

**Всероссийская олимпиада школьников по химии**

**Муниципальный этап**

**2025 – 2026 уч. г.**

**11 класс**

**Задача 1.**

**О некотором важном соединении...**

*Не выучил свойства X? Что же ты будешь делать на региональном этапе?!*

Вещество X, поступающее в продажу в виде пентагидрата (доля кристаллизационной воды 36,29%), имеет интересную область применения:

- В начале XX века маски, пропитанные раствором X, пытались использовать для защиты от химического оружия. Тогда же X получил название «антихлор». Попытка защиты оказалась неудачной, и маски не смогли защитить человека от отравления.
- Водный раствор X использовали для удаления остатков неразложившегося бромида серебра при получении фотоматериалов. Вещество X также отлично растворяет практически нерастворимый в воде AgCl. Причем при недостатке X образуется вещество А (26,91 мас. % серебра), а при избытке – вещество Б (19,30 мас. % серебра).
- Водный раствор X часто необходим в аналитической химии для количественного обнаружения йода.
- X используют для извлечения серебра из руд.
- X зарегистрирован в качестве пищевой добавки.
- X используют в аквариумистике для подготовки водопроводной воды к содержанию рыб, благодаря его способностям прочно связывать многие металлы и удалять хлор.

***Вопросы:***

1. Установите формулу вещества X. Приведите не менее двух способов его получения. Изобразите его структурную формулу.
2. Напишите уравнение реакции X с избытком и недостатком хлора. Почему маски с раствором X не смогли защитить людей от отравления хлором? Можно ли успешно защититься от хлора маской, пропитанной раствором соды? Аргументируйте свой ответ, напишите уравнение реакции.
3. Установите веществ А и Б. Напишите уравнения растворения хлорида серебра в избытке и недостатке X.

4. Запишите уравнение реакции происходящей при титровании раствором  $X$  йода. Назовите серосодержащий продукт реакции.
5. Почему титрование йода раствором  $X$  следует проводить в слабокислой среде? Какие побочные процессы могут происходить при титровании йода в сильнокислой и в щелочной средах? Ответ подтвердите уравнениями реакций.
6. Назовите не менее двух причин, которые приводят к изменению концентрации раствора  $X$  при хранении. Где возможно, ответ подтвердите уравнениями реакций.
7. Напишите уравнение взаимодействия  $X$  с водными растворами брома и серной кислоты.

## Задача 2.

### К чему снится $X_1$ ?

*Снится  $X_1$  — тебя ожидают перемены в личной жизни.  
Во сне  $X_1$  означает, что в скором времени в вашей жизни появится человек,  
связь с которым принесет вам немало счастливых минут  
и наполнит вашу жизнь новым смыслом.*

Соединение  $X_5$ , имеющее интересное строение, можно встретить как пищевую добавку и консервант: при нагреве разрушается до эквимольной смеси  $X_4$  и  $X_2$  (**реакция 1**). Интересно, что из  $X_2$  можно получить  $X_4$  пропусканием его через избыток гидроксид калия (**реакция 2**).  $X_2$  в присутствии камфоры или активированного угля реагирует с простым веществом  $Y_1$  в соотношении 1:1 с образованием как раз  $X_1$  (**реакция 3**). Помимо него есть  $X_3$ , имеющий такой же качественный состав, но отличающийся на 1 атом; получить его можно пропусканием  $X_2$  через высший галогенид фосфора  $Y_2$  (**реакция 4**).

Бутадиен способен реагировать и с  $X_2$ , и с  $Y_1$ : в одном случае он даёт один циклический продукт (**реакция 5**), в другом два изомера (**реакции 6 и 7**). Но если последовательно добавлять к бутадиену сначала  $X_2$ , а потом  $Y_1$ , при нагреве получится вещество  $Y_3$ .

1. Определите вещества и напишите все реакции, имея следующие данные:

- соединения  $X_i$  содержит элемент  $X$ , а  $Y_i$  —  $Y$ ;
- $Y_1$  — желто-зелёный газ;
- плотность по водороду до и после **реакции 3** — 33.75 и 67.5, соответственно;
- массовая доля в  $Y_3$ :  $\omega(C) = 25,4\%$ .

2. Изобразите структуры веществ:  $X_1$ ,  $X_3$ ,  $X_5$ ,  $Y_2$ .

3. Приведите 3 вещества имеющих такой же качественный состав как  $X_5$ , но иной количественный.

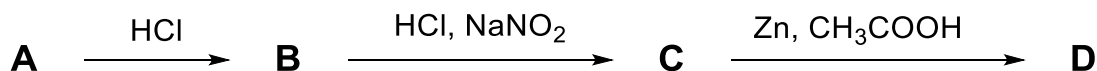
4. С чем связана вариативность получения изомеров в *реакциях 6 и 7*?

### Задача 3.

#### Химические омонимы

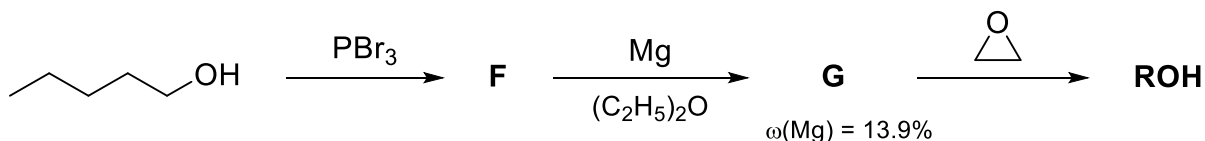
Иногда, услышав в разговоре двух химиков названия соединений без контекста, можно не сразу понять о каких именно веществах идёт речь. Примером такой путаницы может стать соединение **D**, тривиальное название которого совпадает с названием углеводородного радикала **R**.

Впервые бесцветная, высокотоксичная жидкость **D** была получена Эмилем Фишером путём восстановления соединения **C** цинком в кипящей уксусной кислоте. Соединение **C** получают следующим способом. Сначала через раствор соляной кислоты пропускают газ **A** (имеет неприятный запах и плотность по воздуху 1.55), получая соль **B**. Затем **B** растворяют при нагревании в HCl, и по каплям добавляют раствор нитрита натрия:



Соединение **X** нашло применение в качестве ракетного топлива, где его используют в смеси с «амилом». Как и в случае с **D**, «амил» обозначает не углеводородный радикал («амилом» раньше называли *n*-пентил), а бесцветное бинарное соединение **E** ( $\omega(\text{O}) = 69.5\%$ ), выступающее в роли окислителя и по своей природе **не** являющееся радикалом.

Дополнительно известно, что **ROH** можно получить по схеме ниже из амилового спирта:



#### **Вопросы:**

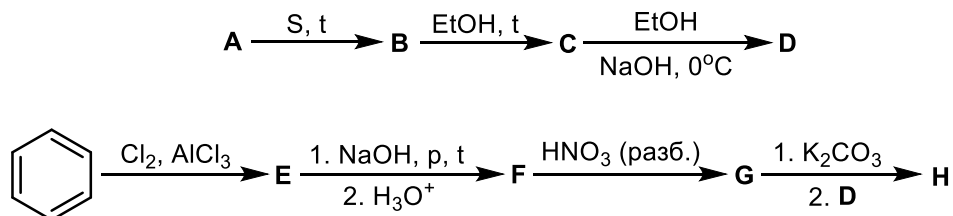
1. Установите структуру соединений **A–G**.
2. Укажите название радикала **R**, которое носит соединение **D**.
3. Напишите уравнение реакции взаимодействия **D** с **E**.

### Задача 4.

Для проведения синтеза химику-органику потребовался газ **X**, но у него под рукой не было удобных источников этого газа. Поискав в интернете, химик нашел, что удобный прекурсор **Y** для получения газа **X** имеется в составе отравы для крыс. Недолго думая, он купил отраву, и начал проводить синтез.

1. Определите прекурсор **Y** и газ **X**, если известно, что **X** обладает запахом гниющей рыбы и выделяется при гидролизе **Y**. **Y** – бинарное соединение, массовая доля элемента **Z** нем равна 24,12%.

После проведения синтеза химик решил почитать подробнее про соединения элемента **Z**, и узнал, что неорганические соединения данного элемента часто применяются в сельскохозяйственной промышленности как удобрения, а органические – могут применяться как яд для птиц. Одним из таких является паратион **H**, синтез которого представлен на схеме ниже:



2. Изобразите структурные формулы веществ **A-H**, если известно следующее:

- **A** получается при хлорировании в недостатке хлора наиболее устойчивой аллотропной модификации элемента **Z**;
- массовая доля серы в соединении **D** равна 16.98% ( $\text{Et} - \text{C}_2\text{H}_5$ );
- по данным  $^1\text{H}$  ЯМР вещество **G** имеет три типа атомов водорода.

3. Поясните, почему в реакции получения **G** не стоит использовать концентрированную азотную кислоту.

### Задача 5.

Юный алхимик Аль-Бируни изучал реакции разложения йодистого водорода до простых веществ (I) и диссоциации фосфина в газовой фазе до белого фосфора ( $\text{P}_4$ ) (II). Особенно сильно его интересовали значения энергии активации данных процессов, иными словами, он искал ответ на вопрос: «Сколько энергии необходимо затратить для преодоления энергетического барьера каждой из реакций?».

Для (I) Аль-Бируни экспериментально удалось получить значения констант скорости при  $T_1 = 356^\circ\text{C}$  и  $T_2 = 389^\circ\text{C}$ .

$$k_{356} = 8,09 \cdot 10^{-5};$$

$$k_{389} = 5,88 \cdot 10^{-4}.$$

Для (II) юным алхимиком была получена следующая зависимость константы скорости реакции от температуры:

$$\lg k = 12,1 - \frac{18960}{T} + 2 \lg T.$$

Существует некая универсальная математическая модель, описывающая зависимость константы скорости от температуры, которая носит название уравнения Аррениуса и подходит для использования практически в любых процессах:

$$k(T) = A \times \exp\left(-\frac{E_A}{RT}\right),$$

где  $A$  – предэкспоненциальный коэффициент (постоянная величина),  $E_A$  – энергия активации,  $k$  – константа скорости,  $R$  – универсальная газовая постоянная,  $T$  – температура и  $\exp$  – экспонента (число  $e$  в степени).

**Вопросы:**

1. Запишите уравнения процессов (I) и (II);
2. Помогите юному алхимику Аль-Бируни вычислить энергию активации реакции разложения йодистого водорода и константу скорости при  $T = 374^\circ\text{C}$ ;
3. Найдите значение энергии активации реакции диссоциации фосфина в газовой фазе в интервале температур 972-974К.