

**СТРАДАТЕЛЬНЫЕ (ПАССИВНЫЕ)  
ПРИЧАСТИЯ ПРОШЕДШЕГО  
ВРЕМЕНИ  
(ОТ ГЛАГОЛОВ СВ)**

**РУССКИЙ ЯЗЫК**

# ПАССИВНЫЕ ПРИЧАСТИЯ ПРОШЕДШЕГО ВРЕМЕНИ ОБРАЗУЮТСЯ ОТ ПЕРЕХОДНЫХ ГЛАГОЛОВ СОВЕРШЕННОГО ВИДА.

Инфинитив	Основа совершенного вида	Суффиксы	Окончание причастий
<b>прочитать</b>	на гласный		
	прочита <b>а</b> +л	-нн-	прочита+нн-ый
<b>открыть</b>	откры+л	-т-	(-ая, -ое, -ие)
			откры+т-ый

<b>получить</b>	<b>на и или на</b> <b>согласный</b> <b>получи+л</b>	<b>-енн-</b>	<b>получ+енн-ый</b>
<b>купить</b>	<b>купи+л</b>	<b>-ённ-</b>	<b>купл+енн-ый</b>
<b>решить</b>	<b>реши+л</b>		<b>реш+ённ-ый</b>
<b>принести</b>	<b>принёс</b>		<b>принес+ённ-ый</b>

**Пассивные причастия прошедшего времени  
изменяются по родам и числам, отвечают на  
вопросы *какой? какая? какое? какие?***

***прочитанный текст***

***прочитанная книга***

***прочитанное письмо***

***прочитанные статьи***

**УПРАЖНЕНИЕ. ОПРЕДЕЛИТЕ, ОТ КАКИХ ГЛАГОЛОВ ОБРАЗОВАНЫ ПАССИВНЫЕ ПРИЧАСТИЯ ПРОШЕДШЕГО ВРЕМЕНИ. С ДАННЫМИ ПРИЧАСТИЯМИ СОСТАВЬТЕ СЛОВСОЧЕТАНИЯ С СУЩЕСТВИТЕЛЬНЫМИ И ДАЙТЕ К ЛЕКСИЧЕСКИЕ ЭКВИВАЛЕНТЫ СО СЛОВОМ КОТОРЫЙ**  
***ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ***  
***ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ***

***■ прочитанная  
книга, которую  
прочитали***



*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **ОСТАВЛЕННЫЙ РЮКЗАК**
- **ОСТАВИТЬ**
- **РЮКЗАК, КОТОРЫЙ КТО-ТО  
ОСТАВИЛ**
- **РЮКЗАК, КОТОРЫЙ ОСТАВИЛ**



*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **ОРГАНИЗОВАННЫЙ**
- **ОРГАНИЗОВАТЬ**
- **ПРАЗДНИК, КОТОРЫЙ  
ОРГАНИЗОВАЛИ В**
- **ГРАЙВОРОНЕ**



*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **НАПЕЧАТАННЫЙ ТЕКСТ**
- **НАПЕЧАТАТЬ**
- **ТЕКСТ, КОТОРЫЙ КТО-ТО НАПЕЧАТАЛ**
- **ТЕКСТ, КОТОРЫЙ НАПЕЧАТАЛИ**
- **НА ПИШУЩЕЙ МАШИНЕ ИЛИ НА ПРИНТЕРЕ**





**ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ**

- **ВЫПОЛНЕННЫЙ ПЛАН**
- **ПЛАН, КОТОРЫЙ Я ВЫПОЛНИЛА**
- **ПЛАН, КОТОРЫЙ ВЫПОЛНИЛИ**



**Спасибо, что выбираете нас!**  
**ПЛАН ВЫПОЛНЕН!**

**Мы умеем и нам приятно заботиться о Вас!**

**ИМС**

ЯНВАРЬ  
 ФЕВРАЛЬ  
 МАРТ  
 АПРЕЛЬ  
 МАЙ  
 ИЮНЬ

**info@imedsnab.ru**  
**8(495) 663-92-21**  
**imedsnab.ru**

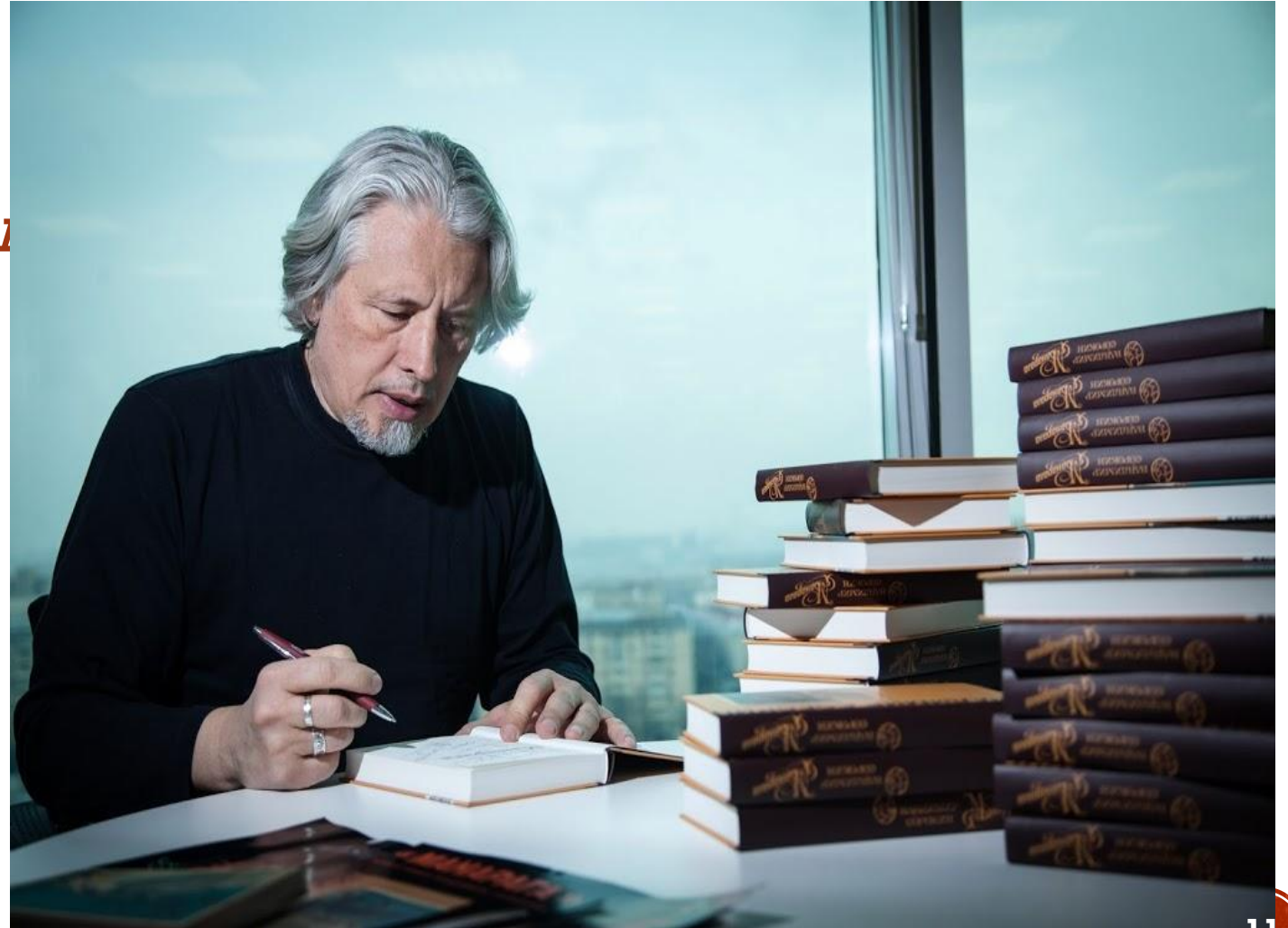
*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **ПОЛУЧЕННЫЙ ДИПЛОМ**
- **ПОЛУЧИТЬ**
- **ДИПЛОМ, КОТОРЫЙ ПОЛУЧИЛИ  
(КТО-ТО ПОЛУЧИЛ)**



*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **ОПУБЛИКОВАННАЯ КНИГА**
- **КНИГА, КОТОРУЮ ОПУБЛИКОВАЛ**



Ф1

**Большое значение имеет первый роман, опубликованный писателем.**

Ф2

Упражнение 11. Данное предложение измените по падежам:

**У ПЕРВОГО РОМАНА, ОПУБЛИКОВАННОГО ПИСАТЕЛЕМ, УЖЕ МНОГО  
ПОКЛОННИКОВ**

Ф3

**КРИТИКИ УДЕЛИЛИ МНОГО ВНИМАНИЯ ПЕРВОМУ РОМАНУ, ОПУБЛИКОВАННОМУ  
ПИСАТЕЛЕМ**

Ф4

**ЧИТАТЕЛИ С ИНТЕРЕСОМ ПРОЧИТАЛИ первый роман, опубликованный  
писателем.**

Ф5

**ЧИТАТЕЛИ ОСТАЛИСЬ ДОВОЛЬНЫ ПЕРВЫМ РОМАНОМ, ОПУБЛИКОВАННЫМ  
ПИСАТЕЛЕМ**

Ф6

**ГАЗЕТЫ МНОГО ПИСАЛИ О ПЕРВОМ РОМАНЕ, ОПУБЛИКОВАННОМ ПИСАТЕЛЕМ**

**УПРАЖНЕНИЕ 12. ЗАКОНЧИТЕ ПРЕДЛОЖЕНИЯ, ИСПОЛЬЗУЯ ДАННУЮ КОНСТРУКЦИЮ С ПРИЧАСТНЫМ ОБОРОТОМ В НУЖНОМ ПАДЕЖЕ.**

**Периодическая  
таблица,  
СОЗДА+Л  
созданная  
химиком  
Менделеевым.**

		ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА										VII	VIII								
		I	II		III		IV		V		VI		(H)	атомный номер	обозначение элемента	4,00	2	He			
1	1	<b>H</b> <sup>1</sup> водород 1,01												12,01	6	C	углерод	относительная атомная масса	4,00	2	He
2	2	<b>Li</b> <sup>3</sup> литий 6,94	<b>Be</b> <sup>4</sup> бериллий 9,01	10,81	<b>B</b> <sup>5</sup> бор 10,81	12,01	<b>C</b> <sup>6</sup> углерод 12,01	14,01	<b>N</b> <sup>7</sup> азот 14,01	16,00	<b>O</b> <sup>8</sup> кислород 16,00	19,00	<b>F</b> <sup>9</sup> фтор 19,00	атомный номер	обозначение элемента	20,18	10	Ne			
3	3	<b>Na</b> <sup>11</sup> натрий 22,99	<b>Mg</b> <sup>12</sup> магний 24,31	26,98	<b>Al</b> <sup>13</sup> алюминий 26,98	28,09	<b>Si</b> <sup>14</sup> кремний 28,09	30,97	<b>P</b> <sup>15</sup> фосфор 30,97	32,06	<b>S</b> <sup>16</sup> сера 32,06	35,45	<b>Cl</b> <sup>17</sup> хлор 35,45	атомный номер	обозначение элемента	39,95	18	Ar			
4	4	<b>K</b> <sup>19</sup> калий 39,10	<b>Ca</b> <sup>20</sup> кальций 40,08	44,96	<b>Sc</b> <sup>21</sup> скандий 44,96	47,90	<b>Ti</b> <sup>22</sup> титан 47,90	50,94	<b>V</b> <sup>23</sup> ванадий 50,94	52,00	<b>Cr</b> <sup>24</sup> хром 52,00	54,94	<b>Mn</b> <sup>25</sup> марганец 54,94	атомный номер	обозначение элемента	58,70	28	Ni			
4	5	63,55	<b>Cu</b> <sup>29</sup> медь 63,55	65,38	<b>Zn</b> <sup>30</sup> цинк 65,38	69,72	<b>Ga</b> <sup>31</sup> галлий 69,72	72,59	<b>Ge</b> <sup>32</sup> германий 72,59	74,92	<b>As</b> <sup>33</sup> мышьяк 74,92	78,96	<b>Se</b> <sup>34</sup> селен 78,96	атомный номер	обозначение элемента	83,80	36	Kr			
5	6	85,47	<b>Rb</b> <sup>37</sup> рубидий 85,47	87,62	<b>Sr</b> <sup>38</sup> стронций 87,62	88,91	<b>Y</b> <sup>39</sup> иттрий 88,91	91,22	<b>Zr</b> <sup>40</sup> цирконий 91,22	92,91	<b>Nb</b> <sup>41</sup> ниобий 92,91	95,94	<b>Mo</b> <sup>42</sup> молибден 95,94	атомный номер	обозначение элемента	106,42	46	Pd			
5	7	107,87	<b>Ag</b> <sup>47</sup> серебро 107,87	112,41	<b>Cd</b> <sup>48</sup> кадмий 112,41	114,82	<b>In</b> <sup>49</sup> индий 114,82	118,69	<b>Sn</b> <sup>50</sup> олово 118,69	121,75	<b>Sb</b> <sup>51</sup> сурьма 121,75	127,60	<b>Te</b> <sup>52</sup> теллур 127,60	атомный номер	обозначение элемента	131,30	54	Xe			
6	8	132,91	<b>Cs</b> <sup>55</sup> цезий 132,91	137,33	<b>Ba</b> <sup>56</sup> барий 137,33	138,91	<b>La</b> <sup>57</sup> лантан 138,91	178,49	<b>Hf</b> <sup>72</sup> гафний 178,49	180,95	<b>Ta</b> <sup>73</sup> тантал 180,95	183,85	<b>W</b> <sup>74</sup> вольфрам 183,85	атомный номер	обозначение элемента	192,22	78	Pt			
6	9	196,97	<b>Au</b> <sup>79</sup> золото 196,97	200,59	<b>Hg</b> <sup>80</sup> ртуть 200,59	204,37	<b>Tl</b> <sup>81</sup> таллий 204,37	207,20	<b>Pb</b> <sup>82</sup> свинец 207,20	208,98	<b>Bi</b> <sup>83</sup> висмут 208,98	[209]	<b>Po</b> <sup>84</sup> полоний [209]	атомный номер	обозначение элемента	[222]	86	Rn			
7	10	[223]	<b>Fr</b> <sup>87</sup> франций [223]	226,03	<b>Ra</b> <sup>88</sup> радий 226,03	[227]	<b>Ac</b> <sup>89</sup> актиний [227]	[261]	<b>Rf</b> <sup>104</sup> резерфордий [261]	[261]	<b>Db</b> <sup>105</sup> дубний [261]	[263]	<b>Sg</b> <sup>106</sup> сибургий [263]	атомный номер	обозначение элемента	[265]	108	Hs			
														атомный номер	обозначение элемента	[266]	109	Mt			
														атомный номер	обозначение элемента	[265]	110	Ds			

* ЛАНТАНОИДЫ												
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	71
Ce 140,12	Pr 140,91	Nd 144,24	Pm [145]	Sm 150,40	Eu 151,96	Gd 157,25	Tb 158,93	Dy 162,50	Ho 164,93	Er 167,26	Tm 168,93	Lu 174,97
церий	празеодим	неодим	прометий	самарий	европий	гадолиний	тербий	диспрозий	гольмий	эрбий	тулий	лютеций

** АКТИНОИДЫ												
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	103
Th 232,04	Pa 231,04	U 238,03	Np 237,05	Pu [244]	Am [243]	Cm [247]	Bk [247]	Cf [251]	Es [254]	Fm [257]	Md [258]	[255]
торий	протоактиний	уран	нептуний	плутоний	америций	кюриум	берклий	калифорний	эйнштейний	фермий	менделевий	нобелий

# УПРАЖНЕНИЕ 12. ЗАКОНЧИТЕ ПРЕДЛОЖЕНИЯ, ИСПОЛЬЗУЯ ДАННУЮ КОНСТРУКЦИЮ С ПРИЧАСТНЫМ ОБОРОТОМ В НУЖНОМ ПАДЕЖЕ.

Периодическая таблица созданная химиком Менделеевым.

1. Открытию многих химических элементов помогла периодическая таблица, созданная химиком Менделеевым.

## Современная периодическая система элементов Д.И.Менделеева

Группа	Атомная масса, относительная										Atomic mass, relative																																																													
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																																																							
Ia	IIa	IIIa	IVa	Va	VIa	VIIa	VIII	VIII	VIII	IX	X	IIIa	IVa	Va	VIa	VIIa	VIIIa																																																							
10794 <b>H</b> 1.00794	4 <b>He</b> 4.002602	6.941 <b>Li</b> 6.941	9.012182 <b>Be</b> 9.012182	12 <b>B</b> 12.011	12.011 <b>C</b> 12.011	14.0074 <b>N</b> 14.0074	15.9994 <b>O</b> 15.9994	18.9984032 <b>F</b> 18.9984032	18.9984032 <b>Ne</b> 18.9984032	36.96667 <b>Ar</b> 36.96667	72.94151 <b>K</b> 72.94151	39.0983 <b>Ca</b> 39.0983	47.88 <b>Sc</b> 47.88	48.95926 <b>Ti</b> 48.95926	50.9415 <b>V</b> 50.9415	51.9961 <b>Cr</b> 51.9961	54.938046 <b>Mn</b> 54.938046	55.845 <b>Fe</b> 55.845	58.933200 <b>Co</b> 58.933200	58.933200 <b>Ni</b> 58.933200	63.546 <b>Cu</b> 63.546	65.39 <b>Zn</b> 65.39	69.723 <b>Ga</b> 69.723	72.61 <b>Ge</b> 72.61	74.92160 <b>As</b> 74.92160	78.96 <b>Se</b> 78.96	79.904 <b>Br</b> 79.904	80.912 <b>Kr</b> 80.912																																												
1347 <b>Na</b> 22.98976928	2 <b>Mg</b> 24.3050	23 <b>Al</b> 26.9815386	24 <b>Si</b> 28.0855836	25 <b>P</b> 30.9737615	26 <b>S</b> 32.06	27 <b>Cl</b> 35.4527	28 <b>Ar</b> 39.9481634	36 <b>K</b> 39.0983	39 <b>Ca</b> 39.0983	40 <b>Sc</b> 44.955910	41 <b>Ti</b> 47.88	42 <b>V</b> 50.9415	43 <b>Cr</b> 51.9961	44 <b>Mn</b> 54.938046	45 <b>Fe</b> 55.845	46 <b>Co</b> 58.933200	47 <b>Ni</b> 58.933200	48 <b>Cu</b> 63.546	49 <b>Zn</b> 65.39	50 <b>Ga</b> 69.723	51 <b>Ge</b> 72.61	52 <b>As</b> 74.92160	53 <b>Se</b> 78.96	54 <b>Br</b> 79.904	55 <b>Kr</b> 80.912	56 <b>Rb</b> 85.4678	57 <b>Sr</b> 87.62	58 <b>Y</b> 88.90585	59 <b>Zr</b> 91.224	60 <b>Nb</b> 92.90638	61 <b>Mo</b> 95.94	62 <b>Tc</b> 98.90625	63 <b>Ru</b> 101.07	64 <b>Rh</b> 102.90550	65 <b>Pd</b> 106.42	66 <b>Au</b> 196.96655	67 <b>Hg</b> 200.59	68 <b>Tl</b> 204.3833	69 <b>Pb</b> 208.98038	70 <b>Bi</b> 208.98038	71 <b>Po</b> (210)	72 <b>At</b> (210)	73 <b>Rn</b> (222)																													
190.86 <b>Rb</b> 85.4678	88 <b>Sr</b> 87.62	89 <b>Y</b> 88.90585	90 <b>Zr</b> 91.224	91 <b>Nb</b> 92.90638	92 <b>Mo</b> 95.94	93 <b>Tc</b> 98.90625	94 <b>Ru</b> 101.07	95 <b>Rh</b> 102.90550	96 <b>Pd</b> 106.42	97 <b>Au</b> 196.96655	98 <b>Hg</b> 200.59	99 <b>Tl</b> 204.3833	100 <b>Pb</b> 208.98038	101 <b>Bi</b> 208.98038	102 <b>Po</b> (210)	103 <b>At</b> (210)	104 <b>Rn</b> (222)	105 <b>Fr</b> (223)	106 <b>Ra</b> (226)	107 <b>Ac</b> (227)	108 <b>Th</b> (232)	109 <b>Pa</b> (231)	110 <b>U</b> (238)	111 <b>Np</b> (237)	112 <b>Pu</b> (244)	113 <b>Am</b> (243)	114 <b>Cm</b> (247)	115 <b>Bk</b> (247)	116 <b>Cf</b> (251)	117 <b>Es</b> (252)	118 <b>Fm</b> (257)	119 <b>Md</b> (288)	120 <b>No</b> (289)	121 <b>Lr</b> (260)	122 <b>Rf</b> (261)	123 <b>Hs</b> (277)	124 <b>Mt</b> (276)	125 <b>Ds</b> (285)	126 <b>Rg</b> (286)	127 <b>Cn</b> (285)	128 <b>Uu</b> (286)	129 <b>Fu</b> (286)	130 <b>Fl</b> (289)	131 <b>Mc</b> (289)	132 <b>Lv</b> (293)	133 <b>Nr</b> (315)																										
137.07 <b>Na</b> 22.98976928	24.3050 <b>Mg</b>	26.9815386 <b>Al</b>	28.0855836 <b>Si</b>	30.9737615 <b>P</b>	32.06 <b>S</b>	35.4527 <b>Cl</b>	39.9481634 <b>Ar</b>	39.0983 <b>K</b>	39.0983 <b>Ca</b>	44.955910 <b>Sc</b>	47.88 <b>Ti</b>	50.9415 <b>V</b>	51.9961 <b>Cr</b>	54.938046 <b>Mn</b>	55.845 <b>Fe</b>	58.933200 <b>Co</b>	58.933200 <b>Ni</b>	63.546 <b>Cu</b>	65.39 <b>Zn</b>	69.723 <b>Ga</b>	72.61 <b>Ge</b>	74.92160 <b>As</b>	78.96 <b>Se</b>	79.904 <b>Br</b>	80.912 <b>Kr</b>	85.4678 <b>Rb</b>	87.62 <b>Sr</b>	88.90585 <b>Y</b>	91.224 <b>Zr</b>	92.90638 <b>Nb</b>	95.94 <b>Mo</b>	98.90625 <b>Tc</b>	101.07 <b>Ru</b>	102.90550 <b>Rh</b>	106.42 <b>Pd</b>	196.96655 <b>Au</b>	200.59 <b>Hg</b>	204.3833 <b>Tl</b>	208.98038 <b>Pb</b>	208.98038 <b>Bi</b>	(210) <b>Po</b>	(210) <b>At</b>	(222) <b>Rn</b>	(223) <b>Fr</b>	(226) <b>Ra</b>	(227) <b>Ac</b>	(232) <b>Th</b>	(231) <b>Pa</b>	(238) <b>U</b>	(237) <b>Np</b>	(244) <b>Pu</b>	(243) <b>Am</b>	(247) <b>Cm</b>	(247) <b>Bk</b>	(251) <b>Cf</b>	(252) <b>Es</b>	(257) <b>Fm</b>	(288) <b>Md</b>	(289) <b>No</b>	(260) <b>Lr</b>	(261) <b>Rf</b>	(277) <b>Hs</b>	(276) <b>Mt</b>	(285) <b>Ds</b>	(286) <b>Rg</b>	(285) <b>Cn</b>	(286) <b>Uu</b>	(286) <b>Fu</b>	(289) <b>Fl</b>	(289) <b>Mc</b>	(293) <b>Lv</b>	(315) <b>Nr</b>

**75Re**  
[Xe] 4f<sup>14</sup>5d<sup>5</sup>6s<sup>2</sup>  
3180  
5627  
1.9/1.46

**Rhenium**  
Рений  
Rhenium

Атомная масса, относительная: 186.207  
Атомный номер, обозначение: 75Re  
Распределение электронов: [Xe] 4f<sup>14</sup>5d<sup>5</sup>6s<sup>2</sup>  
Температура плавления (°C): 3180  
Температура кипения (°C): 5627  
Электроотрицательность (по Полингу/Алдред и Рохову): 1.9/1.46  
Название: Рений  
Латинское название: Rhenium

Цветная индикация по схеме присоединения нуклонов

S P D F  
схема схема схема схема

## УПРАЖНЕНИЕ 12. ЗАКОНЧИТЕ ПРЕДЛОЖЕНИЯ, ИСПОЛЬЗУЯ ДАННУЮ КОНСТРУКЦИЮ С ПРИЧАСТНЫМ ОБОРОТОМ В НУЖНОМ ПАДЕЖЕ.

- Периодическая таблица, созданная химиком Менделеевым.
- 2. Определить атомный вес элемента можно с помощью ПЕРИОДИЧЕСКОЙ таблицы, СОЗДАННОЙ МЕНДЕЛЕЕВЫМ

### Характеристика железа

Периодическая таблица Д. И. Менделеева

Период	Ряд	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ									
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1	1	(H)						H 1,00797 Водород	He 4,0026 Гелий	Обозначение элемента Атомный номер	
2	2	Li 6,939 Литий	Be 9,0122 Бериллий	B 10,811 Бор	C 12,01115 Углерод	N 14,0067 Азот	O 15,9994 Кислород	F 18,9984 Фтор	Ne 20,179 Неон	Li 6,939 Литий	
3	3	Na 22,9898 Натрий	Mg 24,305 Магний	Al 26,9815 Алюминий	Si 28,086 Кремний	P 30,9738 Фосфор	S 32,064 Сера	Cl 35,453 Хлор	Ar 39,948 Аргон	Относительная атомная масса	
4	4	K 39,102 Калий	Ca 40,08 Кальций	Sc 44,956 Скандий	Ti 47,90 Титан	V 50,942 Ванадий	Cr 51,996 Хром	Mn 54,9380 Марганец	Fe 55,847 Железо	Co 58,9330 Кобальт	Ni 58,71 Никель
5	5	Rb 85,47 Рубидий	Sr 87,62 Стронций	Y 88,905 Иттрий	Zr 91,22 Цирконий	Nb 92,906 Ниобий	Mo 95,94 Молибден	Tc [99] Технеций	Ru 101,07 Рутений	Rh 102,905 Родий	Pd 106,4 Палладий
6	6	Cs 132,905 Цезий	Ba 137,34 Барий	La* 138,91 Лантан	Hf 178,49 Гафний	Ta 180,948 Тантал	W 183,85 Вольфрам	Re 186,2 Рений	Os 190,2 Осмий	Ir 192,2 Иридий	Pt 195,09 Платина
7	7	Fr [223] Франций	Ra [226] Радий	Ac [227] Актиний	Rf [261] Рифмий	Db [262] Дубний	Sg [266] Сегундий	Bh [264] Бергштеттий	Hs [277] Хасемиум	Mt [268] Миттерниерий	

**26**

Fe

ЖЕЛЕЗО

55,847

$3d^6 4s^2$

- Находится в 4 периоде,
- В VIII группе, в побочной подгруппе
- Порядковый номер 26
- Относительная атомная масса 56

**УПРАЖНЕНИЕ 12. ЗАКОНЧИТЕ ПРЕДЛОЖЕНИЯ, ИСПОЛЬЗУЯ ДАННУЮ КОНСТРУКЦИЮ С ПРИЧАСТНЫМ ОБОРОТОМ В НУЖНОМ ПАДЕЖЕ.**

- **Периодическая таблица, созданная химиком Менделеевым.**
- **3. Химический элемент «кислород» ( $O_2$ ) стоит на втором месте в ПЕРИОДИЧЕСКОЙ ТАБЛИЦЕ, СОЗДАННОЙ МЕНДЕЛЕЕВЫМ**

	VI	
N	8	O
16,00		19,00
ОТ	КИСЛОРОД	
P	16	S
32,06		35,45
ОР		СЕРА



# УПРАЖНЕНИЕ 12. ЗАКОНЧИТЕ ПРЕДЛОЖЕНИЯ, ИСПОЛЬЗУЯ ДАННУЮ КОНСТРУКЦИЮ С ПРИЧАСТНЫМ ОБОРОТОМ В НУЖНОМ ПАДЕЖЕ.

• **Периодическая таблица, созданная химиком Менделеевым.**

• **4. Любой существующий химический элемент можно найти в ПЕРИОДИЧЕСКОЙ ТАБЛИЦЕ, СОЗДАННОЙ**

**Современная периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева**



1834 — 1907

Элемент не имеет устойчивых изотопов. Для него в скобках приведено значение массового числа (число нуклонов в ядре) наиболее долгоживущего изотопа (ЮГАК, 1995).

<b>H</b> 1 1.00794 Водород Водород	<b>He</b> 2 4.0026 Гелий Гелий																																		
<b>Li</b> 3 6.941 Литий Литий	<b>Be</b> 4 9.0122 Бериллий Бериллий	<b>B</b> 5 10.81 Бор Бор	<b>C</b> 6 12.011 Углерод Углерод	<b>N</b> 7 14.0064 Азот Азот	<b>O</b> 8 15.999 Кислород Кислород	<b>F</b> 9 18.998 Фтор Фтор	<b>Ne</b> 10 20.180 Неон Неон																												
<b>Na</b> 11 22.990 Натрий Натрий	<b>Mg</b> 12 24.305 Магний Магний	<b>Al</b> 13 26.982 Алюминий Алюминий	<b>Si</b> 14 28.086 Кремний Кремний	<b>P</b> 15 30.974 Фосфор Фосфор	<b>S</b> 16 32.06 Сера Сера	<b>Cl</b> 17 35.453 Хлор Хлор	<b>Ar</b> 18 39.948 Аргон Аргон																												
<b>K</b> 19 39.098 Калий Калий	<b>Ca</b> 20 40.078 Кальций Кальций	<b>Sc</b> 21 44.956 Скандий Скандий	<b>Ti</b> 22 47.88 Титан Титан	<b>V</b> 23 50.942 Ванадий Ванадий	<b>Cr</b> 24 51.996 Хром Хром	<b>Mn</b> 25 54.938 Марганец Марганец	<b>Fe</b> 26 55.845 Железо Железо	<b>Co</b> 27 58.933 Кобальт Кобальт	<b>Ni</b> 28 58.69 Никель Никель	<b>Cu</b> 29 63.546 Медь Медь	<b>Zn</b> 30 65.38 Цинк Цинк	<b>Ga</b> 31 69.723 Галлий Галлий	<b>Ge</b> 32 72.63 Германий Германий	<b>As</b> 33 74.922 Мышьяк Мышьяк	<b>Se</b> 34 78.96 Селен Селен	<b>Br</b> 35 79.904 Бром Бром	<b>Kr</b> 36 83.80 Криpton Криpton	<b>Rb</b> 37 85.468 Рубидий Рубидий	<b>Sr</b> 38 87.62 Стронций Стронций	<b>Y</b> 39 88.906 Иттрий Иттрий	<b>Zr</b> 40 91.224 Цирконий Цирконий	<b>Nb</b> 41 92.906 Никель Никель	<b>Mo</b> 42 95.94 Молибден Молибден	<b>Tc</b> 43 98.906 Технетий Технетий	<b>Ru</b> 44 101.07 Рутений Рутений	<b>Rh</b> 45 102.905 Родий Родий	<b>Pd</b> 46 106.42 Палладий Палладий	<b>Ag</b> 47 107.868 Серебро Серебро	<b>Cd</b> 48 112.411 Кадмий Кадмий	<b>In</b> 49 114.818 Индий Индий	<b>Sn</b> 50 118.710 Олово Олово	<b>Sb</b> 51 121.757 Сурьма Сурьма	<b>Te</b> 52 127.6 Теллур Теллур	<b>I</b> 53 126.905 Йод Йод	<b>Xe</b> 54 131.29 Ксенон Ксенон
<b>Cs</b> 55 132.905 Цезий Цезий	<b>Ba</b> 56 137.327 Барий Барий	<b>La</b> 57 138.905 Лантан Лантан	<b>Hf</b> 72 178.49 Гафний Гафний	<b>Ta</b> 73 180.948 Тантал Тантал	<b>W</b> 74 183.84 Вольфрам Вольфрам	<b>Re</b> 75 186.207 Рений Рений	<b>Os</b> 76 190.23 Осмий Осмий	<b>Ir</b> 77 192.22 Иридий Иридий	<b>Pt</b> 78 195.084 Платина Платина	<b>Au</b> 79 196.967 Золото Золото	<b>Hg</b> 80 200.59 Ртуть Ртуть	<b>Tl</b> 81 204.38 Таллий Таллий	<b>Pb</b> 82 207.2 Свинец Свинец	<b>Bi</b> 83 208.98 Висмут Висмут	<b>Po</b> 84 209 Полоний Полоний	<b>At</b> 85 210 Астат Астат	<b>Rn</b> 86 222 Радон Радон	<b>Fr</b> 87 223 Франций Франций	<b>Ra</b> 88 226 Радий Радий	<b>Ac</b> 89 227 Актиний Актиний	<b>Rf</b> 104 261 Рифмий Рифмий	<b>Db</b> 105 262 Дубний Дубний	<b>Sg</b> 106 263 Сегбий Сегбий	<b>Bh</b> 107 264 Бергвий Бергвий	<b>Hs</b> 108 265 Хассий Хассий	<b>Mt</b> 109 266 Мейтнерий Мейтнерий	<b>Ds</b> 110 267 Дармштадтий Дармштадтий	<b>Rg</b> 111 268 Рогендий Рогендий	<b>Uub</b> 112 269 Унбюгвий Унбюгвий	<b>Uut</b> 113 270 Уттербий Уттербий	<b>Uuq</b> 114 271 Уюквий Уюквий	<b>Uup</b> 115 272 Упурбий Упурбий	<b>Uuh</b> 116 273 Ухубий Ухубий	<b>Uus</b> 117 274 Уусбий Уусбий	<b>Uuo</b> 118 275 Уоубий Уоубий
Группа 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18																		
Ia	IIa	IIIa	IVb	Vb	VIb	VIIb	VIII	VIII	VIII	IX	X	IX	IX	IVa	Va	VIIa	0																		
Лантаноиды																	Легкие металлы																		
Щелочные металлы																	Щелочноземельные металлы																		
Переходные металлы																	Актиноиды																		
Лантаноиды																	Легкие металлы																		
Актиноиды																	Полуметаллы																		
Лантаноиды																	Неметаллы																		
Актиноиды																	Галогены																		
Актиноиды																	Инертные газы																		

### глаголы СВ

написать → написа**а**-л → написа-**нн**-ый  
 сделать → сдел**а**-л → сдела-**нн**-ый  
 прочитать → прочита**а**-л → прочита-**нн**-ый

### I спряжение

-**нн**- + -ый, -ая, -ое, -ые  
 написанный роман  
 написанная книга  
 написанное упражнение  
 написанные письма

### II спряжение

построить → постро**и**-л → постро-**енн**-ый  
 изучить → изуч**и**-л → изуч-**енн**-ый  
 купить → купи**и**-л → купл-**енн**-ый

-**енн**- + -ый, -ая, -ое, -ые  
 построенный дом  
 построенная школа  
 построенное здание  
 построенные дома

### I спряжение

забыть → забы**л** → забы-**т**-ый  
 открыть → откр**ы**-л → откр-**т**-ый  
 закрыть → закр**ы**-л → закр-**т**-ый  
 взять → взя**л** → взя-**т**-ый

-**т**- + -ый, -ая, -ое, -ые  
 забытый ключ  
 забытая тетрадь  
 забытое письмо  
 забытые вещи

## ПРИЧАСТИЯ

Настоящее время	Прошедшее время
<b>активные</b>	<b>активные</b>
<p>изучать —                      (они) изуча-ют + -ущ-/-ющ- + -ий                      изучающий, -ая, -ее, -ие (1 группа)</p> <p>говорить —                      (они) говор-ят + -ащ-/-ящ- + -ий                      говорящий, -ая, -ее, -ие (2 группа)</p>	<p>изуча-ть + -вш- + -ий                      изучавший, -ая, -ее, -ие</p> <p>спас-ти́ + -ш- + -ий                      спасший, -ая, -ее, -ие</p>
<b>пассивные</b>	<b>пассивные</b>
<p>изучать — (мы) изуча-ем + -ем- + -ый                      изучаемый, -ая, -ое, -ые (1 группа)</p> <p>любить — (мы) люб-им + -им- + -ый                      любимый, -ая, -ое, -ые (2 группа)</p>	<p>написа-ть + -нн- + -ый                      написанный, -ая, -ое, -ые</p> <p>изучи-ть + -енн- + -ый*                      изученный, -ая, -ое, -ые</p> <p>спас-ти́ + -ённ- + -ый                      спасённый, -ая, -ое, -ые</p> <p><b>!!!</b> откры-ть + -т- + -ый**                      открытый, -ая, -ое, -ые</p>

Мы часто используем причастия, когда пишем, и редко, когда говорим.  
Перестройте предложения с причастиями в более разговорные.

Я не знаю людей, **говорящих** по-вьетнамски. —  
Я не знаю людей, которые говорят по-вьетнамски.

У меня есть друг, **изучавший** японский язык. —  
У меня есть друг, который изучал японский язык.

Учиться легче, если любишь **изучаемый** язык. —  
Учиться легче, если любишь язык, который изучаешь.

Я не могу прочитать текст, **написанный** мной вчера. —  
Я не могу прочитать текст, который я написал вчера.



\* купить — купленный, приготовить — приготовленный, встретить — встреченный.

\*\* закрыть — закрытый, убить — убитый, забыть — забытый, начать — начатый,  
выпить — выпитый, занять — занятый, принять — принятый.

**1. У меня много друзей, учившихся  
вместе со мной в университете**



## 2. Мне трудно читать книги, написанные пятьсот лет назад.

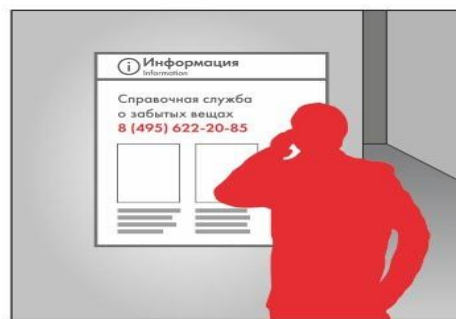


**3. Ты говоришь с человеком, прекрасно  
знающИМ все языки.**



# 4. Где искать вещи, забытые пассажирами в метро?

Если Вы забыли свои вещи в метро



Обратитесь в Справочную о забытых вещах по телефону 8 (495) 622-20-85

  @MetroOperativno





Где-то в Северной столице  
Задремал разносчик пиццы...



ЖДУТ кинологов в вагоне  
«Маргарита» с «Пепперони».



Уважаемые пассажиры, пожалуйста,

**НЕ ОСТАВЛЯЙТЕ ВЕЩИ В МЕТРО!**

# 5. Вы понимаете людей, изучающих мёртвые языки?

ЯЗЫКИ

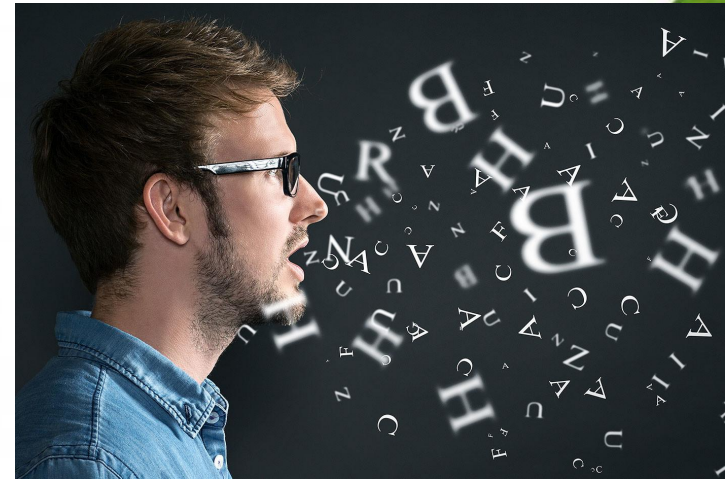
## МЕРТВЫЕ ЯЗЫКИ



**6. Он хочет убить человека, сказаВШЕго ему неправду. =  
Он хочет убить человека,**



**7. Я плохо понимаю людей,  
говорящих слишком быстро.**



**8. Я не хочу есть обед, приготовленный  
вчера.**

**Я не хо**



# 9. Вы знаете студентов, приходящих в университет раз в неделю?



**10. Вы хорошо помните  
прочитанные книги?**



**СПАСИБО ЗА  
ВНИМАНИЕ!**

[elena9040800529@gmail.com](mailto:elena9040800529@gmail.com)