# ЕГЭ 2027 Химия

Тематический план подготовки

КАЛЕНДАРЬ ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ | НЕДЕЛЯ | ДАТЫ

| РАЗДЕЛ/ТЕМА | Номер задания | 1 28.09 04.10 | 2 05.10 11.10 | 3 12.10 18.10 | 4 19.10 25.10 | 5 26.10 01.11 | 6 02.11 08.11 | 7 09.11 15.11 | 8 16.11 22.11 | 9 23.11 29.11 | 10 30.11 06.12 | 11 07.12 13.12 | 12 14.12 20.12 | 13 21.12 27.12 | 14 04.01 10.01 | 15 11.01 17.01 | 16 18.01 24.01 | 17 25.01 31.01 | 18 01.02 07.02 | 19 08.02 14.02 | 20 15.02 21.02 | 21 22.02 28.02 | 22 01.03 07.03 | 23 08.03 14.03 | 24 15.03 21.03 | 25 22.03 28.03 | 26 29.03 04.04 | 27 05.04 11.04 | 28 12.04 18.04 | 29 19.04 25.04 | 30 26.04 02.05 | 31 03.05 09.05 | 32 10.05 16.05 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| **I. ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ** | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Строение атома | 1 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева | 2 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Виды химической связи и типы кристаллических решёток. Электроотрицательность. Валентность. Степень окисления | 3, 4 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Классификация химических реакций в неорганической и органической химии | 17, 24, 19, 29 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Электролитическая диссоциация. Сильные и слабые электролиты. Среда водных растворов веществ: кислая, нейтральная, щелочная. Степень диссоциации. Реакции ионного обмена | 6, 30 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения | 27 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Скорость реакции, её зависимость от различных факторов | 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Задачи на равновесные концентрации | 22, 23 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Гидролиз неорганических веществ | 21 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Электролиз | 20 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Амфотерные соединения | 1 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **II. ОСНОВЫ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ** | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Классификация неорганических веществ | 5 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Химические свойства неметаллов: общее и особенное | 6, 7, 8, 31 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Химические свойства металлов: общее и особенное | 6, 7, 8, 31 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Качественные реакции на неорганические вещества и ионы | 24 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Генетическая связь неорганических соединений. Мысленный эксперимент | 9, 31 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Окислительно-восстановительные реакции | 19, 29 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Реакции ионного обмена | 9, 10, 18 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **III. ОСНОВЫ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ** | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Теоретические основы органической химии | 10 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Классификация органических соединений | 10, 11 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |



© АНО ДПО «НИКО»
© ООО «Издательство «Национальное образование»

КАЛЕНДАРЬ ПОДГОТОВКИ К ЕГЭ | НЕДЕЛЯ | ДАТЫ

| РАЗДЕЛ/ТЕМА | Номер задания | 1 28.09 04.10 | 2 05.10 11.10 | 3 12.10 18.10 | 4 19.10 25.10 | 5 26.10 01.11 | 6 02.11 08.11 | 7 09.11 15.11 | 8 16.11 22.11 | 9 23.11 29.11 | 10 30.11 06.12 | 11 07.12 13.12 | 12 14.12 20.12 | 13 21.12 27.12 | 14 04.01 10.01 | 15 11.01 17.01 | 16 18.01 24.01 | 17 25.01 31.01 | 18 01.02 07.02 | 19 08.02 14.02 | 20 15.02 21.02 | 21 22.02 28.02 | 22 01.03 07.03 | 23 08.03 14.03 | 24 15.03 21.03 | 25 22.03 28.03 | 26 29.03 04.04 | 27 05.04 11.04 | 28 12.04 18.04 | 29 19.04 25.04 | 30 26.04 02.05 | 31 03.05 09.05 | 32 10.05 16.05 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Предельные углеводороды | 12, 14 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **Непредельные углеводороды** | **12, 14** | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Ароматические углеводороды | 12, 14 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Кислородосодержащие органические соединения: спирты, фенолы | 12, 15 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Кислородосодержащие органические соединения: альдегиды, кетоны | 12, 15 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Кислородосодержащие органические соединения: карбоновые кислоты. Простые и сложные эфиры | 12, 15 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Амины. Аминокислоты | 13 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Гидролиз органических веществ | 16, 32, 33 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Окислительно-восстановительные реакции в органической химии | 32 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Генетическая связь органических соединений | 16, 32 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **IV. ХИМИЯ И ЖИЗНЬ** | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Химия и жизнь | 25 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| **V. РАСЧЁТНЫЕ ЗАДАЧИ** | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Задачи на приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества. Молярная концентрация | 26 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Расчётные задачи по химическому уравнению реакции базового уровня сложности. Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного | 27, 28 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Нахождение молекулярной формулы органического вещества по его плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав, или по продуктам сгорания | 33 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворённого вещества, молярная концентрация | 26, 34 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Насыщенные и ненасыщенные растворы, растворимость. Кристаллогидраты | 34 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Расчёты массы (объёма, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси) | 34 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Расчёты массы (объёма, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определённой массовой долей растворённого вещества | 34 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Расчёты массовой или объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного | 34 | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |


© АНО ДПО «НИКО»
© ООО «Издательство «Национальное образование»