



## СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие .....	11
<b>ВАЖНЕЙШИЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ И ЗАКОНЫ .....</b>	<b>13</b>
<b>1. ТЕОРЕТИЧЕСКИЕ ОСНОВЫ ХИМИИ .....</b>	<b>17</b>
1.1. Современные представления о строении атома .....	17
1.1.1. Строение электронных оболочек атомов элементов .....	17
Примеры заданий .....	24
1.2. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева .....	24
1.2.1. Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам .....	24
Примеры заданий .....	27
1.2.2. Общая характеристика металлов IA—IIIA-групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов .....	27
Примеры заданий .....	28
1.2.3. Характеристика переходных элементов (меди, цинка, хрома, железа) по их положению в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностям строения их атомов .....	29
Примеры заданий .....	29
1.2.4. Общая характеристика неметаллов IVA—VIIA-групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностями строения их атомов .....	30
Примеры заданий .....	30

1.3.	Химическая связь и строение вещества . . . . .	31
1.3.1.	Ковалентная химическая связь, ее разновидности и механизмы образования. Характеристики ковалентной связи (полярность и энергия связи). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь . . . . .	31
	Примеры заданий . . . . .	35
1.3.2.	Электроотрицательность. Степень окисления и валентность химических элементов . . . . .	36
	Примеры заданий . . . . .	38
1.3.3.	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Тип кристаллической решетки. Зависимость свойств веществ от их состава и строения . . . . .	40
	Примеры заданий . . . . .	42
1.4.	Химическая реакция . . . . .	42
1.4.1.	Классификация химических реакций в неорганической и органической химии . . . . .	42
	Примеры заданий . . . . .	44
1.4.2.	Тепловой эффект химической реакции. Термохимические уравнения . . . . .	45
	Примеры заданий . . . . .	46
1.4.3.	Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов . . . . .	47
	Примеры заданий . . . . .	48
1.4.4.	Обратимые и необратимые химические реакции. Химическое равновесие. Смещение химического равновесия под действием различных факторов . . . . .	49
	Примеры заданий . . . . .	52
1.4.5.	Электролитическая диссоциация электролитов в водных растворах. Сильные и слабые электролиты . . . . .	55
	Примеры заданий . . . . .	56

1.4.6. Реакции ионного обмена .....	56
Примеры заданий .....	58
1.4.7. Среда водных растворов: кислая, нейтральная, щелочная. Гидролиз солей .....	59
Примеры заданий .....	61
1.4.8. Реакции окислительно-восстановительные. Коррозия металлов и способы защиты от нее .....	62
Примеры заданий .....	66
1.4.9. Электролиз расплавов и растворов (солей, щелочей, кислот) .....	67
Примеры заданий .....	68
1.4.10. Ионный (правило В.В. Марковникова) и радикальный механизмы реакций в органической химии .....	69
Примеры заданий .....	71
<b>2. НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ .....</b>	<b>73</b>
2.1. Классификация неорганических веществ. Номенклатура неорганических веществ (тривиальная и международная) .....	73
Примеры заданий .....	77
2.2. Характерные химические свойства простых веществ — металлов: щелочных, щелочноземельных, алюминия; переходных металлов (меди, цинка, хрома, железа) .....	78
Примеры заданий .....	81
2.3. Характерные химические свойства простых веществ — неметаллов: водорода, галогенов, кислорода, серы, азота, фосфора, углерода, кремния .....	83
Примеры заданий .....	85
2.4. Характерные химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных .....	86
Примеры заданий .....	88

2.5.	Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов .....	89
	Примеры заданий .....	90
2.6.	Характерные химические свойства кислот ...	92
	Примеры заданий .....	95
2.7.	Характерные химические свойства солей: средних, кислых, основньных; комплексньных (на примере соединений алюминия и цинка) ..	97
	Примеры заданий .....	98
2.8.	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ .....	100
	Примеры заданий .....	103
<b>3.</b>	<b>ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ .....</b>	<b>105</b>
3.1.	Теория строения органических соединений: гомология и изомерия (структурная и пространственная). Взаимное влияние атомов в молекулах .....	105
	Примеры заданий .....	108
3.2.	Типы связей в молекулах органических веществ. Гибридизация атомньных орбиталей углерода. Радикал. Функциональная группа .....	109
	Примеры заданий .....	112
3.3.	Классификация органических веществ. Номенклатура органических веществ (тривиальная и международная) .....	112
	Примеры заданий .....	117
3.4.	Характерные химические свойства углеводородов: алканов, циклоалканов, алкенов, диенов, алкинов, ароматических углеводородов (бензола и толуола) .....	119
	Примеры заданий .....	123
3.5.	Характерные химические свойства предельньных одноатомньных и многоатомньных спиртов, фенола .....	124
	Примеры заданий .....	126

3.6.	Характерные химические свойства альдегидов, предельных карбоновых кислот, сложных эфиров .....	128
	Примеры заданий .....	131
3.7.	Характерные химические свойства азотсодержащих органических соединений: аминов и аминокислот .....	133
	Примеры заданий .....	136
3.8.	Биологически важные вещества: жиры, белки, углеводы (моносахариды, дисахариды, полисахариды) .....	137
	Примеры заданий .....	142
3.9.	Взаимосвязь органических соединений .....	143
	Примеры заданий .....	147
<b>4. МЕТОДЫ ПОЗНАНИЯ В ХИМИИ.</b>		
<b>ХИМИЯ И ЖИЗНЬ .....</b>		<b>149</b>
4.1.	Экспериментальные основы химии .....	149
4.1.1.	Правила работы в лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Правила безопасности при работе с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии .....	149
	Примеры заданий .....	153
4.1.2.	Научные методы исследования химических веществ и превращений. Методы разделения смесей и очистки веществ .....	154
	Примеры заданий .....	155
4.1.3.	Определение характера среды водных растворов веществ. Индикаторы .....	155
	Примеры заданий .....	156
4.1.4.	Качественные реакции на неорганические вещества и ионы .....	156
	Примеры заданий .....	159

4.1.5. Качественные реакции органических соединений .....	160
Примеры заданий .....	161
4.1.6. Основные способы получения (в лаборатории) конкретных веществ, относящихся к изученным классам неорганических соединений .....	163
Примеры заданий .....	167
4.1.7. Основные способы получения углеводов (в лаборатории) .....	168
Примеры заданий .....	169
4.1.8. Основные способы получения кислородсодержащих соединений (в лаборатории) .....	170
Примеры заданий .....	173
4.2. Общие представления о промышленных способах получения важнейших веществ ....	173
4.2.1. Понятие о металлургии: общие способы получения металлов .....	173
Примеры заданий .....	176
4.2.2. Общие научные принципы химического производства (на примере промышленного получения аммиака, серной кислоты, метанола). Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия .....	176
Примеры заданий .....	178
4.2.3. Природные источники углеводов, их переработка .....	179
Примеры заданий .....	182
4.2.4. Высокомолекулярные соединения. Реакции полимеризации и поликонденсации .....	182
Примеры заданий .....	185
4.3. Расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций .....	186

4.3.1. Вычисление массы растворенного вещества, содержащегося в определенной массе раствора с известной массовой долей; вычисление массовой доли вещества в растворе .....	186
Примеры заданий .....	187
4.3.2. Расчеты объемных отношений газов при химических реакциях .....	188
Примеры заданий .....	188
4.3.3. Расчеты массы вещества или объема газов по известному количеству вещества, массе или объему одного из участвующих в реакции веществ .....	189
Примеры заданий .....	190
4.3.4. Расчеты теплового эффекта реакции .....	191
Примеры заданий .....	191
4.3.5. Расчеты массы (объема, количества вещества) продуктов реакции, если одно из веществ дано в избытке (имеет примеси) .....	192
Примеры заданий .....	192
4.3.6. Расчеты массы (объема, количества вещества) продукта реакции, если одно из веществ дано в виде раствора с определенной массовой долей растворенного вещества .....	193
Примеры заданий .....	193
4.3.7. Нахождение молекулярной формулы вещества .....	194
Примеры заданий .....	196
4.3.8. Расчеты массовой или объемной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного .....	197
Примеры заданий .....	197



4.3.9. Расчеты массовой доли (массы) химического соединения в смеси	198
Примеры заданий	199

*Приложение*

<b>ХИМИЯ ЭЛЕМЕНТОВ</b>	<b>200</b>
Водород	200
Элементы IA-группы	202
Элементы IIA-группы	204
Элементы IIIA-группы	206
Элементы IVA-группы	208
Элементы VA-группы	213
Элементы VIA-группы	220
Элементы VIIA-группы	225
Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	232
ИЮПАК: Периодическая таблица элементов	234
Растворимость оснований, кислот и солей в воде	236
Валентность некоторых химических элементов	237
Кислоты и названия их солей	237
Атомные радиусы элементов	238
Некоторые важнейшие физические постоянные	239
Приставки при образовании кратных и дольных единиц	239
Распространённость элементов в земной коре	240
<b>Ответы на задания</b>	<b>242</b>

## Предисловие

Новый справочник включает весь теоретический материал школьного курса по химии, необходимый для подготовки и сдачи единого государственного экзамена.

Содержание книги основано на контрольно-измерительных материалах, определяющих объем учебного материала, который проверяется государственной итоговой аттестацией.

Теоретический материал справочника изложен в краткой и доступной форме. Четкость изложения и наглядность учебного материала позволят эффективно подготовиться к экзамену.

Каждый раздел книги соответствует четырем содержательным блокам, проверяемым на ЕГЭ: «Теоретические основы химии» — Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева, химическая связь и строение вещества, химическая реакция; «Неорганическая химия», «Органическая химия», «Методы познания химии. Химия и жизнь» — экспериментальные основы химии, общие представления о промышленных способах получения важнейших веществ.

В приложении дана основная информация о химии главных элементов, изучаемых в школе. Приведена необходимая краткая информация о водороде, элементах IA-группы (литий, натрий и калий), элементах IIA-группы (магний и кальций), элементе IIIA-группы (алюминий), элементах IVA-группы (углерод и кремний), элементах VA-группы (азот и фосфор), элементах VIA-группы (кислород и сера), элементах VIIA-группы (фтор, хлор, бром, йод), переходных элементах побочных (B) групп (3–12-й групп) Периодической системы (хром, железо, медь и цинк).

Рассмотрены физические и химические свойства этих элементов, а также их соединений, химические реакции их получения в промышленности и лаборатории.

Практическая часть справочника содержит примеры тестовых заданий с развернутым ответом, аналогичных экзаменационным.

В конце справочника даны ответы на задания, которые помогут объективно оценить уровень знаний, умений и навыков выпускников.

Пособие поможет учащимся выпускных классов и абитуриентам самостоятельно повторить и систематизировать материал школьного курса химии, познакомиться с формой экзаменационных тестовых заданий ЕГЭ и самостоятельно решить типовые тренировочные задания.

**В связи с возможными изменениями в формате и количестве заданий рекомендуем в процессе подготовки к ЕГЭ обращаться к материалам сайта официального разработчика экзаменационных заданий — Федерального института педагогических измерений: [www.fipi.ru](http://www.fipi.ru).**

## ВАЖНЕЙШИЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ И ЗАКОНЫ

**Химический элемент** — это определенный вид атомов с одинаковым зарядом ядра.

**Относительная атомная масса ( $A_r$ )** показывает, во сколько раз масса атома данного химического элемента больше  $1/_{12}$  массы атома углерода-12.

**Названия элементов, их символы  
и округленные относительные атомные массы,  $A_r$**

Название	Символ	$A_r$	Название	Символ	$A_r$
Азот	N	14	Литий	Li	7
Алюминий	Al	27	Магний	Mg	24
Барий	Ba	137	Марганец	Mn	55
Бериллий	Be	9	Медь	Cu	64
Бор	B	11	Мышьяк	As	75
Бром	Br	80	Натрий	Na	23
Висмут	Bi	209	Никель	Ni	59
Водород	H	1	Олово	Sn	119
Железо	Fe	56	Платина	Pt	195
Золото	Au	197	Ртуть	Hg	201
Иод	I	127	Рубидий	Rb	85
Калий	K	39	Свинец	Pb	207
Кальций	Ca	40	Селен	Se	79
Кислород	O	16	Сера	S	32
Кобальт	Co	59	Серебро	Ag	108
Кремний	Si	28	Стронций	Sr	88

Окончание табл.

Название	Символ	$A_r$	Название	Символ	$A_r$
Сурьма	Sb	122	Фтор	F	19
Теллур	Te	128	Хлор	Cl	35,5
Титан	Ti	48	Хром	Cr	52
Углерод	C	12	Цезий	Cs	133
Фосфор	P	31	Цинк	Zn	65

**Химическое вещество** — совокупность любых химических частиц.

#### Химические частицы

Название	Заряд	Число неспаренных электронов	Примеры
Атом	= 0	$\geq 0$	O, Ba, He
Молекула	= 0	= 0	$N_2$ , $CO_2$
Катион	> 0	= 0	$Na^+$ , $NH_4^+$
Анион	< 0	= 0	$Cl^-$ , $CO_3^{2-}$
Радикал	= 0	> 0	$\bullet OH$ , $\bullet NO_2$

**Формульная единица** — условная частица, состав которой соответствует приведенной химической формуле.

Ar — вещество аргон (состоит из атомов Ar)

$H_2O$  — вещество вода (состоит из молекул  $H_2O$ )

$KNO_3$  — вещество нитрат калия (состоит из катионов  $K^+$  и анионов  $NO_3^-$ )

<b>Относительная молекулярная масса</b> ( $M_r$ , а.е.м.)	равна сумме относительных атомных масс элементов, входящих в состав данного вещества в соответствии с его химической формулой
<b>Количество вещества</b>	величина, пропорциональная числу формульных единиц вещества, находящихся в данной порции вещества
<b>Моль</b> (единица измерения количества вещества)	отвечает порции вещества, содержащей $6,02 \cdot 10^{23}$ его частиц — число Авогадро, $\{N_A\}$
<b>Молярная масса</b> ( $M_B$ , г/моль)	масса 1 моль вещества в граммах (численно совпадает с молекулярной массой вещества)

#### Соотношения между величинами

Атомная масса (относительная) элемента В, $A_r(B)$	$A_r(B) = m(\text{атома В}) / m_u$ , где $m(\text{атома В})$ — масса атома элемента В, $m_u$ — атомная единица массы $m_u = 1/12 m(\text{атома } ^{12}\text{C}) =$ $= 1,66 \cdot 10^{-24} \text{ г}$
Количество вещества В, $n(B)$ , моль	$n(B) = N(B) / N_A$ , где $N(B)$ — число частиц В, $N_A$ — постоянная Авогадро $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ моль}^{-1}$
Молярная масса вещества В, $M(B)$ , г/моль	$M(B) = m(B) / n(B)$ , где $m(B)$ — масса В
Молярный объем газа В, $V_M$ , л/моль	$V_M = V(\text{газа В}) / n(\text{газа В}) =$ $= 22,4 \text{ л/моль}$ при нормальных условиях (н.у.) (следствие из закона Авогадро)