

**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](mailto:info@imedsnab.ru)  
8(495) 663-92-21  
[imedsnab.ru](http://imedsnab.ru)

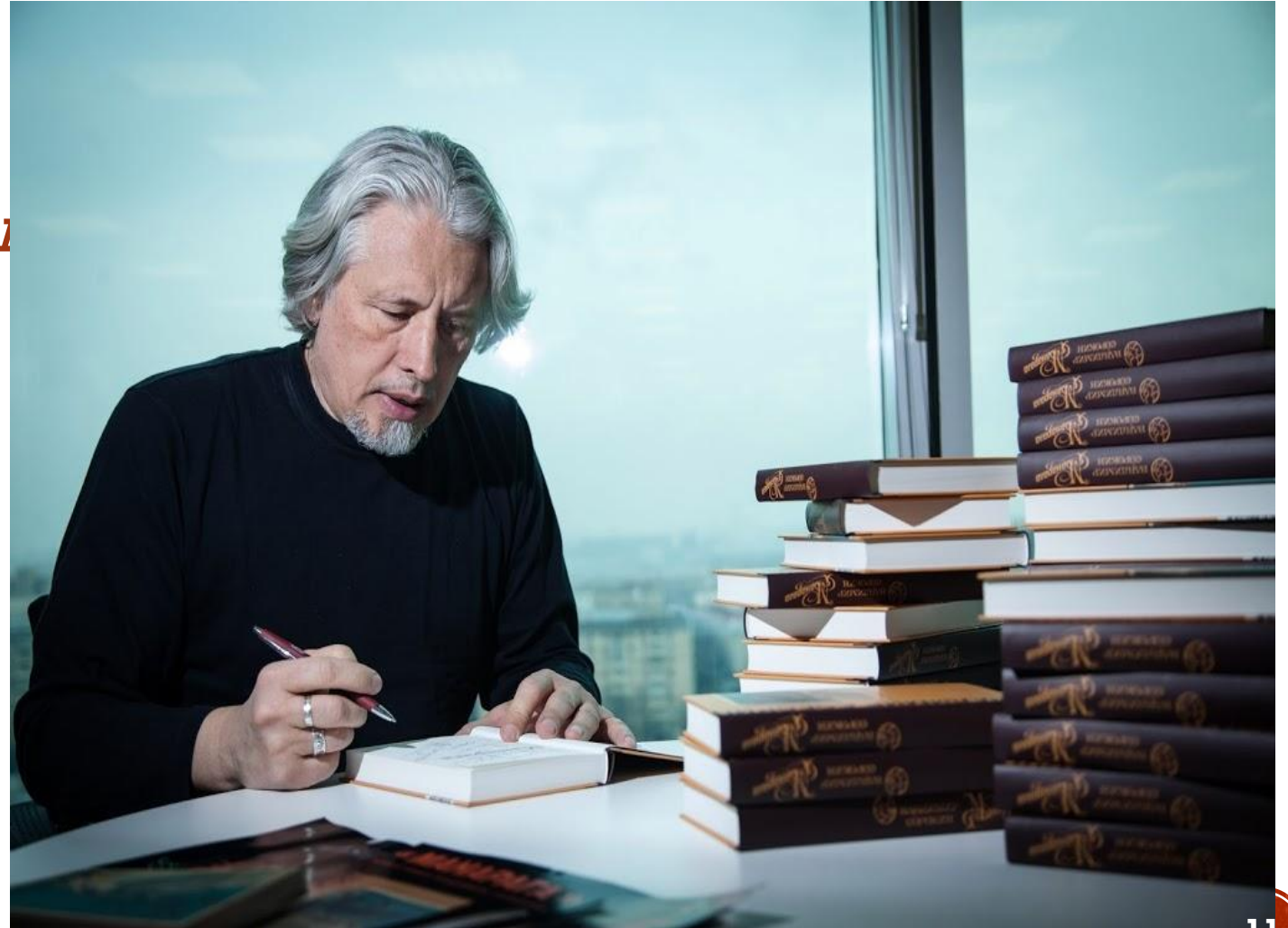
***ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ***

- **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 (H)	VIII												
		II		III		IV		V		VI		атомный номер	обозначение элемента	4,00	2	He									
1	1	H <sup>1</sup> 1,01 ВОДОРОД										12,01	6	C	12,01	2	He								
2	2	Li <sup>3</sup> 6,94 ЛИТИЙ		Be <sup>4</sup> 9,01 БЕРИЛЛИЙ		B <sup>5</sup> 10,81 БОР		C <sup>6</sup> 12,01 УГЛЕРОД		N <sup>7</sup> 14,01 АЗОТ		O <sup>8</sup> 16,00 КИСЛОРОД		19,00	9	F	20,18	10	Ne						
3	3	Na <sup>11</sup> 22,99 НАТРИЙ		Mg <sup>12</sup> 24,31 МАГНИЙ		Al <sup>13</sup> 26,98 АЛЮМИНИЙ		Si <sup>14</sup> 28,09 КРЕМНИЙ		P <sup>15</sup> 30,97 ФОСФОР		S <sup>16</sup> 32,06 СЕРА		35,45	17	Cl	39,95	18	Ar						
4	4	K <sup>19</sup> 39,10 КАЛИЙ		Ca <sup>20</sup> 40,08 КАЛЬЦИЙ		Sc <sup>21</sup> 44,96 СКАНДИЙ		Ti <sup>22</sup> 47,90 ТИТАН		V <sup>23</sup> 50,94 ВАНАДИЙ		Cr <sup>24</sup> 52,00 ХРОМ		54,94	25	Mn	55,85	26	Fe						
4	5	Cu <sup>29</sup> 63,55 МЕДЬ		Zn <sup>30</sup> 65,38 ЦИНК		Ga <sup>31</sup> 69,72 ГАЛЛИЙ		Ge <sup>32</sup> 72,59 ГЕРМАНИЙ		As <sup>33</sup> 74,92 МЫШЬЯК		Se <sup>34</sup> 78,96 СЕЛЕН		79,90	35	Br	58,93	27	Co						
5	6	Rb <sup>37</sup> 85,47 РУБИДИЙ		Sr <sup>38</sup> 87,62 СТРОНЦИЙ		Y <sup>39</sup> 88,91 ИТТРИЙ		Zr <sup>40</sup> 91,22 ЦИРКОНИЙ		Nb <sup>41</sup> 92,91 НИОБИЙ		Mo <sup>42</sup> 95,94 МОЛИБДЕН		98,91	43	Tc	101,07	44	Ru						
5	7	Ag <sup>47</sup> 107,87 СЕРЕБРО		Cd <sup>48</sup> 112,41 КАДМИЙ		In <sup>49</sup> 114,82 ИНДИЙ		Sn <sup>50</sup> 118,69 ОЛОВО		Sb <sup>51</sup> 121,75 СУРЬМА		Te <sup>52</sup> 127,60 ТЕЛЛУР		126,90	53	I	102,91	45	Rh						
6	8	Cs <sup>55</sup> 132,91 ЦЕЗИЙ		Ba <sup>56</sup> 137,33 БАРИЙ		La <sup>57</sup> 138,91 ЛАНТАН		Hf <sup>72</sup> 178,49 ГАФНИЙ		Ta <sup>73</sup> 180,95 ТАНТАЛ		W <sup>74</sup> 183,85 ВОЛЬФРАМ		186,21	75	Re	190,20	76	Os						
6	9	Au <sup>79</sup> 196,97 ЗОЛОТО		Hg <sup>80</sup> 200,59 РУТУТЬ		Tl <sup>81</sup> 204,37 ТАЛЛИЙ		Pb <sup>82</sup> 207,20 СВИНЕЦ		Bi <sup>83</sup> 208,98 ВИСМУТ		[209]	84	Po	[210]	85	At	192,22	77	Ir					
7	10	Fr <sup>87</sup> [223] ФРАНЦИЙ		Ra <sup>88</sup> 226,03 РАДИЙ		Ac <sup>89</sup> [227] АКТИНИЙ		Rf <sup>104</sup> [261] РЕЗЕРФОРДИЙ		Db <sup>105</sup> [261] ДУБНИЙ		[263]	106	Sg	[262]	107	Bh	[265]	108	Hs					
		* ЛАНТАНОИДЫ														109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
		Ce <sup>58</sup> 140,12 ЦЕРИЙ	Pr <sup>59</sup> 140,91 ПРАЗЕОДИМ	Nd <sup>60</sup> 144,24 НЕОДИМ	Pm <sup>61</sup> [145] ПРОМЕТИЙ	Sm <sup>62</sup> 150,40 САМАРИЙ	Eu <sup>63</sup> 151,96 ЕВРОПИЙ	Gd <sup>64</sup> 157,25 ГАДОЛИНИЙ	Tb <sup>65</sup> 158,93 ТЕРБИЙ	Dy <sup>66</sup> 162,50 ДИСПРОЗИЙ	Ho <sup>67</sup> 164,93 ГОЛЬМИЙ	Er <sup>68</sup> 167,26 ЭРБИЙ	Tm <sup>69</sup> 168,93 ТУЛИЙ	Yb <sup>70</sup> 173,04 ИТТЕРБИЙ	Lu <sup>71</sup> 174,97 ЛУТЕЦИЙ	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
		** АКТИНОИДЫ														109	110	111	112	113	114	115	116	117	118
		Th <sup>90</sup> 232,04 ТОРИЙ	Pa <sup>91</sup> 231,04 ПРОТОАКТИНИЙ	U <sup>92</sup> 238,03 УРАН	Np <sup>93</sup> 237,05 НЕПУНИЙ	Pu <sup>94</sup> [244] ПЛУТОНИЙ	Am <sup>95</sup> [243] АМЕРИЦИЙ	Cm <sup>96</sup> [247] КЮРИЙ	Bk <sup>97</sup> [247] БЕРКЛИЙ	Cf <sup>98</sup> [251] КАЛИФОРНИЙ	Es <sup>99</sup> [254] ЭЙНШТЕЙНИЙ	Fm <sup>100</sup> [257] ФЕРМИЙ	Md <sup>101</sup> [258] МЕНДЕЛЕВИЙ	(No) <sup>102</sup> [255] НОБЕЛИЙ	(Lr) <sup>103</sup> [256] ЛОУРЕНСИЙ	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118

# 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

<p>Группа</p> <p>1 2</p> <p>IIIa IIa</p> <p>4 5 6 7 8 9 10 11 12</p> <p>13 14 15 16 17</p> <p>IIIa IVa Va VIa VIIa</p>	<p>Атомная масса, относительная</p> <p>Атомный номер. Обозначение</p> <p>Распределение электронов</p> <p>Температура плавления (°C)</p> <p>Температура кипения (°C)</p> <p>Электроотрицательность (по Полингу/по Аллреду и Рохову)</p> <p>Название</p> <p>Латинское название</p>	<p>186.207</p> <p>Atomic mass, relative</p> <p><b>75Re</b></p> <p>[Xe] 4f<sup>14</sup>5d<sup>5</sup>6s<sup>2</sup></p> <p>3180</p> <p>5627</p> <p>1.9/1.46</p> <p><b>Rhenium</b></p> <p>Рений</p> <p><i>Rhenium</i></p>	<p>Цветная индикация по схеме присоединения нуклонов</p> <p>S P D F</p> <p>схема схема схема схема</p>	<table border="1"> <tr> <td>13 IIIa</td> <td>14 IVa</td> <td>15 Va</td> <td>16 VIa</td> <td>17 VIIa</td> </tr> <tr> <td>5 B</td> <td>6 C</td> <td>7 N</td> <td>8 O</td> <td>9 F</td> </tr> </table>	13 IIIa	14 IVa	15 Va	16 VIa	17 VIIa	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F
13 IIIa	14 IVa	15 Va	16 VIa	17 VIIa										
5 B	6 C	7 N	8 O	9 F										
<p>10794</p> <p>H</p> <p>1.00794</p> <p>1</p> <p>1s<sup>1</sup></p> <p>Hydrogen</p>	<p>6.941</p> <p>Li</p> <p>6.941</p> <p>3</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>1</sup></p> <p>Lithium</p>	<p>9.012182</p> <p>Be</p> <p>9.012182</p> <p>4</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup></p> <p>Beryllium</p>	<p>12.011</p> <p>B</p> <p>12.011</p> <p>5</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>1</sup></p> <p>Boron</p>	<p>14.00674</p> <p>C</p> <p>14.00674</p> <p>6</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>2</sup></p> <p>Carbon</p>	<p>15.9994</p> <p>N</p> <p>15.9994</p> <p>7</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>3</sup></p> <p>Nitrogen</p>	<p>18.9984032</p> <p>O</p> <p>18.9984032</p> <p>8</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>4</sup></p> <p>Oxygen</p>	<p>18.9984032</p> <p>F</p> <p>18.9984032</p> <p>9</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>5</sup></p> <p>Fluorine</p>							
<p>22.99</p> <p>Na</p> <p>22.99</p> <p>11</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>1</sup></p> <p>Sodium</p>	<p>24.3050</p> <p>Mg</p> <p>24.3050</p> <p>12</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup></p> <p>Magnesium</p>	<p>26.981538</p> <p>Al</p> <p>26.981538</p> <p>13</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>1</sup></p> <p>Aluminium</p>	<p>28.0855</p> <p>Si</p> <p>28.0855</p> <p>14</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>2</sup></p> <p>Silicon</p>	<p>30.973761</p> <p>P</p> <p>30.973761</p> <p>15</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>3</sup></p> <p>Phosphorus</p>	<p>32.066</p> <p>S</p> <p>32.066</p> <p>16</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>4</sup></p> <p>Sulphur</p>	<p>35.4527</p> <p>Cl</p> <p>35.4527</p> <p>17</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>5</sup></p> <p>Chlorine</p>	<p>39.948</p> <p>K</p> <p>39.948</p> <p>19</p> <p>1s<sup>2</sup> 2s<sup>2</sup> 2p<sup>6</sup> 3s<sup>2</sup> 3p<sup>6</sup> 4s<sup>1</sup></p> <p>Potassium</p>							

## 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] Бергштеттиний	Hs [277] Хасемиум	Mt [268] Миттерниерий	

- 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 (ЮПАК, 1995).

Обозначение: **Hg** 80  
Распределение электронов:  $4f^{14} 5d^{10} 6s^2$   
Атомная масса, относительная: **200,59**  
Название: Нундгагдуим РутьАтомный номер: 80  
Температура плавления: -39,28 °C  
Температура кипения: 356,73 °C  
Электроотрицательность (по Полингу): 2,00

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	104	105	106	107	108	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123	124	125	126	127	128	129	130	131	132	133	134	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153	154	155	156	157	158	159	160	161	162	163	164	165	166	167	168	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179	180	181	182	183	184	185	186	187	188	189	190	191	192	193	194	195	196	197	198	199	200	201	202	203	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	216	217	218	219	220	221	222	223	224	225	226	227	228	229	230	231	232	233	234	235	236	237	238	239	240	241	242	243	244	245	246	247	248	249	250	251	252	253	254	255	256	257	258	259	260	261	262	263	264	265	266	267	268	269	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283	284	285	286	287	288	289	290	291	292	293	294	295	296	297	298	299	300	301	302	303	304	305	306	307	308	309	310	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343	344	345	346	347	348	349	350	351	352	353	354	355	356	357	358	359	360	361	362	363	364	365	366	367	368	369	370	371	372	373	374	375	376	377	378	379	380	381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398	399	400	401	402	403	404	405	406	407	408	409	410	411	412	413	414	415	416	417	418	419	420	421	422	423	424	425	426	427	428	429	430	431	432	433	434	435	436	437	438	439	440	441	442	443	444	445	446	447	448	449	450	451	452	453	454	455	456	457	458	459	460	461	462	463	464	465	466	467	468	469	470	471	472	473	474	475	476	477	478	479	480	481	482	483	484	485	486	487	488	489	490	491	492	493	494	495	496	497	498	499	500	501	502	503	504	505	506	507	508	509	510	511	512	513	514	515	516	517	518	519	520	521	522	523	524	525	526	527	528	529	530	531	532	533	534	535	536	537	538	539	540	541	542	543	544	545	546	547	548	549	550	551	552	553	554	555	556	557	558	559	560	561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578	579	580	581	582	583	584	585	586	587	588	589	590	591	592	593	594	595	596	597	598	599	600	601	602	603	604	605	606	607	608	609	610	611	612	613	614	615	616	617	618	619	620	621	622	623	624	625	626	627	628	629	630	631	632	633	634	635	636	637	638	639	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	650	651	652	653	654	655	656	657	658	659	660	661	662	663	664	665	666	667	668	669	670	671	672	673	674	675	676	677	678	679	680	681	682	683	684	685	686	687	688	689	690	691	692	693	694	695	696	697	698	699	700	701	702	703	704	705	706	707	708	709	710	711	712	713	714	715	716	717	718	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	767	768	769	770	771	772	773	774	775	776	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786	787	788	789	790	791	792	793	794	795	796	797	798	799	800	801	802	803	804	805	806	807	808	809	810	811	812	813	814	815	816	817	818	819	820	821	822	823	824	825	826	827	828	829	830	831	832	833	834	835	836	837	838	839	840	841	842	843	844	845	846	847	848	849	850	851	852	853	854	855	856	857	858	859	860	861	862	863	864	865	866	867	868	869	870	871	872	873	874	875	876	877	878	879	880	881	882	883	884	885	886	887	888	889	890	891	892	893	894	895	896	897	898	899	900	901	902	903	904	905	906	907	908	909	910	911	912	913	914	915	916	917	918	919	920	921	922	923	924	925	926	927	928	929	930	931	932	933	934	935	936	937	938	939	940	941	942	943	944	945	946	947	948	949	950	951	952	953	954	955	956	957	958	959	960	961	962	963	964	965	966	967	968	969	970	971	972	973	974	975	976	977	978	979	980	981	982	983	984	985	986	987	988	989	990	991	992	993	994	995	996	997	998	999	1000
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----	------

### 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                      спаса́вший, -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.

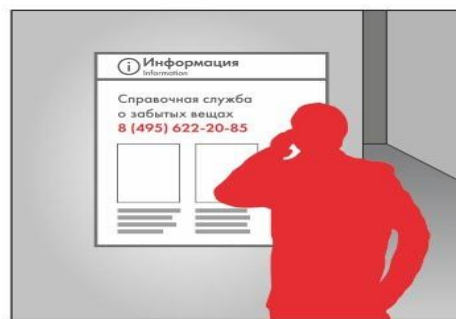


**3. Ты говоришь с человеком, прекрасно  
знающим все языки.**



# 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

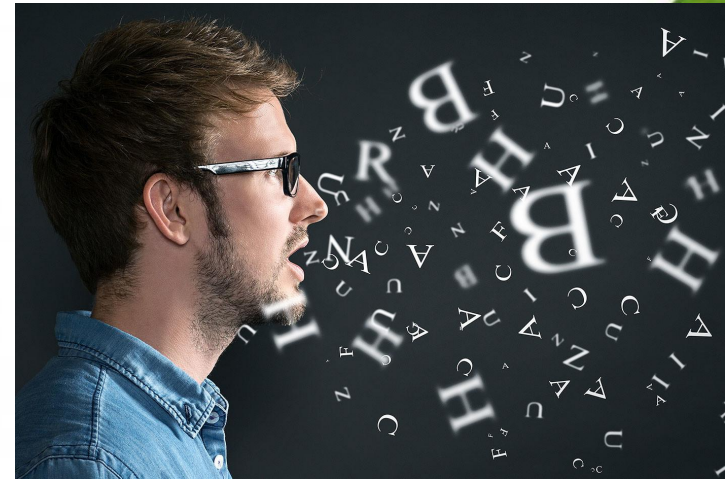
## МЕРТВЫЕ ЯЗЫКИ



**6. Он хочет убить человека, сказа**В**шего 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)