

## ПРИМЕРНЫЕ ТЕМЫ ПРОЕКТНЫХ РАБОТ ПО ХИМИИ

1. Адсорбционная очистка сточных вод.
2. Азот в нашей жизни.
3. Азот как биогенный элемент.
4. Активированный уголь. Явление адсорбции.
5. Алмаз - аллотропная модификация углерода.
6. Алхимия: мифы и реальность.
7. Алюминий - металл XX века.
8. Алюминий и его сварка.
9. Алюминий на кухне: опасный враг или верный помощник?
10. Аминокислоты – «кирпичики» белковых молекул.
11. Аминокислоты – амфотерные органические соединения.
12. Аминокислоты и их биологическая роль.
13. Аммиак и амины – бескислородные основания.
14. Амфотерность соединений бериллия.
15. Анализ белков на полноценность.
16. Анализ качественного состава жевательных резинок и влияние на организм человека.
17. Анилиновые красители: история, производство, перспектива.
18. Антибиотики – мощное оружие.
19. Ароматизаторы на основе сложных эфиров.
20. Ароматические углеводороды как ценное химическое сырьё
21. Ароматические эфирные масла и их использование.
22. Аскорбиновая кислота: свойства, физиологическое действие, содержание и динамика накопления в растениях.
23. Белки - основа жизни.
24. Белки – основа жизни. Изучение белков, ферментов: взгляд химика.
25. Бензпирен - химико-экологическая проблема современности.
26. Биогенные элементы.
27. Биологическая и медицинская роль химических элементов.
28. Биологическая роль каротина и каротиноидов.
29. Биологическая роль микроэлементов и их применение в медицине.
30. Биологические аспекты химии элементов.
31. Биологические функции белков.
32. Буферные растворы в живых организмах.
33. Буферные системы в организме человека.
34. В мире индикаторов.
35. Виды химической связи.
36. Витамин А и его биологическая роль.
37. Витамин Д и его биологическая роль.
38. Витамин С и его биологическая роль.
39. Витамин С и его значение.
40. Витаминодефицитные состояния и заболевания.
41. Витамины и здоровье человека.

42. Витамины и их роль в жизнедеятельности человека.
43. Влияние видов химической связи на свойства веществ.
44. Влияние кофеина на организм человека.
45. Влияние методов замораживания на качество питьевой воды.
46. Влияние микроэлементов на организм растений.
47. Влияние продуктов коррозии на растительный и животный мир водоемов.
48. Влияние pH среды на рост растений.
49. Влияние тепловой обработки на липиды и углеводы.
50. Влияние тяжелых металлов на активность фермента каталазы.
51. Влияние фторид-иона на эмаль зубов.
52. Влияние чая и кофе на активацию тромбоцитов.
53. Влияние энергетических напитков на действие ферментов.
54. Вода – универсальный биорастворитель.
55. Вода как реагент и как среда для химического процесса.
56. Вода, которую мы пьем.
57. Водорастворимые витамины.
58. Водород как альтернативный вид топлива.
59. Вредное воздействие табачной продукции на живые организмы.
60. Время в химии. Скорость химической реакции - от чего она зависит?
61. Выращивание кристаллов в домашней лаборатории.
62. Выращивание кристаллов.
63. Гемоглобин и его роль в организме.
64. Дезинфицирующие средства в медицине.
65. Железо в нашей жизни.
66. Железо и его биологическая роль в организме человека.
67. Жесткость воды и способы ее устранения.
68. Жизнь без глютена.
69. Жирорастворимые витамины.
70. Жиры – продукт питания и ценное химическое сырьё
71. Жиры: вред и польза.
72. Значение биополимеров в медицине.
73. Значение гидролиза солей в жизни человека
74. Значение растворов для биологии и медицины.
75. Занимательные химические опыты.
76. Извлечение никеля из сточных вод гальванического производства.
77. Изучение влияния нефтешламов на растения.
78. Изучение состава и свойств противогололёдных реагентов, используемых на дорогах города.
79. Изучение ферментативной активности биологических жидкостей.
80. Именные реакции в органической химии.
81. Индикаторы. Применение индикаторов. Природные индикаторы.
82. Использование радиоактивных изотопов в медицине.
83. Искусственные жиры - угроза здоровью.
84. Использование дафний для определения пороговых значений ионов тяжелых металлов.

85. Исследование влияния концентрации реагирующих веществ, температуры и катализатора на скорость химической реакции.
86. Исследование физико-химических свойств крахмала.
87. Исследование химических свойств аспирина и изучение его влияния на организм человека.
88. Исследование химических свойств цинка и его влияния на организм человека.
89. История открытия химических элементов.
90. История получения и производства алюминия.
91. История создания и развития периодической системы элементов Менделеева.
92. Йод в нашей жизни.
93. Йод в продуктах питания и влияние его на организм человека.
94. Как получать электроэнергию из химических взаимодействий веществ.
95. Кальций и его соединения в организме человека.
96. Карбоновые кислоты в жизни человека.
97. Катализ и катализаторы.
98. Каталог занимательных химических опытов.
99. Качественные реакции на ионы лития, натрия, калия, бериллия, магния, кальция, стронция и бария.
100. Кварц и его применение.
101. Кислотные осадки: их природа и последствия.
102. Кислоты и основания в свете различных теорий.
103. Кислоты, их состав, свойства и применение.
104. Коллоидные растворы и их роль в жизни человека.
105. Комплексные соединения и их роль в медицине.
106. Коррозия железа в различных средах.
107. Коррозия металлов и способы ее предупреждения.
108. Кофеин и его влияние на здоровье людей.
109. Красители - натуральные или искусственные?
110. Кристаллы вокруг нас.
111. Круговорот веществ в природе.
112. Лауреаты Нобелевской премии в области химии.
113. Лекарства и яды в древности.
114. Лекарственные растения как альтернатива фармацевтическим препаратам.
115. Медико-биологические значения натрия.
116. Металлы в организме человека.
117. Метан в нашей жизни.
118. Минеральная вода – уникальный дар природы.
119. Минеральные удобрения.
120. Минздрав предупреждает: «Курение опасно для вашего здоровья».
121. Многоликий карбонат кальция: в природе, в промышленности, в быту.
122. Молибден и его биологическая роль.
123. Моющие и чистящие средства.
124. Муравьиная кислота в природе, науке и производстве.
125. Нитраты в продуктах питания.
126. Нефть и нефтепродукты.

127. Обнаружение нитратов в растениях.
128. Обнаружение тяжёлых металлов в растениях. Влияние тяжёлых металлов на рост и развитие проростков.
129. Окислительно-восстановительные реакции.
130. Оксиды и соли как строительные материалы.
131. Определение ионов цинка, кобальта в сточных водах химической промышленности.
132. Органические кислоты – консерванты пищевых продуктов.
133. Органические яды и противоядия.
134. Основания: состав, свойства и применение.
135. Основные, средние и кислые карбонаты в природе.
136. Пектин и его влияние на организм человека.
137. Поваренная соль - кристаллы жизни или белая смерть?
138. Полимеры в природе и жизни человека.
139. Полимеры: от натурального каучука до полимерного электролита.
140. Получение и свойства азотной кислоты.
141. Почва – источник питательных веществ для растений.
142. Практическое значение химических элементов в медицине.
143. Предельные и непредельные углеводороды.
144. Применение биополимеров в медицине.
145. Природный газ как ценное химическое сырьё.
146. Проблема йодного дефицита.
147. Продукты питания как химические соединения.
148. Производство зеркал.
149. Производство минеральных удобрений.
150. Производство серной кислоты.
151. Развитие сахарной промышленности в России.
152. Растворы в медицине.
153. Растворы вокруг нас.
154. Реакции горения на производстве и в быту.
155. Роль альдегидов в метаболических процессах.
156. Роль витаминов в жизнедеятельности человека.
157. Роль металлов в создании исторического лица города.
158. Роль металлов в истории человеческой цивилизации. История отечественной черной металлургии. Современное металлургическое производство.
159. Роль отечественных ученых в становлении и развитии мировой органической химии.
160. Сахар и сахарозаменители: за и против.
161. Сахара в продуктах питания.
162. Свойства оксидов и гидроксидов.
163. Свойства соединений фтора.
164. Сера и ее соединения.
165. Синтетические моющие средства (СМС): достоинства и недостатки.
166. Симпатические чернила.

167. Синтетические моющие средства и их свойства.
168. Сложные эфиры и их значение в природе, быту и производстве.
169. Современные методы обеззараживания воды.
170. Соединения галогенов как лекарственные средства.
171. Соединения лития, магния и кальция в медицине.
172. Создание сборника задач по химии для учащихся медицинского колледжа.
173. Соли титана.
174. Соли: состав, свойства и применение.
175. Состав и лечебные свойства природной минеральной воды.
176. Состав и свойства растительных масел.
177. Сплавы в нашей жизни.
178. Строение глюкозы: история развития представлений и современные воззрения.
179. Строение и свойства белков.
180. Строение и свойства липидов.
181. Строение и свойства углеводов.
182. Структуры белка и его деструктурирование.
183. Съедобное из несъедобного (о синтетической пище).
184. Так ли инертны инертные газы?
185. Теория электролитической диссоциации.
186. Токсиканты и аллергены в окружающей среде.
187. Токсическое действие тяжелых металлов.
188. Углеводородное топливо, его виды и назначение.
189. Углеводы и их роль и значение в жизни человека.
190. Углеводы и их роль и значение в жизни человека.
191. Удобрения – добро или зло?
192. Уксусная кислота в нашей жизни.
193. Уникальное вещество – вода. Какую воду мы пьем? Простейшие способы очистки воды из природных источников.
194. Управление обратимым химическим процессом.
195. Фармацевт – это медик или химик?
196. Ферменты – что это?
197. Ферменты и их использование в быту и на производстве.
198. Ферменты и их роль в организме.
199. Фосфор, его свойства и аллотропные изменения.
200. Фруктовые аминокислоты и их использование в косметологии.
201. Химическая очистка сточных вод.
202. Химические источники тока.
203. Химические реакции на службе у человека.
204. Химические элементы в лекарственных средствах.
205. Химические элементы в организме человека.
206. Химические явления в природе.
207. Химия в судмедэкспертизе.
208. Химия и химическая технология в решении проблем человечества.
209. Что полезнее - чай или кофе?

210. Что такое сахар и откуда он берется.
211. Электронным сигаретам-нет.
212. Элемент номер один.
213. Этанол: величайшее благо и страшное зло.