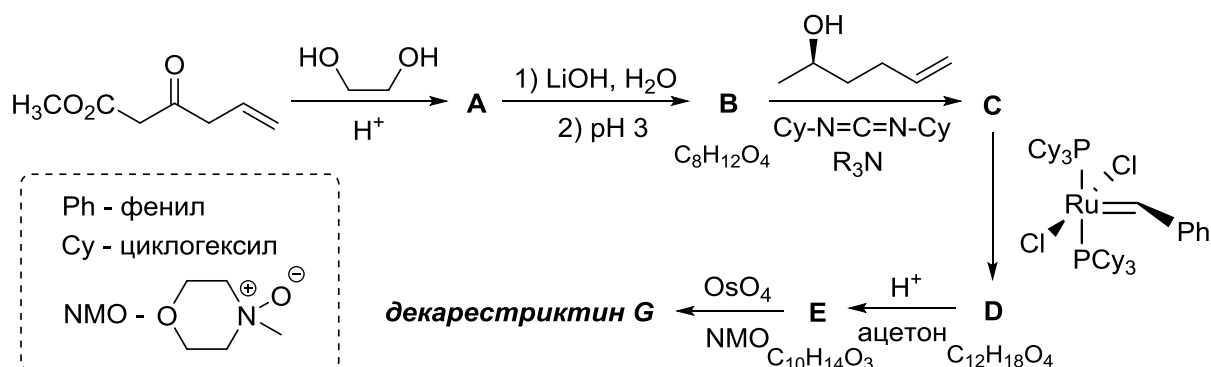
Реакция Соногаширы прочно вошла в арсенал химиков-синтетиков в качестве надежного и общего метода создания  $sp^2$ - $sp$ -связи углерод-углерод. В 2003 г. химики из Техаса опубликовали работу, в которой описали получение «нанопутов» (NanoPutians), «человекоподобных» органических молекул «ростом» примерно 2 нм. Так, на приведённой схеме синтеза «наноробёнка» реакция Соногаширы используется 4 раза.



2. Напишите структурные формулы соединений А-Л и «наноробёнка» (N).

#### Задача 4

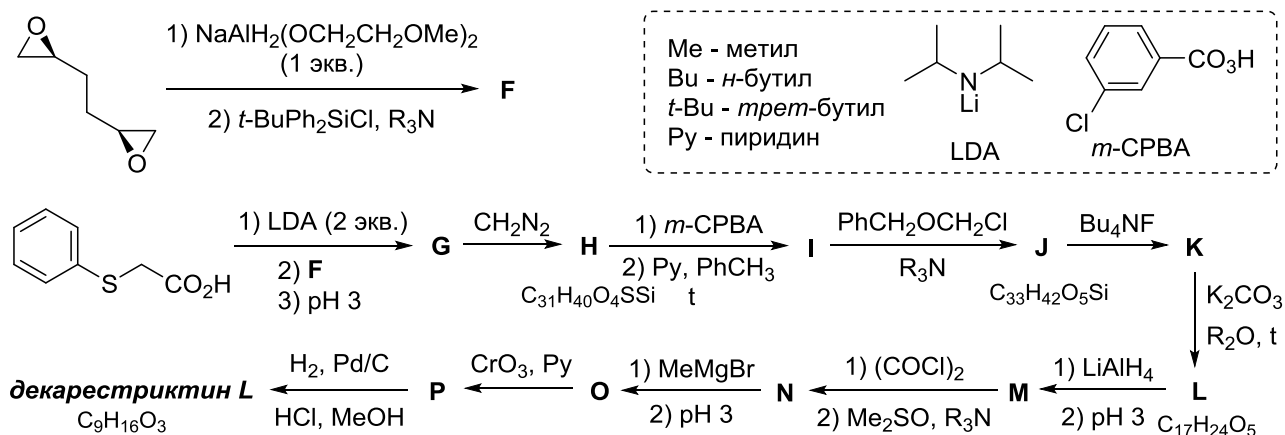
В 1992 году из плесневого гриба *Penicillium Simplicissimum* был выделен ряд соединений сходного строения, названных декарестриктинами. В настоящее время известно 20 декарестриктинов, которые имеют различные буквенные обозначения от А до О (например, «декарестриктин А<sub>1</sub>»). Многие из этих соединений представляют значительный интерес вследствие обнаруженной у них способности ингибировать синтез холестерина, поэтому в последние годы были предприняты значительные усилия по разработке методов синтеза декарестриктинов. Так, в 2015 году по представленной ниже схеме был осуществлён первый синтез декарестриктина G, макроциклического лактона с десятичленным циклом.



1. Приведите структурные формулы соединений А–Е и декарестриктина G (без указания стереохимии). Учтите, что: а) система OsO<sub>4</sub>/NMO используется как эффективный и высокоселективный реагент, используемый вместо нейтрального водного раствора KMnO<sub>4</sub>; б) N,N'-дидицилогексилкарбодимид (Cy-

$N=C=N-Cy$ ) облегчает реакции конденсации, связывая молекулу воды. Напишите структуру образующегося при этом продукта.

В отличие от большинства других декарестриктинов, декарестриктин L не является лактоном и не содержит десятичленный цикл. Однако его высокая биологическая активность обусловила большой интерес к нему со стороны химиков-синтетиков. На схеме представлен первый синтез декарестриктина L, осуществлённый ещё в 1993 году.



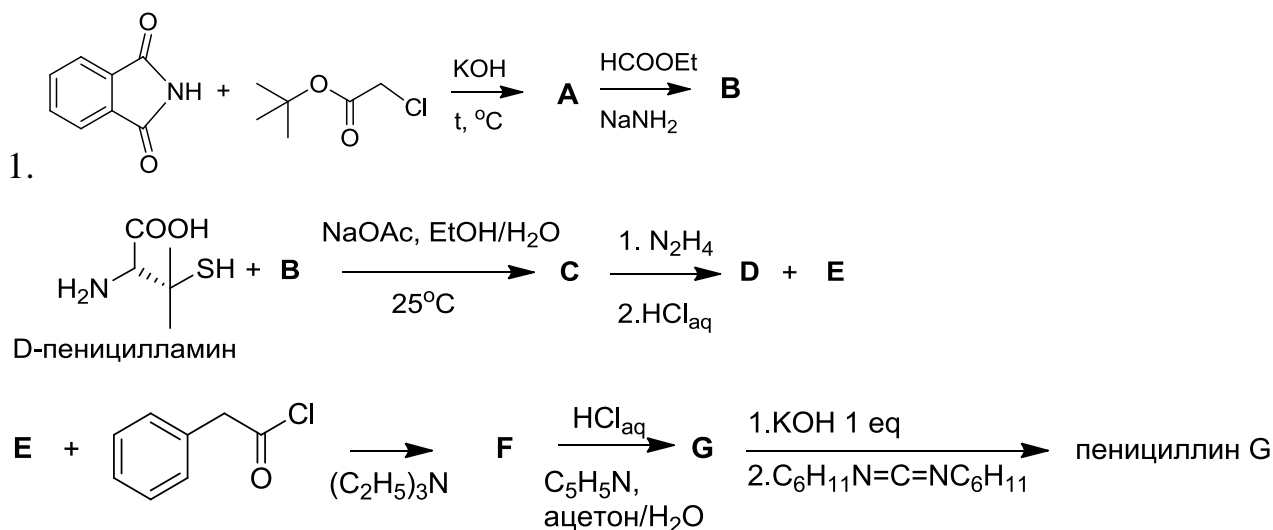
2. Напишите структурные формулы соединений **F–P** и декарестриктина L, если известно, что: а) на первой стадии затрагивается только один эпоксидный цикл, причём реакция протекает по механизму, родственному механизму  $S_N2$ ; б) соединение **L** содержит два цикла.

*Химия и Жизнь*Задача 1

"В каждом большом деле всегда приходится  
какую-то часть оставить на долю случая"  
Наполеон ©

За всю историю человечества не было лекарства, которое спасло бы столько жизней, сколько пенициллин. Открытием этого антибиотика мы обязаны шотландскому микробиологу Александру Флемингу, а точнее, его интересной привычке. В отличие от своих аккуратных коллег, Флеминг до последнего откладывал мытьё лабораторной посуды, и лишь когда на столе накапливалось несколько десятков чашек Петри, ученый с неохотой принимался за столь малоприятную работу.

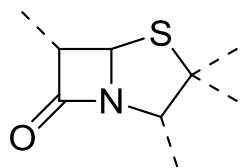
И вот однажды, занимаясь исследованием золотистого стафилококка, в одной из чашек Флеминг обнаружил плесень. К удивлению ученого, этот плесневый грибок растворил обитавшую в чашке колонию бактерий, оставив на ее месте лишь капельки какой-то странной жидкости, похожей на росу. Через несколько лет биохимикам Чейну и Флори удалось выделить в чистом виде неустойчивое вещество. После установления структуры пенициллина был осуществлен его первый лабораторный синтез.



Расшифруйте структурные формулы соединений A-F и пенициллина G, если известно:

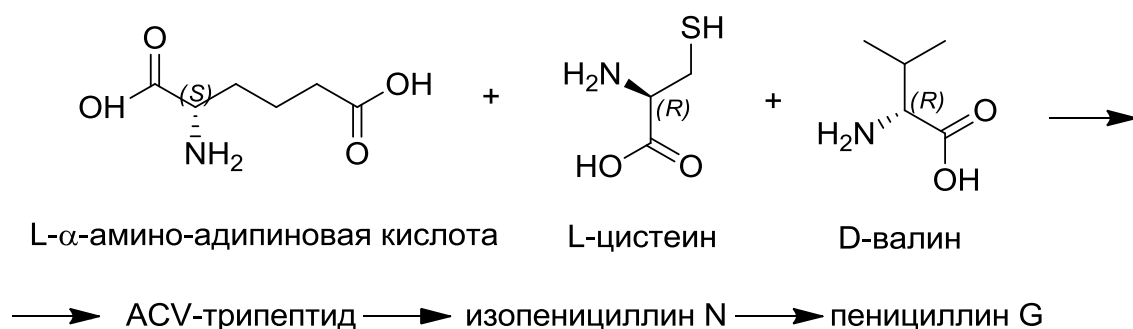
1) Центральной частью пенициллинов, отвечающей за биологическую

активность, является конденсированная бициклическая β-лактам-тиазолидиновая система:



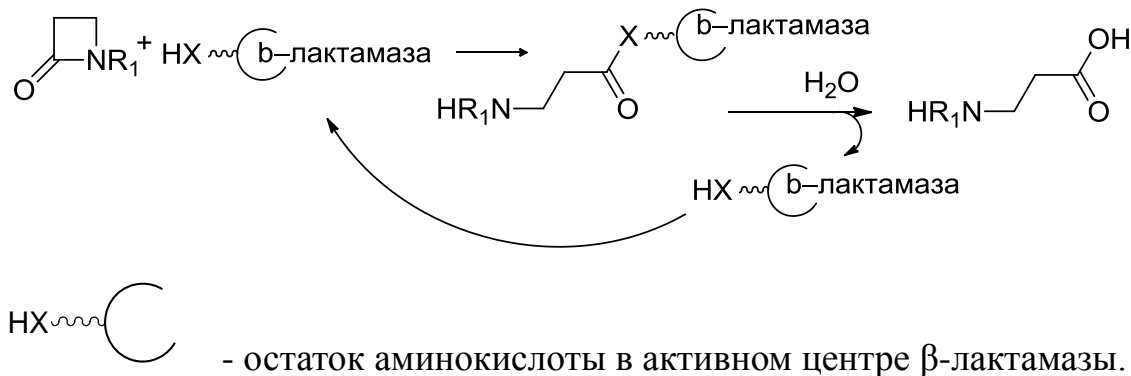
## 2) Соединения А, В и D - бициклические

Биосинтез пенициллина G идет в три стадии из L-цистеина, D-валина и L-α-амино-адипиновой кислоты (в реакции участвует ее δ-карбоксовая группа), через образование так называемого ACV-трипептида и изопенициллина N.



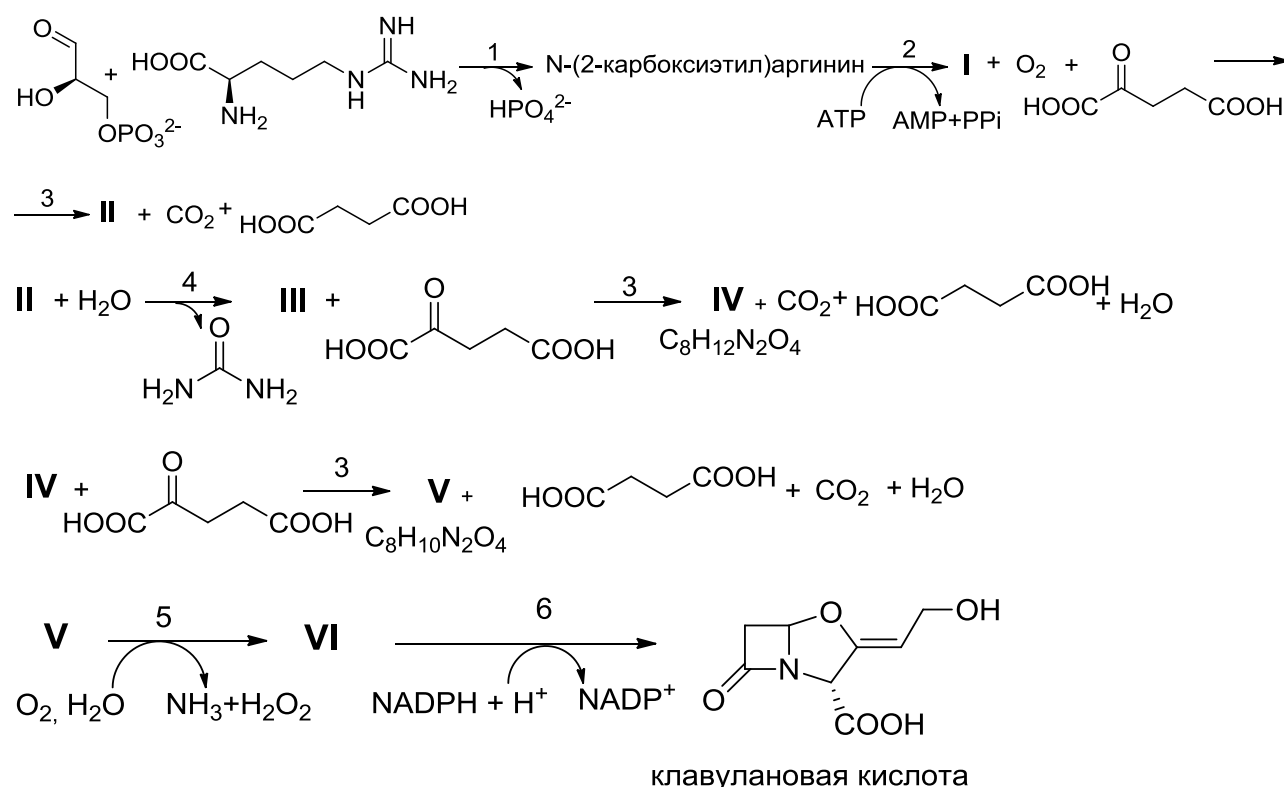
2. Изобразите структуру ACV-трипептида и отметьте все хиральные центры в структуре пенициллина G.

Спустя некоторое время после открытия пенициллина и его активного использования в клинической практике люди начали замечать снижение эффективности препарата. Оказалось, что многие бактерии научились синтезировать специальные ферменты β-лактамазы, делающие своих хозяев устойчивыми к действию пенициллина. В активном центре β-лактамаз происходит следующая реакция:



3. Атомом какого элемента мог бы быть X?

Но человечество не собиралось признавать свое поражение и начало искать выход. Вскоре он был найден, и на свет появились новые вещества – ингибиторы  $\beta$ -лактамаз. Структурно они схожи с пеницилинами, но, в отличие от них, ингибиторы  $\beta$ -лактамаз образуют с ферментом ковалентное соединение, не подвергающееся гидролизу, препятствуя тем самым взаимодействию фермента с антибиотиком. Одним из таких ингибиторов является клавулановая кислота, являющаяся метаболитом еще одного плесневого грибка, который синтезирует ее из аргинина и глицеральдегид-3-фосфата по следующей схеме:



Ферменты (подписаны над стрелками):

1)  $N^2$ -(2-карбоксилэтил)-аргинин-синтаза - относится к семейству трансфераз, то есть катализирует перенос небольших групп; 2)  $\beta$ -лактам-синтаза катализирует образование связи углерод-азот с затратой АТФ; 3) клаваминат-синтаза - относится к семейству монооксидаз, то есть присоединяет один атом кислорода (к соседнему с карбоксильной группой атому углерода, что в случае нестабильных соединений может приводить к последующему отщеплению воды); 4) амидиногидролаза, относится к классу ферментов, катализирующих гидролиз; 5) фермент, катализирующий окислительное

дезаминирование; б) дегидрогеназа, фермент, катализирующий реакцию восстановления.

Замечание: образование продуктов **IV** и **V** протекает в две стадии, первая из которых является окислением; вещества **IV-VI** бициклические. АТФ – аденозинтрифосфат, АМР – аденозинмонофосфат, РРi - пирофосфат

4. Определите соединения **I-VI** и изобразите их структурные формулы.

## Задача 2

### Пребиотическая химия

Со времени опытов Миллера по получению жизненно важных органических соединений из «первичного бульона» были открыты и другие химические реакции, способные производить органику в условиях древней Земли. Одна из интенсивно изучаемых таких реакций – формозная реакция Бутлерова, открытая еще в 1865 году. В этой реакции водный раствор формальдегида с добавлением ионов щелочноземельных металлов (Ca, Mg) при небольшом нагревании превращается в сложную смесь сахаров.

**Задание 1.** Напишите схему формозной реакции Бутлерова до 5-углеродных сахаров включительно. (Важна не конфигурация сахара, а наличие цепи из 5 углеродов)

В реакции Бутлерова получается смесь сложных сахаров, в которых есть также и токсичные для клеток молекулы. Однако в последние годы обнаружилось несколько способов избирательно накапливать отдельные сахара, именно те, которые нужны для биохимии. Например, было установлено, что присутствие  $\text{SiO}_2$  в реакционной смеси ведет к селективному накоплению именно пяти- и шестиуглеродных сахаров.

Перейдем к нуклеиновым кислотам. Как известно, чтобы азотистое основание смогло участвовать в РНК-синтезе, оно должно сначала

, а затем присоединяет последовательно три



фосфатные группы, превращаясь в АТР.

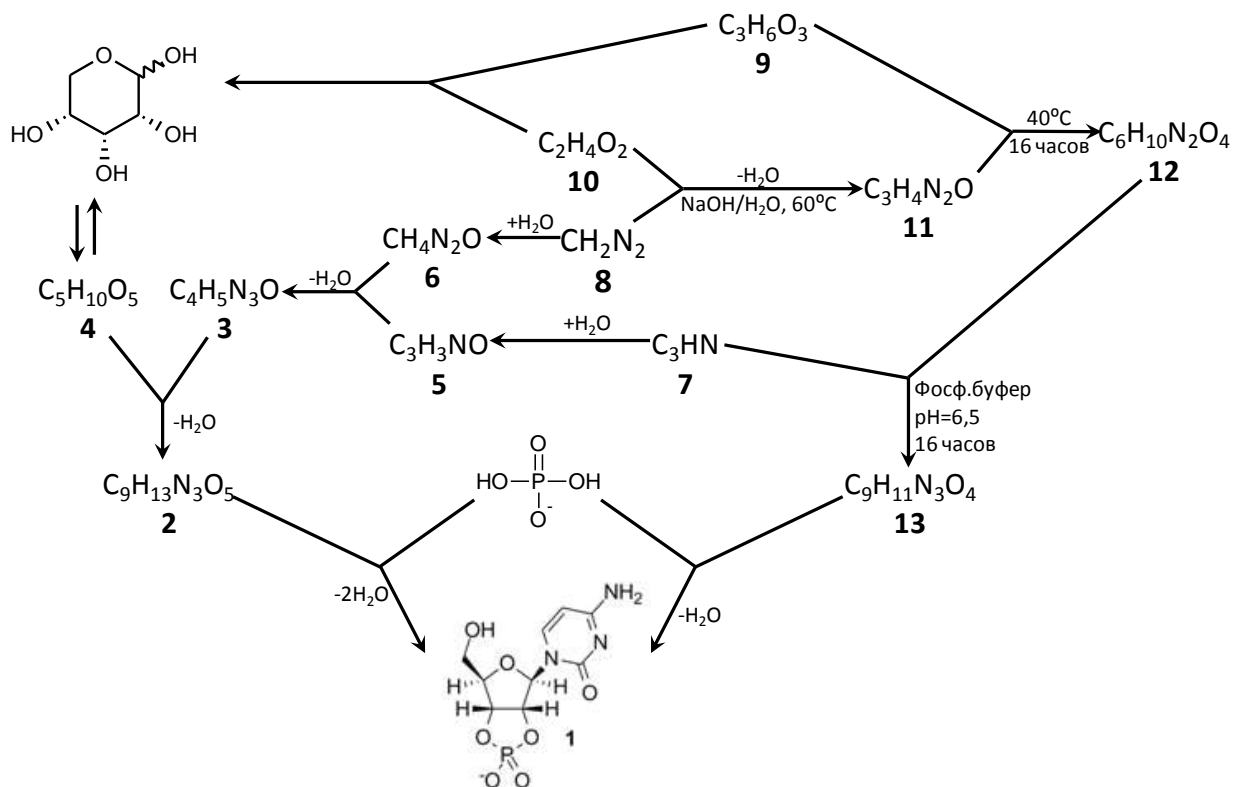
Одн

в изучении предбиогенных синтезов стала вышедшая в 2009 году работа Сандерленда с коллегами.

Авторы смешали *цианоацетилен (7)*, *цианамид (8)*, *глицеральдегид (9)*, *гликоальдегид (10)* и фосфат в воде и нагрели. Казалось бы, в данной смеси должно получаться огромное колич

здесь становятся катализаторами последующих, фосфат направляет реакции в нужную сторону задолго до того, как войти промежуточный продукт (11, содержит в себе оксазолиновый цикл

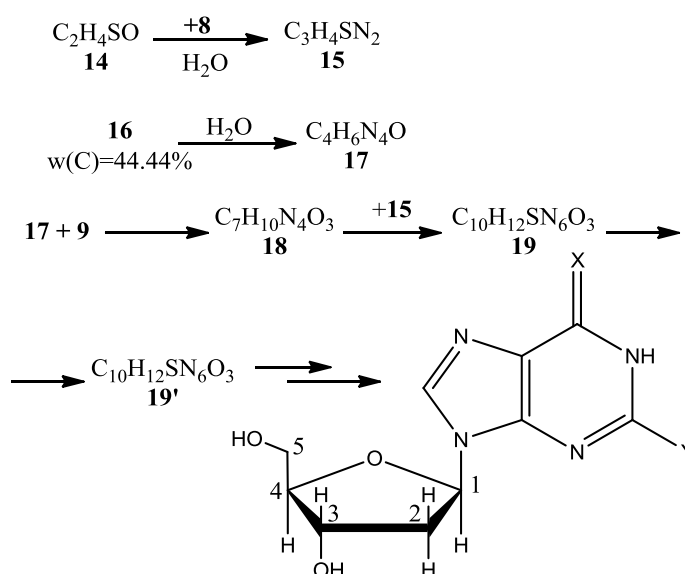
температуре и конденсируется во время ночных заморозков.



**Задание 2.** Расшифруйте приведенную схему химических превращений

После этого также было установлено, что L-пролин селективно связывается с L-9, что приводит к накоплению D-9 и, соответственно, стереоселективному синтезу получаемого рибонуклеотида.

В дальнейшем появились работы по возможному пребиотическому синтезу ДНК. Ключевым местом этих работ являлось использование серосодержащих соединений для получения 2'-дезоксирибонуклеотида.



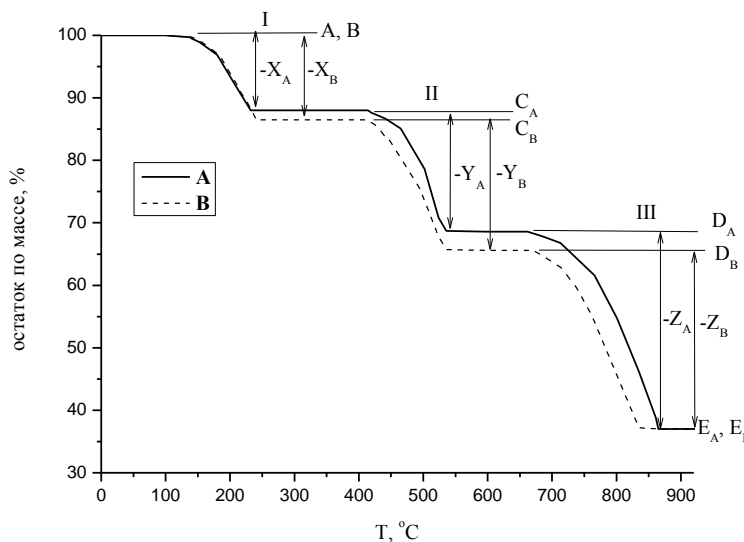
**Задание 3.** Расшифруйте приведенную схему превращений. Учтите, что (14) очень похоже на (10), (17) является продуктом олигомеризации (16) с добавлением одной молекулы воды, (19) образуется из (18) с образованием связи углерод-углерод, (19) и (19') являются изомерами, причем в (19) – два цикла, в (19') – три цикла. Расставьте в (19') номера углеродов, которые отмечены в финальном соединении

## Физическая химия

### Задача 1

Для установления компонентного состава, интервалов термической стабильности, чистоты веществ, кинетических параметров реакций разложения, применяют такой метод анализа, как термогравиметрия (ТГ). В этом методе изменение химических и физических параметров регистрируется как функция температуры или времени.

На рисунке представлен график изменения массы (%) твёрдого вещества от температуры при термическом разложении 100 г веществ **A** и **B** с образованием конечных продуктов **E<sub>A</sub>** и **E<sub>B</sub>** соответственно.



<b>A</b>			<b>B</b>		
шаг	$\Delta_r H^\circ$ , кДж/моль	потеря массы, %	шаг	$\Delta_r H^\circ$ , кДж/моль	потеря массы, %
I	37	<i>a</i>	I	37.7	<i>a</i> + 1.2
II	35	19.2	II	35	18.9
III	177	30.1	III	177	29.7

На II стадии разложения **A** при 500 °C и нормальном атмосферном давлении выделяется 43 л **Y<sub>A</sub>**. **Z<sub>A</sub>** поглощается раствором Ba(OH)<sub>2</sub> с образованием осадка белого цвета.

Для того, чтобы определить содержание **X<sub>A</sub>** в **A**, навеску **A** массой 0.7373 г растворили в концентрированной серной кислоте, полученный раствор перенесли в мерную колбу на 100 мл и довели до метки дистиллированной водой. На титрование аликвоты объемом 10.0 мл понадобилось 20.2 мл 0.01 М раствора KMnO<sub>4</sub>.

1. На основании данных термогравиметрии определите вещества **C<sub>A</sub>**, **D<sub>A</sub>**, **E<sub>A</sub>**, **X<sub>A</sub>**, **Y<sub>A</sub>** и **Z<sub>A</sub>**.

2. Определите вещество **A**, напишите уравнения реакций, протекающих при пробоподготовке и перманганатометрическом титровании.

3. Установите вещества **B**, **C<sub>B</sub>**, **D<sub>B</sub>**, **E<sub>B</sub>**, **X<sub>B</sub>**, **Y<sub>B</sub>** и **Z<sub>B</sub>**.

4. Напишите уравнения реакций всех стадий термического разложения **B**.

5. Определите  $\Delta_f H^\circ_{298} X_B$  (кДж/моль), если известно, что

$$\Delta_f H^\circ_{298}(B) = -1685 \text{ кДж/моль,}$$

$$\Delta_f H^\circ_{298}(Y_B) = -111 \text{ кДж/моль,}$$

$$\Delta_f H^\circ_{298}(E_B) = -635 \text{ кДж/моль,}$$

$$\Delta_f H^\circ_{298}(Z_B) = -394 \text{ кДж/моль.}$$

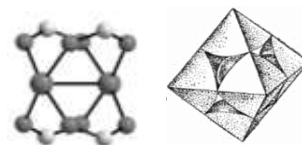
## Задача 2

### «Дышащие кристаллы»

*Адсорбтив адсорбируется на адсорбенте, превращаясь в адсорбат*

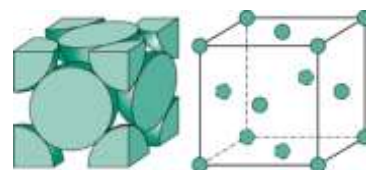
В 1989 г. был открыт новый класс пористых материалов, структура которых формируется из катионов переходных металлов, соединяющихся между собой мостиковыми органическими лигандами. Интерес к подобным материалам обусловлен перспективами их практического применения. Так, материал DUT-49 (голубые кубические кристаллы) демонстрирует самую высокую способность к адсорбции метана среди известных в настоящее время пористых соединений.

В основе структуры DUT-49 лежат фрагменты **A**, где два атома металла **X** соединены с помощью четырех карбоксильных групп анионов тетракарбоновых кислот **L(COO<sup>-</sup>)<sub>4</sub>** (фрагмент **A**). Каждый фрагмент **A** находится в вершинах октаэдра, связанных между собой с помощью **L** (фрагмент **B**).



1. Сколько атомов **X** и фрагментов **L(COO<sup>-</sup>)<sub>4</sub>** приходится на один фрагмент **B**?

Из **B** формируется кубическая элементарная ячейка DUT-49 (фрагмент **C**), в вершинах и в центрах

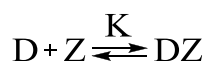


граней которой находятся фрагменты **B**, связанные с помощью **L**. Плотность DUT-49 составляет  $0.310 \text{ г/см}^3$ , а объем элементарной ячейки —  $101 \text{ нм}^3$ .

2. Рассчитайте количество фрагментов **B** в элементарной ячейке **C**.

3. Установите металл **X**. Ответ подтвердите расчетом. Примите, что  $M(\text{L}(\text{COOH})_4) = 660.6 \text{ г/моль}$ .

Физическая адсорбция представляет собой концентрирование вещества из объема в поверхностном слое материала. Молекулы газа **D** обратимо соединяются с активными центрами **Z** на поверхности пористого образца:



( $K$  – константа адсорбционного равновесия). Зависимость адсорбции  $a$  от давления газа  $p$  описывается уравнением Ленгмюра:

$$a = a_{\max} \frac{Kp}{1 + Kp}$$

где  $a_{\max}$  – максимальная адсорбция, которая имеет место при очень высоком давлении, когда все активные центры **Z** заняты молекулами газа. Данные по адсорбции широко используются для установления таких характеристик образцов, как объем пор и площадь удельной поверхности. Ниже приведена таблица значений адсорбции азота (77 К) и метана (111 К) на DUT-49 в зависимости от их давлений ( $p_0$  – давление насыщенных паров газа).

$p/p_0$	0,05	0,10	0,15	0,20	0,25
$a(\text{N}_2)$ , ммоль/Г <sub>материала</sub>	3,1	5,9	8,6	11,0	13,3
$a(\text{CH}_4)$ , ммоль/Г <sub>материала</sub>	7,4	13,5	10,8	12,9	14,7

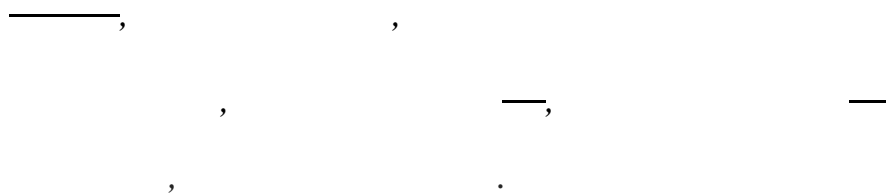
4. В каких координатах зависимость  $a(p)$  имеет линейный вид? Используя эти координаты, определите  $a_{\max}$  для азота и рассчитайте суммарный объем пор на 1 грамм DUT-49 ( $\text{см}^3/\text{г}$ ) и его удельную площадь поверхности ( $\text{м}^2/\text{г}$ ).

Значения адсорбции метана на DUT-49 изначально были приняты учеными за приборную ошибку эксперимента. Однако позднее им удалось установить истинную причину этого необычного явления.

5. Что вызвало удивление ученых? Какие значения адсорбции в области насыщения ожидали получить исследователи? Предложите разумное объяснение обнаруженного явления. Ответ подтвердите расчетом.

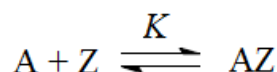
Дополнительно известно, что в случае адсорбции метана  $a_{\max} = 31,9$  ммоль/г<sub>материала</sub>.

**Справочные данные, необходимые для решения задачи:**



**Задача 3**

Адсорбцию газов на твёрдой поверхности в ряде случаев можно описать как обратимую химическую реакцию



где  $A$  – молекула газа,

$Z$  – свободный активный центр твёрдой поверхности,

$AZ$  – занятый молекулой  $A$  активный центр поверхности.

$K$  – константа равновесия адсорбции.

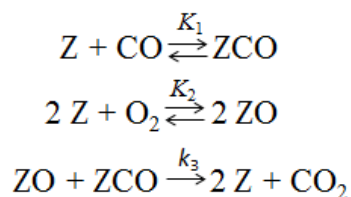
В приближениях Ленгмюра полагается, что происходит заполнение поверхности только одним слоем частиц, все центры поверхности равноценны и нет взаимодействий между адсорбированными частицами одного сорта.

1. Определите знаки функций  $\Delta_r G$ ,  $\Delta_r H$  и  $\Delta_r S$  для самопроизвольной адсорбции. Каким фактором – энтальпийным или энтропийным – определяется протекание данного процесса? Кратко объясните.

2. Как влияет изменение температуры на равновесие адсорбции? Ответ обоснуйте.

3. Зная давление газа и константу равновесия адсорбции, выведите выражение для равновесной степени заполнения  $\theta$  поверхности (доли заполненной поверхности) молекулами  $A$  для приведённой модели адсорбции. Используйте понятие поверхностной концентрации для подсчёта свободных и занятых активных центров поверхности.

4. Процесс каталитического окисления угарного газа может быть упрощённо представлен совокупностью трёх стадий:



Зная полную концентрацию активных центров катализатора  $[Z]_0$ , давления газов и полагая, что адсорбция газов подчиняется приближениям Ленгмюра, выведите выражение для скорости представленной каталитической реакции (скорости образования  $\text{CO}_2$ ). Считайте, что равновесия устанавливаются быстро. Какие порядки по  $\text{O}_2$  и  $\text{CO}$  имеет реакция при их малых давлениях?

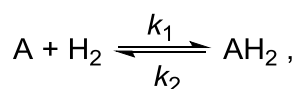
5. Скорость данной каталитической реакции может быть записана также как  $V = k_{эфф} \theta_{\text{ZCO}} \theta_{\text{ZO}}$ , где  $\theta_{\text{ZCO}}$  и  $\theta_{\text{ZO}}$  – степени заполнения активных центров поверхности катализатора молекулами  $\text{CO}$  и атомами  $\text{O}$  соответственно.

Используя данные пункта 4, выведите выражение для  $k_{эфф}$  в данной записи.

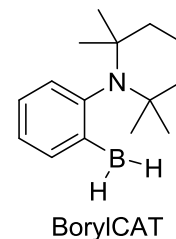
6. Липучка для мух работает до тех пор, пока на ней не образуется полный слой прилипших мух. Можно ли считать процессы в системе «мухи – липучка» аналогом ленгмюровской адсорбции? Ответ обоснуйте.

#### Задача 4

Молекулярные пинцеты – это химические соединения, способные захватывать другие молекулы меньшего размера, связываясь с ними с двух противоположных сторон. Одним из многочисленных примеров соединений подобного рода являются аминокислоты с пространственно близко расположенными функциональными группами, которые способны обратимо связывать молекулу водорода по реакции



где А – аминоборан. Структурная формула одного из веществ такого типа 1-(2-борилфенил)-2,2,6,6-тетраметилпиперидина (BorylCAT) приведена на рисунке справа.



1. Объясните, каким образом аминоборан BorylCAT может связывать молекулу водорода.

Термодинамика и кинетика реакции BorylCAT с водородом были изучены в растворе в  $CD_2Cl_2$  при температурах от 0 до 30 °С методом спектроскопии ЯМР. В таблице приведены полученные значения констант равновесия  $K_c$  для прямой реакции (т. е. реакции связывания водорода) и констант скорости  $k_2$  для обратной реакции диссоциации комплекса  $AH_2$ .

T, °C	0	10	20	30
$K_c, M^{-1}$	110	50	30	10
$k_2, c^{-1}$	0,001	0,004	0,011	0,076

2. Не проводя расчётов, определите знаки энтальпии ( $\Delta_rH^\circ$ ) и энтропии ( $\Delta_rS^\circ$ ) для реакции связывания водорода аминобораном BorylCAT. Аргументируйте свой ответ.

3. Найдите значения  $\Delta_rH^\circ$  и  $\Delta_rS^\circ$  для реакции связывания водорода аминобораном BorylCAT, считая эти величины постоянными в использованном в экспериментах диапазоне температур.

4. Определите энергию активации для диссоциации комплекса BorylCAT с водородом.

В раствор BorylCAT в  $CD_2Cl_2$  в течение 1 секунды барботировали водород при 0 °С. Так как в этих условиях BorylCAT находится в большом избытке по отношению к водороду, то можно считать, что зависимость  $[H_2]$  от времени описывается следующей формулой:

где  $[H_2]_\infty$  – равновесная концентрация водорода.

5. Оцените, через какое время после начала барботирования концентрация свободного водорода в растворе будет отличаться от равновесной в этих условиях не более чем на 1 %.



В две одинаковых ампулы для спектроскопии ЯМР, выдерживающие повышенные давления, поместили по 0,50 мл раствора BorylCAT в  $CD_2Cl_2$  с концентрацией 0,05 М. Через оба раствора пропускали аргон при атмосферном давлении в течение минуты. Затем через раствор в первой ампуле с помощью тонкого капилляра, доходящего до дна ампулы, в проточном режиме барботировали водород при давлении 5,0 бар до установления термодинамического равновесия. В случае второй ампулы водород быстро напустили в верхнюю часть ампулы, изначально заполненную аргоном, до тех пор, пока общее давление в ампуле не достигло 5,0 бар (количество растворившегося за это время водорода пренебрежимо мало). Затем доступ водорода перекрыли, а ампулу оставили до установления термодинамического равновесия.

6. Для растворов в обеих ампулах рассчитайте мольную долю водорода  $\varphi$ , связанного в комплекс с BorylCAT, от общего количества водорода в растворе. Эксперименты проводились при 0 °С. Считайте, что ампулы имеют форму цилиндра с внешним диаметром 5,0 мм, толщиной стенок 0,77 мм и высотой 20,3 см. Зависимость растворимости водорода от давления подчиняется закону Генри (см. справочные данные).

### **Справочные данные:**

Зависимость константы равновесия от температуры:

Уравнение Аррениуса:

Закон Генри:  $C = H \cdot P$ , где  $C$  – концентрация газа в растворе,  $H$  – константа Генри,  $P$  – парциальное давление газа над раствором.

Константа Генри для  $H_2$  при 0 °С:  $H = 2,10 \cdot 10^{-3}$  моль·л<sup>-1</sup>·бар<sup>-1</sup>.

1 бар = 10<sup>5</sup> Па.

### **Задача 5**

Явление флуоресценции было открыто Стоксом при наблюдении того, что некоторые вещества при облучении невидимым ультрафиолетовым излучением

светятся синим светом. В общем случае при поглощении веществом света с определенной длиной волны  $\lambda_1$  может излучаться свет с другой длиной волны  $\lambda_2$ . Различие между длинами волн может быть обусловлено тем, что перешедшая в возбужденное электронное состояние молекула или кристаллическая решетка возвращается в невозбужденное состояние, но не на нулевой, а на один из возбужденных колебательных уровней. Известно, что энергия  $n$ -го колебательного уровня описывается формулой  $E_n = \left(n + \frac{1}{2}\right)h\nu$ , где  $\nu$  – частота колебаний.

**1.** Выразите длину волны испускания  $\lambda_2$  через длину волны возбуждения  $\lambda_1$ , номер колебательного уровня  $n$ , на который возвращается молекула, и частоту колебаний  $\nu$ .

(Считайте, что до возбуждения, а также в возбужденном состоянии молекула находится на нулевых колебательных уровнях).

Часто вещества флуоресцируют, одновременно испуская свет с разными длинами волн. При этом разность частот испускаемого света для соседних максимумов интенсивности в спектре одинакова.

**2.** Выразите эту разность через те же переменные, что и в п.1.

С помощью измерения интенсивности флуоресценции можно определять очень малые концентрации флуоресцентных молекул, а также изучать химические процессы с их участием.

Белковые молекулы способны к флуоресценции за счет присутствия в их аминокислотной последовательности триптофана и тирозина. При образовании комплексов таких белков с низкомолекулярными соединениями флуоресценция может исчезать.

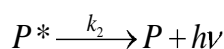
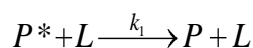
Белок альбумин связывается с аскорбиновой кислотой (L) в мольном соотношении 1 : 1. Были приготовлены растворы с одинаковой концентрацией белка  $1,0 \cdot 10^{-6}$  М и различными концентрациями лиганда. Измеренные значения интенсивности флуоресценции  $F$  (которая пропорциональна концентрации несвязанного белка) приведены в таблице. Интенсивность возбуждающего

излучения в ходе эксперимента не меняется.

$c_L / \text{M}$	$F, \text{отн. ед.}$
0	923
$1,0 \cdot 10^{-4}$	352
$2,0 \cdot 10^{-4}$	218
$3,0 \cdot 10^{-4}$	160
$4,0 \cdot 10^{-4}$	126
$5,0 \cdot 10^{-4}$	101
$6,0 \cdot 10^{-4}$	84

3. Найдите значение константы устойчивости комплекса альбумина с аскорбиновой кислотой.

Снижение интенсивности флуоресценции может быть также связано с тем, что возбужденное состояние ( $P^*$ ) при соударении с другой молекулой ( $L$ ) переходит в невозбужденное ( $P$ ) без испускания света. Пусть константа скорости этого процесса равна  $k_1$ , в то время как константа скорости излучательного перехода равна  $k_2$ :



4. Покажите, что при гашении флуоресценции по вышеприведенному механизму и отсутствии комплексообразования между  $P$  и  $L$  зависимость интенсивности флуоресценции  $F$  от концентрации  $L$  ( $c_L$ ) при постоянной концентрации  $P$  выражается уравнением  $\frac{F_0}{F} = K'c_L + 1$ , где  $F_0$  – интенсивность флуоресценции при  $c_L = 0$ . Выразите  $K'$  через  $k_1$  и  $k_2$ .

Некоторые молекулы способны одновременно гасить флуоресценцию белка и за счет связывания, и за счет столкновений с молекулами в возбужденном состоянии. Связывание альбумина с кофеином тоже происходит в мольном соотношении 1 : 1. Были приготовлены растворы с одинаковой концентрацией белка  $5 \cdot 10^{-6}$  М и различными концентрациями кофеина. Измеренные значения интенсивности флуоресценции (которая пропорциональна концентрации несвязанного белка) приведены в таблице.

$c_L / \text{M}$	$F, \text{отн. ед.}$
0	953
$2,0 \cdot 10^{-4}$	399
$4,0 \cdot 10^{-4}$	231
$6,0 \cdot 10^{-4}$	158
$8,0 \cdot 10^{-4}$	115
$1,0 \cdot 10^{-3}$	86
$1,2 \cdot 10^{-3}$	68

5. Найдите возможные значения константы устойчивости комплекса альбумина с кофеином.