

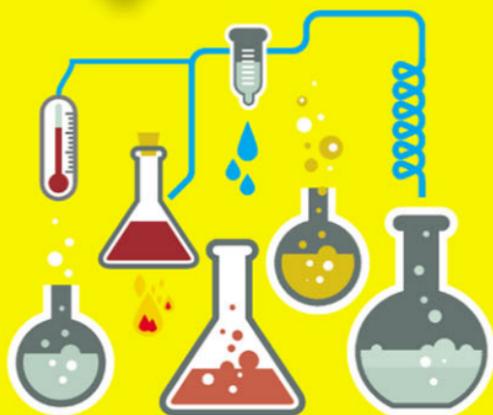


НОВАЯ ШКОЛЬНАЯ ПРОГРАММА

ХИМИЯ

в таблицах
и схемах

Справочное пособие



8-9
КЛАССЫ

УДК 373:54
ББК 24я721
С13

Савинкина, Елена Владимировна.
С13 Химия в таблицах и схемах : справочное пособие : 8—9 классы / Е.В. Савинкина, Г.П. Логинова. — Москва : Издательство АСТ, 2021. — 95, [1] с.

ISBN 978-5-17-138921-5

(Новая школьная программа)

ISBN 978-5-17-137764-9

(Подготовка к основному государственному экзамену)

В справочнике в виде доступных схем и таблиц представлен школьный курс химии. Наглядное, простое и удобное изложение материала способствует его лучшему усвоению и запоминанию.

Книга окажет эффективную помощь при изучении новых и повторении пройденных тем, а также при подготовке к основному государственному экзамену по курсу химии. Преподаватели химии могут использовать ее на уроках в качестве опорных схем.

УДК 373:54

ББК 24я721

ISBN 978-5-17-138921-5

(Новая школьная программа)

ISBN 978-5-17-137764-9

(Подготовка к основному государственному экзамену)

© Савинкина Е.В., Логинова Г.П., 2021

© ООО «Издательство АСТ», 2021

СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие	10
-------------------	----

ВЕЩЕСТВО

Строение атома

<i>Таблица 1.</i> Атом	12
<i>Схема 1.</i> Строение электронных оболочек атомов	12
<i>Таблица 2.</i> Первые 20 элементов периодической системы Д.И. Менделеева	13

Периодический закон Д.И. Менделеева

<i>Таблица 3.</i> Современная формулировка Периодического закона	15
<i>Таблица 4.</i> Периодическая система химических элементов	15
<i>Таблица 5.</i> Закономерности изменения свойств в группах	15
<i>Таблица 6.</i> Закономерности изменения свойств в периодах	16
<i>Таблица 7.</i> Изменение состава и свойств водородных соединений, высших оксидов и гидроксидов элементов 3-го периода периодической системы	17

Химическая связь

<i>Таблица 8.</i> Типы химической связи	18
<i>Таблица 9.</i> Валентность. Степень окисления	19
<i>Таблица 10.</i> Определение степени окисления ...	19
<i>Таблица 11.</i> Высшие и низшие степени окисления элементов в химических соединениях	20
<i>Таблица 12.</i> Определение степени окисления	21

Чистые вещества и смеси

<i>Таблица 13.</i> Вещества	21
<i>Таблица 14.</i> Отношение веществ к воде	22
<i>Таблица 15.</i> Взвеси	22

Классы неорганических веществ

<i>Таблица 16.</i> Совокупность атомов	22
<i>Таблица 17.</i> Неорганические вещества	23
<i>Таблица 18.</i> Положение неметаллов в периодической системе элементов	23
<i>Таблица 19.</i> Сложные вещества	24
<i>Таблица 20.</i> Классификация гидроксидов и оксидов	24
<i>Таблица 21.</i> Классификация солей	24
<i>Таблица 22.</i> Номенклатура неорганических соединений	25
<i>Таблица 23.</i> Общая классификация неорганических веществ	26
<i>Таблица 24.</i> Традиционные названия некоторых кислородсодержащих кислот и их анионов	28

ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ

Химическая реакция

<i>Таблица 25.</i> Признаки химических реакций	29
<i>Таблица 26.</i> Условия протекания химических реакций	29

Классификация химических реакций

<i>Таблица 27.</i> Классификация по изменению состава веществ	30
<i>Таблица 28.</i> Классификация по изменению степеней окисления	30
<i>Таблица 29.</i> Классификация по тепловому эффекту	31

Электролитическая диссоциация

<i>Таблица 30.</i> Вещества в растворе	31
--	----

Катионы и анионы

<i>Таблица 31.</i> Ионы	31
<i>Таблица 32.</i> Продукты диссоциации	32

Реакции ионного обмена

<i>Таблица 33.</i> Правила Бертолле	32
<i>Таблица 34.</i> Молекулярные и ионные уравнения	33

Окислительно-восстановительные реакции

<i>Таблица 35.</i> Окислители и восстановители	33
--	----

<i>Таблица 36.</i> Примеры окислителей и восстановителей	34
<i>Таблица 37.</i> Метод электронного баланса	34

ЭЛЕМЕНТАРНЫЕ ОСНОВЫ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ И ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

Химические свойства простых веществ

<i>Таблица 38.</i> Реакции металлов	36
<i>Таблица 39.</i> Реакции неметаллов	38

Химические свойства сложных веществ

<i>Таблица 40.</i> Реакции основных оксидов	39
<i>Таблица 41.</i> Реакции кислотных оксидов	39
<i>Таблица 42.</i> Реакции амфотерных оксидов	40
<i>Таблица 43.</i> Реакции оснований	40
<i>Таблица 44.</i> Реакции кислот	41
<i>Таблица 45.</i> Реакции солей	42

Взаимосвязь различных классов неорганических веществ

<i>Таблица 46.</i> Превращения веществ	43
--	----

Органические вещества

<i>Таблица 47.</i> Углеводороды	44
<i>Таблица 48.</i> Предельные углеводороды	45
<i>Таблица 49.</i> Реакции предельных углеводородов	45

<i>Таблица 50.</i> Непредельные углеводороды	46
<i>Таблица 51.</i> Реакции непредельных углеводородов	46
<i>Таблица 52.</i> Спирты	47
<i>Таблица 53.</i> Реакции спиртов	48
<i>Таблица 54.</i> Карбоновые кислоты	48
<i>Таблица 55.</i> Реакции карбоновых кислот	48
<i>Таблица 56.</i> Биологически важные вещества	49
<i>Таблица 57.</i> Уровни структуры молекул белка	50
<i>Таблица 58.</i> Химические свойства белков	50
<i>Таблица 59.</i> Углеводы	51

МЕТОДЫ ПОЗНАНИЯ ВЕЩЕСТВ ХИМИЧЕСКИХ ЯВЛЕНИЙ

Химическая лаборатория

<i>Таблица 60.</i> Основные правила работы в химической лаборатории	53
<i>Таблица 61.</i> Химическая посуда и оборудование	55
<i>Таблица 62.</i> Разделение смесей и очистка веществ	58

Качественные реакции на ионы в растворе

<i>Таблица 63.</i> Окраска индикаторов	59
<i>Таблица 64.</i> Качественные реакции на ионы	59

Получение и обнаружение газообразных веществ

<i>Таблица 65.</i> Получение газов	60
<i>Таблица 66.</i> Обнаружение газов	60

Получение неорганических веществ

<i>Таблица 67.</i> Способы получения оксидов	61
<i>Таблица 68.</i> Способы получения оснований и амфотерных гидроксидов	62
<i>Таблица 69.</i> Способы получения кислот	63
<i>Таблица 70.</i> Способы получения солей	63

Проведение расчетов на основе формул и уравнений реакций

<i>Таблица 71.</i> Важнейшие величины	65
<i>Таблица 72.</i> Соотношения между величинами	66
<i>Таблица 73.</i> Нормальные физические условия	67
<i>Таблица 74.</i> Соотношения между величинами в растворе	67
<i>Таблица 75.</i> Приготовление растворов	68
<i>Таблица 76.</i> Стехиометрические законы	69

ПРИЛОЖЕНИЯ

<i>Таблица 1.</i> Периодическая система элементов Д.И. Менделеева	72
<i>Таблица 2.</i> Химические элементы: порядковый номер, атомная масса (округленная), электроотрицательность	74

<i>Таблица 3.</i> Растворимость неорганических соединений в воде	76
<i>Таблица 4.</i> Тривиальные названия веществ	78
<i>Таблица 5.</i> Приставки для образования кратных и дольных единиц	80
<i>Таблица 6.</i> Соотношения между единицами	80
<i>Таблица 7.</i> Некоторые наиболее распространенные минералы	81
<i>Таблица 8.</i> Энергетические уровни и подуровни	82
<i>Таблица 9.</i> Правила заполнения АО в основном состоянии	83
<i>Схема 1.</i> Последовательность заполнения АО электронами в основном состоянии	84
<i>Таблица 10.</i> Блоки элементов	85
<i>Таблица 11.</i> Электроотрицательность элементов χ по Оллреду и Рохову	85
<i>Таблица 12.</i> Типы кристаллических решеток ..	88
<i>Таблица 13.</i> Среда водных растворов	90
<i>Таблица 14.</i> Реакции с участием воды	90
<i>Таблица 15.</i> Обратимый гидролиз солей	91
<i>Таблица 16.</i> Среда в растворах кислых солей ..	92
<i>Таблица 17.</i> Окисленные и восстановленные формы некоторых веществ	93
<i>Схема 2.</i> Электрохимический ряд напряжений металлов	94
<i>Таблица 18.</i> Способы борьбы с коррозией	95

ВЕЩЕСТВО

СТРОЕНИЕ АТОМА

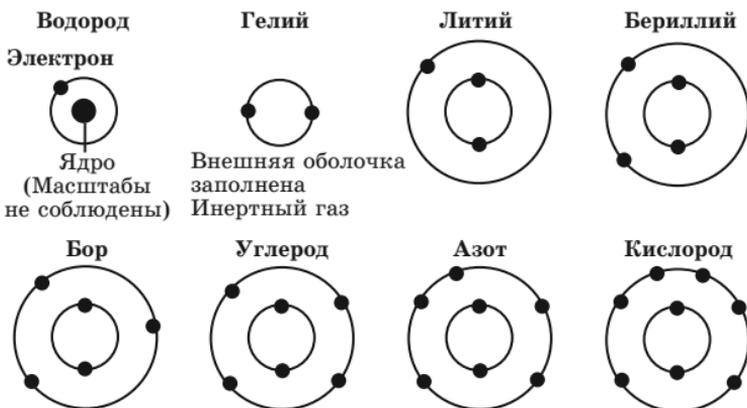
Таблица 1

Атом

Электроны (e^-)	Ядро	
	протоны (p^+)	нейтроны (n^0)
Массовое число (A) — общее число протонов и нейтронов в атомном ядре	$A = N(n^0) + N(p^+)$	
Заряд ядра атома (Z) равен числу протонов в ядре и числу электронов в атоме	$Z = N(p^+) = N(e^-)$	

Схема 1

Строение электронных оболочек атомов



Окончание схемы 1

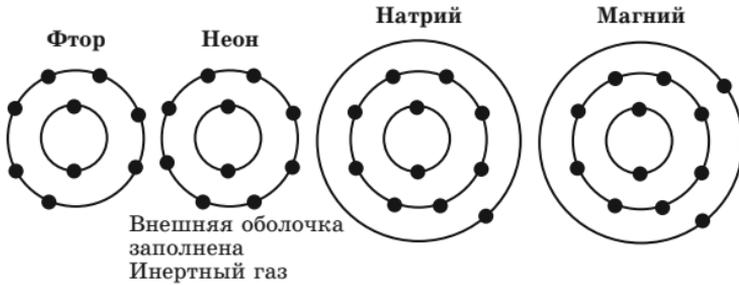


Таблица 2

**Первые 20 элементов периодической
системы Д.И. Менделеева**

Атомный номер	Элемент	Символ	Атомная масса	Распределение электронов в электронных оболочках по энергетическим уровням
1	Водород	H	1,0	1
2	Гелий	He	4,0	2
3	Литий	Li	6,9	2.1
4	Бериллий	Be	9,0	2.2
5	Бор	B	10,8	2.3
6	Углерод	C	12,0	2.4
7	Азот	N	14,0	2.5