

ТЕКСТЫ ОЛИМПИАДНЫХ ЗАДАНИЙ РЕГИОНАЛЬНОГО ЭТАПА  
ВСЕРОССИЙСКОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ  
(для участников)

1 тур

2025–2026

## 11 класс

*В решении приводите подробные расчеты, все ответы обосновывайте!*

*Ответы без расчетов и обоснования не оцениваются!*

### Задача 11-1

#### *«Серебряный век» химических равновесий*

Химик Колбочкин обнаружил в архивах старые записи ученого, который пытался охарактеризовать химические равновесия в водной суспензии оксида серебра(I). К сожалению, часть записей стерлась. Помогите Колбочкину заполнить пропуски в записях и ответьте на вопросы.

-----Начало записей-----

<Равновесие 1>

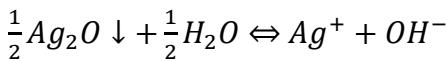
$$\beta_1 = 2 \cdot 10^2$$

<Равновесие 2>

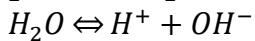
$$\beta_2 = 1 \cdot 10^4$$

<Равновесие 3>

$$\beta_3 = 2 \cdot 10^5$$



$$K_s = 2 \cdot 10^{-8}$$



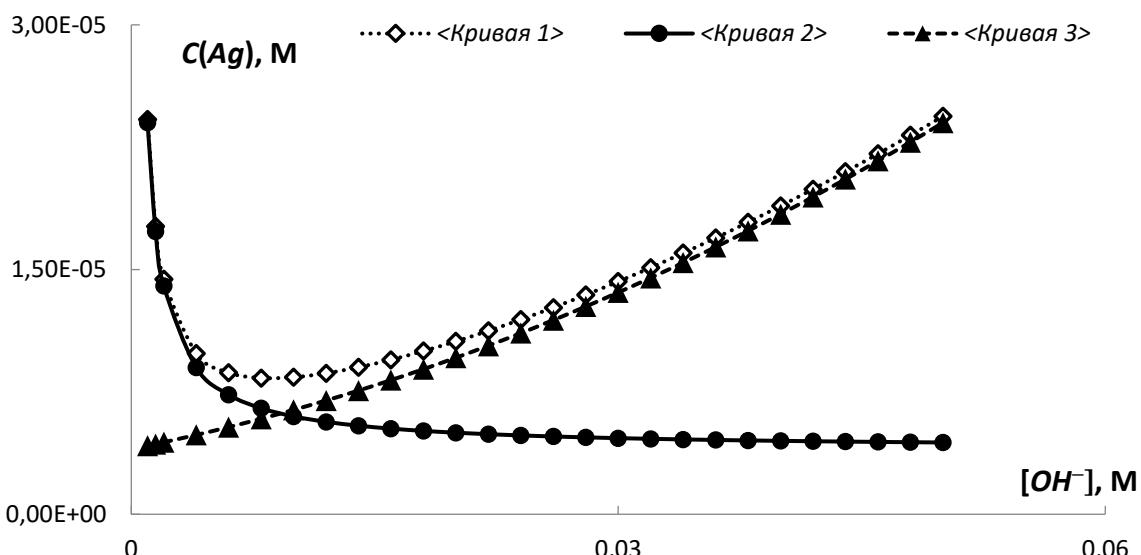
$$K_w = 1 \cdot 10^{-14}$$

$$C(Ag) = [Ag^+] + [AgOH] + <\text{Пропуск 1}> + [Ag(OH)_3^{2-}] = \quad (1)$$

$$= [Ag^+] + \beta_1[Ag^+][OH^-] + \beta_2[Ag^+][OH^-]^2 + <\text{Пропуск 2}> \cdot [OH^-]^3 = \quad (2)$$

$$= <\text{Пропуск 3}> \cdot \left( \frac{1}{[OH^-]} + <\text{Пропуск 4}> + \beta_2[OH^-] + \beta_3[OH^-]^2 \right) \quad (3)$$

*График изменения растворимости оксида серебра(I) в зависимости от [OH<sup>-</sup>]:*



$$\frac{dC(Ag)}{d[OH^-]} = K_s \left( -\frac{1}{[OH^-]^2} + \beta_2 + 2\beta_3[OH^-] \right) \quad (4)$$

$$-\frac{1}{[OH^-]_m^2} + <\text{Пропуск 5}> \approx 0 \quad (5)$$

$$[OH^-]_m \approx \sqrt{\frac{1}{<\text{Пропуск 6}>}} \quad (6)$$

$$C_m(Ag) \approx K_s (<\text{Пропуск 7}> + 2\sqrt{\beta_2} + \frac{\beta_3}{\beta_2}) \quad (7)$$

$$[H^+] + [Ag^+] - [OH^-] - [Ag(OH)_2^-] - 2<\text{Пропуск 8}> = 0 \quad (8)$$

$$\frac{K_w}{<\text{Пропуск 9}>} + [Ag^+] - [OH^-] - \beta_2 K_s [OH^-] - 2\beta_3 K_s [OH^-]^2 = 0 \quad (9)$$

$$K_w + K_s - (1 + \beta_2 K_s + 2\beta_3 K_s [OH^-]) [OH^-]^2 = 0 \quad (10)$$

$$[OH^-] \approx \sqrt{<\text{Пропуск 10}>} \quad (11)$$

-----Конец записей-----

**Вопросы:**

1. Что должно быть вместо Пропусков I–10 в записях ученого? Запишите ответы.
2. Какими химическими уравнениями описываются Равновесия I–3? Запишите их.
3. Какая из Кривых I–3 отвечает растворимости оксида серебра(I)?  
Какими математическими выражениями описываются две другие кривые? Запишите эти выражения.
4. Какое значение pH создается в водной суспензии оксида серебра(I)?
5. Рассчитайте при каком значении  $\text{pH} = -\lg[\text{H}^+] = 14 - \lg[\text{OH}^-]$  в диапазоне 0 – 14 растворимость оксида серебра(I) будет минимальна?
6. Вычислите минимальную концентрацию (в моль/л) растворенного серебра над осадком его оксида, которой можно достичь, варьируя pH в диапазоне 0 – 14?
7. В 1 литре воды приготовили суспензию  $\text{Ag}_2\text{O}$ , рассчитайте сколько грамм осадка растворится?
8. Сколько грамм  $\text{NaOH}$  нужно добавить к суспензии оксида серебра в воде, чтобы масса осадка осталась неизменной? Ответ не равен нулю.

**В ответах на 4 и 5 вопросы значения pH округлите до целых.**

**Обязательно приводите в решении все формулы, по которым Вы проводите расчеты!**

**Задача 11-2**

Около 100 лет назад открыт один из самых редких и рассеянных элементов X. В природной смеси изотопов  ${}^{\text{nat}}\text{X}$  содержатся: стабильный  ${}^A_Z\text{X}$  (37.40 %, с четным числом нейтронов) и радиоактивный  ${}^{A+2}_Z\text{X}$  (62.60 %,  $T_{1/2} = 43.5$  млрд лет), продуктом распада которого является стабильный изотоп Q\* одного из благородных металлов.



Кристаллическая решетка X

Плотность X 21.03 г/см<sup>3</sup>, радиус атома 1.375 Å. Металл X кристаллизуется в плотнейшей гексагональной упаковке (см. рисунок расстояния между всеми соседними атомами одинаковые).

Максимальные количества элемента X (до 0.1 %) обнаружены в молибдените ( $\omega_{\text{Mo}} = 59.94\%$ ) (можно рассматривать как смесь молибденита с изоморфным ему X1), являющимся основным источником X. При обжиге молибденита в том числе образуется летучее соединение X2, (p-ции 1, 2), которое концентрируется в продуктах пылеуловительных систем в виде светло-желтого кристаллического вещества, которое взаимодействует с горячей водой с образованием сильной кислоты X3 (p-ция 3). Плохо растворимая аммонийная соль этой кислоты при нагревании восстанавливается водородом с образованием металла X (p-ция 4).

При взаимодействии калиевой соли кислоты **X3** ( $m = 1.100\text{ г}$ ) со смесью концентрированных бромоводородной и фосфорноватистой кислот с последующим добавлением бромида цезия выпадают черные пластиинчатые кристаллы ( $m = 2.210\text{ г}$ , выход 91%) комплексной соли **X4** (*p-ция 5* – последовательные стадии запишите одним уравнением). Анион соли **X4** является биядерным кластером без мостиковых атомов с двумя удивительными особенностями: исключительно коротким расстоянием **X–X** ( $2.24\text{ \AA}$ ) и заслоненной конфигурацией лигандов.

Пара изотопов  $^{A+2}_Z\text{X}/\text{Q}^*$  нашла применение в геохронологии, так как в молибденитах элемент **Q** отсутствует, а накапливается исключительно радиогенный **Q<sup>\*</sup>**. Поэтому по соотношению атомов элементов **X** и **Q<sup>\*</sup>** можно рассчитать возраст минерала. Так в карельских молибденитах соотношение атомов  $^{\text{nat}}\text{X}$  и **Q** составляет 35 : 1.

#### *Вопросы.*

1. Вычислите объём элементарной ячейки металла **X**. (выведите все необходимые формулы! Ответ без вывода формул не оценивается)
2. Определите металл **X**, его природные изотопы, формулу молибденита и соединений **X1 – X4**. Ответ подтвердите расчетами.
3. Запишите уравнения реакций **I – 5**. Приведите упомянутое в задаче уравнение радиоактивного распада  $^{A+2}_Z\text{X}$  с образованием **Q**.
4. Определите возраст карельского молибденита.

*Справочные данные.*  $N_t = N_0 \cdot 2^{-\frac{t}{T_{1/2}}}$ , где  $N_0$  и  $N_t$  – количество радиоактивных ядер в начальный момент и момент времени  $t$ , соответственно;  $T_{1/2}$  – период полураспада, время, за которое распадается половина радиоактивных ядер.  $1\text{ \AA} = 1 \cdot 10^{-10}\text{ м}$ .

### Задача 11-3

#### **Растворимость CO<sub>2</sub> в воде и в море**

Растворение углекислого газа в воде играет важную роль не только в пищевой промышленности, но и в формировании всей экосистемы Земли. Изучим этот процесс с точки зрения термодинамики и кинетики. В табл. 1 приведены экспериментальные данные.

**Таблица 1. Растворимость CO<sub>2</sub> в воде при давлении 1 атм**

Температура, °C	10	15	20	25	30
Растворимость CO <sub>2</sub> в воде, $\text{s} \cdot 10^5$ , моль/см <sup>3</sup>	5.34	4.54	3.91	3.40	2.99

1. Назовите ещё один газ, кроме CO<sub>2</sub>, растворимость которого в воде определяет состояние биосферы. Сравните растворимость этого газа с растворимостью CO<sub>2</sub> и объясните различие.

- 2.** При какой из указанных в таблице температур растворимость газа ближе всего к значению 1 объём CO<sub>2</sub> : 1 объём воды? Ответ подтвердите расчётом.
- 3.** Запишите выражение для константы равновесия CO<sub>2</sub>(г) ⇌ CO<sub>2</sub>(р-р) и вычислите её значение при 25 °C. В качестве стандартных примите давление 1 атм и концентрацию 1 моль/л.
- 4.** Используя данные таблицы 1, рассчитайте энталпию растворения CO<sub>2</sub> в воде. Считайте, что она не зависит от температуры. Для расчёта можно выбрать любые две температуры.
- 5.** Определите pH насыщенного раствора CO<sub>2</sub> в воде при 25 °C. Константы диссоциации H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>: K<sub>1</sub> = 4.5·10<sup>-7</sup>, K<sub>2</sub> = 4.70·10<sup>-11</sup>.
- 6.** Для изучения кинетики растворения CO<sub>2</sub> в воде термостатируемый металлический цилиндр при 25 °C заполнили наполовину дистиллированной водой, а в оставшуюся половину быстро ввели углекислый газ до давления 1 атм. После этого измеряли зависимость давления над раствором от времени. Выяснилось, что растворение газа отлично описывается кинетикой 1-го порядка.

Постройте качественно график зависимости pH раствора от времени, от начала опыта до установления равновесия. На оси ординат укажите не менее двух числовых значений.

- 7.** Таблица 2 характеризует зависимость растворимости CO<sub>2</sub> в солевых растворах от концентрации соли. Даны три водоёма: озеро Байкал, Чёрное море и Красное море. Расположите эти водоёмы в ряд по увеличению концентрации CO<sub>2</sub> в них в июле месяце. Объясните ответ.

**Таблица 2. Растворимость CO<sub>2</sub> в растворах NaCl при 20 °C и давлении 1 атм**

Концентрация NaCl, М	0.5	1.0	2.0	3.0	4.0
Растворимость CO <sub>2</sub> , $s \cdot 10^5$ , моль/см <sup>3</sup>	2.90	2.65	2.17	1.76	1.47

**Подсказка.**

Зависимость константы равновесия от температуры:  $\ln K = -\frac{\Delta H^\circ}{RT} + \text{const.}$

Зависимость концентрации продукта от времени в реакции 1-го порядка:

$$C(t) = C(\infty)(1 - e^{-kt}).$$

## Задача 11-4

### И снова четыре элемента...

Молекулярные формулы четырёх веществ  $X_A$ – $X_D$ , содержат атом одного из расположенных в одной группе Периодической системы элементов **A**–**D**, соответственно, и один и тот же общий фрагмент. Молекулярные массы этих соединений относятся как 1 : 1.236 : 1.925 : 2.64, соответственно. Для получения соединений  $X_A$ – $X_D$  используются 2 основных вида сырья. Эти виды сырья могут быть описаны с помощью ассоциативных рядов 1 и 2, расположенных в приложении к задаче.

При кипячении сырья 1 с концентрированной серной кислотой образуется соединение  $E_A$ , которое при повышенной температуре разлагается с образованием равных количеств  $X_A$  иmonoоксида углерода. Вещество  $X_B$  получают обработкой  $X_A$  неприятно пахнущим газом  $F$  при 400 °C в присутствии оксида алюминия. При сгорании  $F$  в недостатке кислорода на стенках сосуда образуется жёлтый налёт простого вещества.

Основной компонент сырья 2 – вещество **G** – при температуре 1500 °C разлагается с образованием бесцветного газа **H**, из которого в четыре стадии можно получить соединение  $X_D$ . На первом шаге **H** обрабатывают избытком формальдегида в присутствии карбида меди. Продуктом этой реакции является соединение **I**, при взаимодействии которого с хлористым тионилом в хлористом метилене при –30 °C в присутствии пиридина образуется вещество **J**. Его обработка избытком горячего этанольного раствора гидроксида калия позволяет получить вещество **K**, имеющее такой же качественный состав, что и **H**, но практически в два раза большую молекулярную массу. Взаимодействие **K** с натриевой солью элемента **D** в метаноле позволяет получить соединение  $X_D$ . Вместе с тем единственным продуктом взаимодействия некоторого красного простого вещества и газа **H** при 400 °C является соединение  $X_C$ .

Химические свойства соединений  $X_A$ – $X_D$  во многом схожи, хотя есть и отличия. Например, при взаимодействии с *N,N*-диметилформамилом в присутствии оксихлорида фосфора с последующим гидролизом все они дают соответствующие продукты  $E_A$ – $E_D$  однотипного строения, отличающиеся только атомами элементов **A**–**D**. При взаимодействии с ацетилнитратом  $X_B$  и  $X_C$  образуют однотипные продукты  $L_B$  и  $L_C$ , соответственно. Вместе с тем  $X_D$  с ацетилнитратом не реагирует, а  $X_A$  даёт продукт **M**, который можно затем превратить в  $L_A$  при действии пиридина.  $X_A$  реагирует с малеиновым ангидридом при комнатной температуре с образованием продукта  $N_A$ . В случае  $X_B$  аналогичный продукт  $N_B$  образуется только в жёстких условиях (100 °C, 15 кбар). При взаимодействии  $X_C$  с малеиновым ангидридом в жёстких условиях получается продукт **O**, который вообще не содержит элемента **C**, а  $X_D$  с малеиновым ангидридом не реагирует.

**Вопросы:**

1. Какие два вида сырья используются для получения веществ  $X_A$ – $X_D$  в задаче?  
Подтвердите ваш ответ логическими рассуждениями.

2. Установите состав соединений  $X_A$ – $X_D$ ,  $F$ – $K$ ,  $M$  и  $O$ . Если вещество обладает изомерией, приведённая вами формула должна однозначно отражать порядок связи атомов в молекуле. Для трёх наборов веществ  $E_A$ – $E_D$ ,  $L_A$ – $L_C$  и  $N_A$ – $N_B$  приведите структурные формулы для одного любого вещества из каждого набора (например, приведите структуры соединений  $E_A$ ,  $L_A$  и  $N_A$ ).

*Дополнительная информация:*

a) региоселективность образования продуктов  $E_A$ – $E_D$  и  $L_B$ – $L_C$  определяется устойчивостью катионных интермедиатов этих реакций;

б) вещество  $M$  содержит 41.6 масс. % углерода и не имеет в своей структуре связей  $C=C$ , сопряжённых с другими кратными связями или неподелёнными парами гетероатомов;

в) соединение  $O$  получается в результате распада  $N_C$ .

3. Приведите тривиальные названия веществ  $X_A$ – $X_D$ .

4. Поясните, с чем связана различная реакционная способность соединений  $X_A$ – $X_D$  по отношению к малеиновому ангидриду.

**Приложение к задаче**

*Сырьё 1:*



## Сырьё 2:



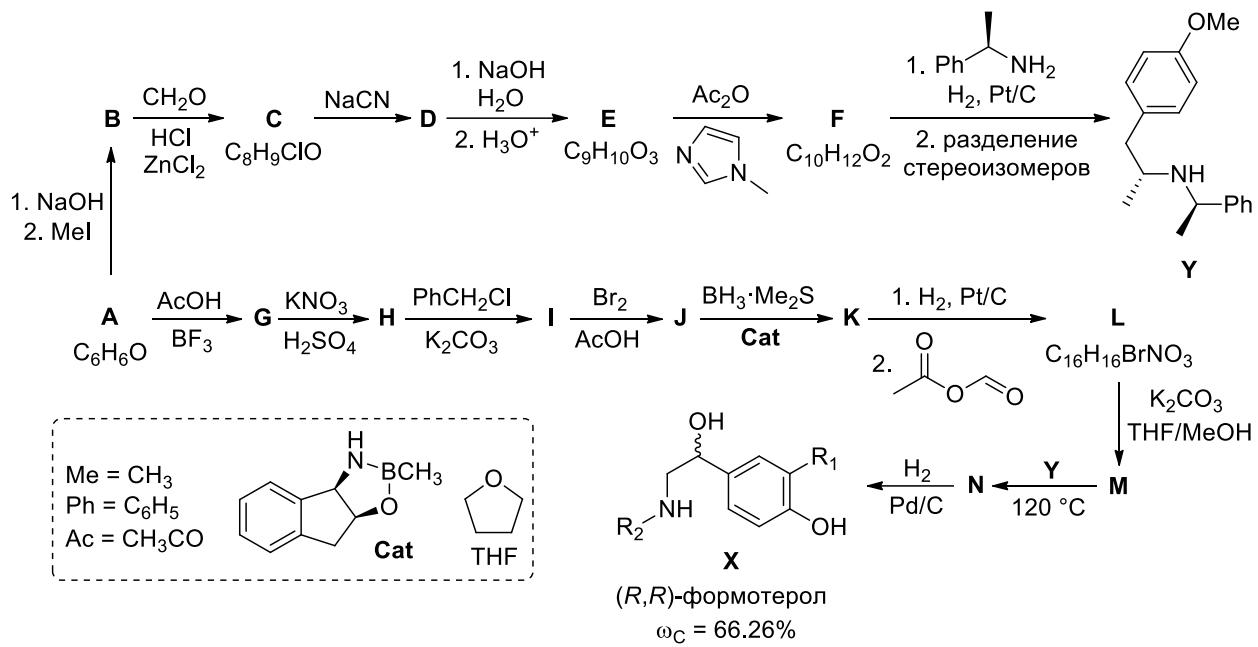
### Задача 11-5

«Сделал дело – гуляй на балконе смело»

Народный фольклор

Согласно многочисленным исследованиям, пандемия COVID-19, возникшая в 2019 году, в значительной мере способствовала увеличению риска развития различных респираторных заболеваний. Так, у пациентов, страдающих от постковидных симптомов, таких как одышка и другие проблемы с дыханием, значительно повышен риск развития

постоянного кашля и астмы. Астма представляет собой серьезное хроническое заболевание, для лечения которого используются различные препараты, предназначенные для базисной и симптоматической терапии. К числу последних относятся вещества, которые позволяют снять приступ кашля –  $\beta_2$ -адреномиметики. Ниже Вам предлагается расшифровать синтез и определить структурную формулу одного из селективных агонистов  $\beta_2$ -адренорецепторов, применяемого для лечения бронхиальной астмы – (*R,R*)-формотерола **X**.



### Вопросы:

1. Расшифруйте схему получения вспомогательного вещества **Y**, установив структурные формулы веществ **A – F**.
2. Расшифруйте схему синтеза (*R,R*)-формотерола и установите структурные формулы веществ **G – N** и **X**. Для указания конфигурации хиральных центров используйте клиновидные проекции (аналогично приведенной в условии структуре **Y**).