



# ПРИМОРСКИЙ КРАЕВОЙ ИНСТИТУТ РАЗВИТИЯ ОБРАЗОВАНИЯ

Олимпиадное движение как фактор повышения мотивации к изучению предметов естественно-научного профиля

Грибова Виктория Викторовна, к.х.н., доцент,  
доцент Департамента химии и материалов ДВФУ, методист РЦ «Сириус. Приморье»

## Реализация плана мероприятий по повышению качества образования в Приморском крае

### Реализовалась каскадная модель:

- **Вторник** Федеральный методист по каждому предмету проводит семинар для региональных методистов с предоставлением материалов
- **Среда** Участие учителей в еженедельном онлайн семинаре по вопросам организации текущей работы с обучающимися в рамках практикумов по предметам на платформе Сферум
- **Четверг - суббота:** учителя –в рамках практикумов проводят занятия с учащимися 11 классов по разбору заданий ФИПИ, по итогам которых выполняется еженедельная самостоятельная работа
- **Суббота до 18:00:** каждый учитель, работающий в 11-х классах, отправляет заполненные формы обратной связи.
- **Суббота-воскресенье:** региональный методист проводит анализ форм обратной связи, готовит отчет, делает выгрузку отчета федеральному методисту, Министерству образования ПК, учителям, руководителям муниципальных МО. Руководители муниципальных МО направляют Управлениям образования статистику активности ОУ в динамике.

# Анализ выполнения заданий КИМ в 2024 году

Номер задания	Процент выполнения 2024г/2023г		Номер задания	Процент выполнения 2024г/2023г	
1	80/74		18	72/28	
2	79/41		19	75/71	
3	67/60		20	70/70	
4	56/37		21	73/65	
5	60/61		22	47/40	
6	66/64		23	80/70	
7	45/41		24	43/35	
8	48/54		25	43/42	
9	44/65		26	52/48	
10	66/66		27	62/62	
11	56/48		28	33/28	
12	51/30		29	28/21	
13	50/59		30	53/47	
14	46/36		31	31/31	
15	50/46		32	29/33	
16	53/51		33	34/18	W
17	48/27		34	7/4	W

# Результаты ЕГЭ по химии в Приморском крае

## Динамика результатов ЕГЭ по предмету за последние 3 года

Таблица 2-6

№ п/п	Участников, набравших балл	Год проведения ГИА		
		2022 г.	2023 г.	2024 г.
1.	ниже минимального балла <sup>4</sup> , %	29,55	27,32	20,58
2.	от минимального балла до 60 баллов, %	41,54	38,47	38,27
3.	от 61 до 80 баллов, %	20,88	22,62	25
4.	от 81 до 100 баллов, %	8,03	11,58	16,15
5.	Средний тестовый балл	46,7	49,45	54,29

## Количество участников ЕГЭ по учебному предмету (за 3 года)

2022 г.		2023 г.		2024 г.	
чел.	% от общего числа участников	чел.	% от общего числа участников	чел.	% от общего числа участников
934	10,11	915	10,22	972	11,41

## Итоги регионального этапа ВСОШ по химии в Приморском крае

†

	<b>Всего участников</b>	<b>9 класс</b>	<b>Число призеров</b>	<b>10 класс</b>	<b>Число призеров</b>	<b>11 класс</b>	<b>Число призеров</b>
<b>2021-2022</b>	<b>35</b>	<b>2</b>	<b>0</b>	<b>25</b>	<b>0</b>	<b>8</b>	<b>1</b>
<b>2022-2023</b>	<b>14</b>	<b>0</b>	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>0</b>	<b>13</b>	<b>0</b>
<b>2023-2024</b>	<b>13</b>	<b>2</b>	<b>0</b>	<b>5</b>	<b>0</b>	<b>6</b>	<b>0</b>

- Пригласительный этап 22 апр 2024 — 23 апр 2024.
- Школьный этап окт 2024.
- Муниципальный этап 1 ноя 2024 — 31 дек 2024.
- Региональный этап янв 2025.
- Заключительный этап апр 2025.

## **Повышение квалификации на базе детского оздоровительного лагеря «Юнга» КГАУ ДО «РМЦ Приморского края»**

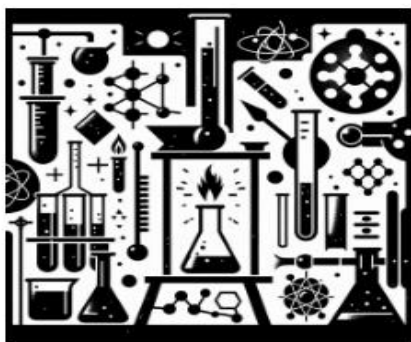
**«Эффективные практики формирования предметных, метапредметных и личностных результатов в рамках учебного предмета «Химия» с учетом требований ФГОС»**

**Сроки проведения: 31.07.2024-06.08.2024, 48 ак.часов**

**Лектор: Байгозин Денис Владиславович -химик-разработчик, научный руководитель ООО “НПО Забота об энергии”, педагог дополнительного образования высшей категории, руководитель Химического центра ОДОД ГБНОУ “Президентский ФМЛ 239” (СПб), научный сотрудник НОЦ Инфохимии Национального исследовательского университета ИТМО (СПб), популяризатор науки, автор страниц БлогХимика VK/TG/Dzen, [blogximika.ru](http://blogximika.ru)**

## Результат проведения

### Сюжетные химические задачи



сборник задач по химии для подготовки  
к олимпиадам и ОГЭ (7-9 класс)

под редакцией Д.В. Байгозина

Владивосток - Санкт-Петербург  
2024

33. Вещество А содержит 39,13% углерода, 17,39% кислорода, 15,22% азота, 21,20% калия по массе, остальное водород. Вещество А образуется при взаимодействии вещества В с гидроксидом калия. Известно, что молекула вещества В имеет неразветвленный углеродный скелет, содержит три функциональные группы, при этом азотсодержащие функциональные группы максимально удалены друг от друга.

34. Навеску хлората калия массой 9.8г осторожно прокалил. Часть соли разложилась с выделением газа, объем которого составил 672мл (н.у.), другая часть подверглась диспропорционированию, а некоторая часть не успела разложиться. Остаток, полученный после нагревания соли, растворили в 150мл воды. Массовая доля хлорида калия в полученном растворе составила 1,17%.

Рассчитайте массовую долю перхлората калия в твёрдом остатке после прокаливания исходной навески.

## Пример сюжетной задачи

### Задача 8 (Грибова В.В.)

Лаборатория неорганической химии всегда привлекала своей таинственностью ученика 9 класса Антона и когда он туда попал, то был рад любой работе. Как самому молодому исследователю, ему поручили самое главное и важное занятие-уборку в шкафах.



При разборе старых и пыльных банок с реактивами Антон увидел стеклянную емкость с прекрасным кристаллом синего цвета, который таинственно блестел. Но на беду этикетка от старости рассыпалась и осталось только окончание названия "...ит". Антон решил восстановить название и провел ряд экспериментов.

Сначала он скальпелем отделил две навески массой 0,200 г каждая. Убедившись, что кристалл не растворяется в воде, он первую навеску растворил в избытке соляной кислоты, в результате чего наблюдал выделение бесцветного газа А. После небольшого нагревания (для полной дегазации) масса итогового раствора уменьшилась на 0,0509 г. После окончания выделения газа Антон прибавил раствор щелочи и наблюдал выпадение голубого студенистого осадка Б, который после отделения и прокаливания превратился в черный остаток В массой 0,1387 г.

Определив какой металл находится в составе этого вещества, Антон взял вторую навеску, поместил в пробирку, прокалил, а выделяющийся газ пропустил через раствор известковой воды и наблюдал выпадение белого осадка Г массой 0,1156 г.

Счастливый юный исследователь с гордостью подписал склянку с кристаллом и поставил его на полку.

- 1) Какой металл входит в состав кристалла? (0,5 балла)
- 2) Напишите формулу исходного кристалла (1 балл)
- 3) Напишите все протекающие реакции в ходе эксперимента (3 балла)
- 4) Сколько молекул вещества содержится в одной навеске? (0,5 балла)
- 5) Напишите формулы веществ А,Б,В,Г (4 балла)
- 6) Что такое известковая вода и где она применяется? (1 балл)



## Региональный центр Сириус. Приморье

Сентябрь 2024 г. - тестирование на платформе Сириус учащихся 7 классов (можно 8 класс по желанию)

Октябрь 2024 г. - начало занятий (дистанционная форма)

Модульная система обучения, аттестация декабрь 2024 г., март 2025 г., май 2025 г.

Октябрь-декабрь 2024 г. - набор в химический кружок «Юный химик» на базе РЦ Сириус. Приморье учащихся 8 класса г. Владивостока

## Подготовка учащихся 9-11 классов к этапам ВСОШ

- Пригласительный этап 22 апр 2024 — 23 апр 2024.
- Школьный этап окт 2024.
- Муниципальный этап 1 ноя 2024 — 31 дек 2024.
- Региональный этап янв 2025.
- Заключительный этап апр 2025.

### **ПОБЕДИТЕЛИ ШКОЛЬНОГО ЭТАПА**

Октябрь-ноябрь 2024 г. подготовка к муниципальному этапу ВСОШ по химии (дистанционная форма), преподаватель – председатель жюри регионального этапа ВСОШ по химии Грибова В.В.

- Пригласительный этап 22 апр 2024 — 23 апр 2024.
- Школьный этап окт 2024.
- Муниципальный этап 1 ноя 2024 — 31 дек 2024.
- Региональный этап янв 2025.
- Заключительный этап апр 2025.

### **ПОБЕДИТЕЛИ МУНИЦИПАЛЬНОГО ЭТАПА**

Ноябрь 2024-январь 2025 г подготовка к региональному этапу ВСОШ по химии (очно-заочная форма обучения), преподаватели-комиссия жюри регионального этапа ВСОШ по химии, преподаватели ДХиМ ДВФУ

**НОЯБРЬ 2024 г-** Межрегиональный химический турнир школьников

**ИЮНЬ 2025 г-** 2-й Турнир учителей химии в ПК

**Спасибо**

**за**

**ВНИМАНИЕ!!!**