

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

**РУССКИЙ ЯЗЫК**

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

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

**получить**

**купить**

**решить**

**принести**

**на и или на**

**согласный**  
**получи+л**

**купи+л**

**реши+л**

**принёс**

**-енн-**

**-ённ-**

**получ+енн-ый**

**купл+енн-ый**

**реш+ённ-ый**

**принес+ённ-ый**

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

***прочитанный текст***

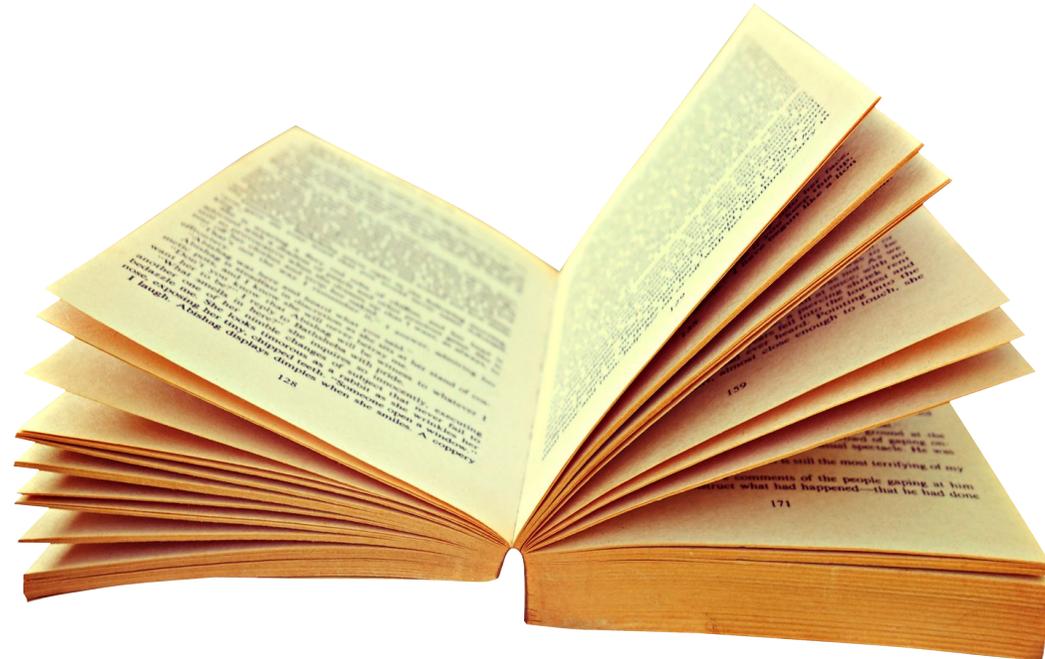
***прочитанная книга***

***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**

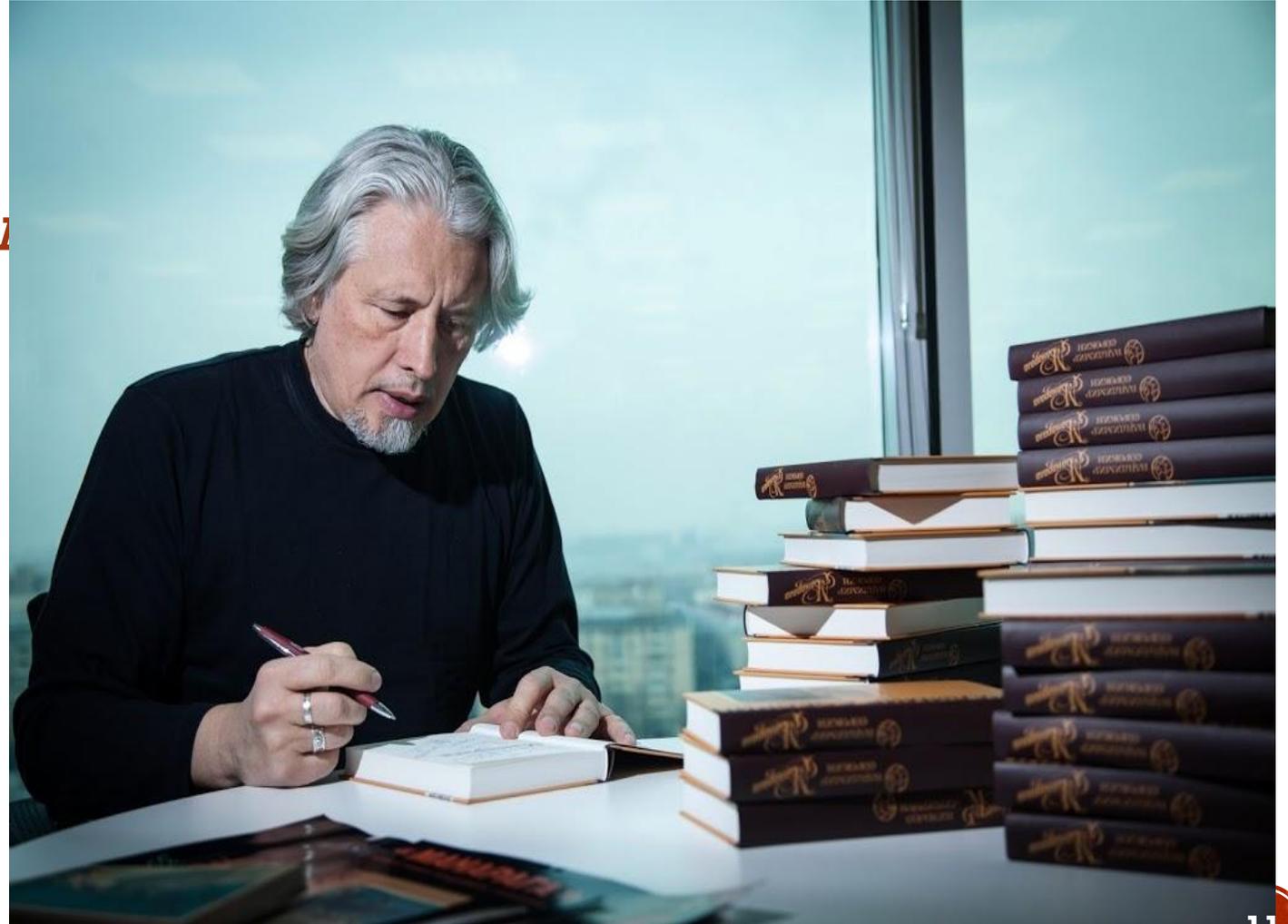
*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ  
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **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 (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 УГЛЕРОД		10 Ne			
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 ФТОР			
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 ХЛОР		
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		Mn <sup>25</sup> 54,94 МАРГАНЕЦ		Fe <sup>26</sup> 55,85 ЖЕЛЕЗО	Co <sup>27</sup> 58,93 КОБАЛЬТ	Ni <sup>28</sup> 58,70 НИКЕЛЬ
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 БРОМ		36 Kr КРИПТОН
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		Tc <sup>43</sup> 98,91 ТЕХНЕЦИЙ		Ru <sup>44</sup> 101,07 РУТЕНИЙ	Rh <sup>45</sup> 102,91 РОДИЙ	Pd <sup>46</sup> 106,42 ПАЛЛАДИЙ
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 ИОД		54 Xe КСЕНОН
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		Re <sup>75</sup> 186,21 РЕНИЙ		Os <sup>76</sup> 190,20 ОСМИЙ	Ir <sup>77</sup> 192,22 ИРИДИЙ	Pt <sup>78</sup> 195,09 ПЛАТИНА
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 ПОЛОНИЙ	[210]	85 At АСТАТ		86 Rn РАДОН
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		Sg <sup>106</sup> [263] СИБОРГИЙ		Bh <sup>107</sup> [262] БОРИЙ		Hs <sup>108</sup> [265] ХАССИЙ	Mt <sup>109</sup> [266] МЕЙТНЕРИЙ	Ds <sup>110</sup> [271] ДАРМШТАДИЙ

* ЛАНТАНОИДЫ													
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
Ce 140,12 ЦЕРИЙ	Pr 140,91 ПРАЗЕДИЙ	Nd 144,24 НЕОДИМ	Pm [145] ПРОМЕТИЙ	Sm 150,40 САМАРИЙ	Eu 151,96 ЕВРОПИЙ	Gd 157,25 ГАДОЛИНИЙ	Tb 158,93 ТЕРБИЙ	Dy 162,50 ДИСПРОЗИЙ	Ho 164,93 ГОЛЬМИЙ	Er 167,26 ЭРБИЙ	Tm 168,93 ТУЛИЙ	Yb 173,04 ИТТЕРБИЙ	Lu 174,97 ЛУТЕЦИЙ

** АКТИНОИДЫ													
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Th 232,04 ТОРИЙ	Pa 231,04 ПРОТОАКТИНИЙ	U 238,03 УРАН	Np 237,05 НЕПУНИЙ	Pu 244 ПЛУТОНИЙ	Am [243] АМЕРИЦИЙ	Cm [247] КЮРИЙ	Bk [247] БЕРКЛИЙ	Cf [251] КАЛИФОРНИЙ	Es [254] ЭЙНШТЕЙНИЙ	Fm [257] ФЕРМИЙ	Md [258] МЕНДЕЛЕВИЙ	(No) [255] НОБЕЛИЙ	(Lr) [256] ЛОУРЕНСИЙ

# 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>75Re</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>Rhenium</p> <p>Рений</p> <p>Rhenium</p>	<p>Atomic mass, relative</p> <p>Atomic No. Symbol</p> <p>Electron configuration</p> <p>Melting point (°C)</p> <p>Boiling point (°C)</p> <p>Electronegativity (Pauling/Allred &amp; Rochow)</p> <p>Name</p> <p>Latin name</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> <tr> <td>2s<sup>2</sup>2p<sup>1</sup></td> <td>2s<sup>2</sup>2p<sup>2</sup></td> <td>2s<sup>2</sup>2p<sup>3</sup></td> <td>2s<sup>2</sup>2p<sup>4</sup></td> <td>2s<sup>2</sup>2p<sup>5</sup></td> </tr> <tr> <td>2210</td> <td>-3550</td> <td>-209.86</td> <td>-218.4</td> <td>-219.62</td> </tr> <tr> <td>-2600</td> <td>4827</td> <td>-195.8</td> <td>-182.96</td> <td>-188.11</td> </tr> <tr> <td>2.04/2.01</td> <td>2.55/2.50</td> <td>3.04/3.07</td> <td>3.44/3.50</td> <td>3.98/4.10</td> </tr> <tr> <td>Boron</td> <td>Carbon</td> <td>Nitrogen</td> <td>Oxygen</td> <td>Fluorine</td> </tr> <tr> <td>Бор</td> <td>Углерод</td> <td>Азот</td> <td>Кислород</td> <td>Фтор</td> </tr> <tr> <td>Borun</td> <td>Carbonum</td> <td>Nitrogenium</td> <td>Oxygenium</td> <td>Fluorium</td> </tr> <tr> <td>26.981538</td> <td>28.0855</td> <td>30.973761</td> <td>32.066</td> <td>35.4527</td> </tr> <tr> <td>13Al</td> <td>14Si</td> <td>15P</td> <td>16S</td> <td>17Cl</td> </tr> <tr> <td>3s<sup>2</sup>3p<sup>1</sup></td> <td>3s<sup>2</sup>3p<sup>2</sup></td> <td>3s<sup>2</sup>3p<sup>3</sup></td> <td>3s<sup>2</sup>3p<sup>4</sup></td> <td>3s<sup>2</sup>3p<sup>5</sup></td> </tr> <tr> <td>660.37</td> <td>1412</td> <td>44.14</td> <td>112.8</td> <td>-100.98</td> </tr> <tr> <td>2467</td> <td>2355</td> <td>280</td> <td>444.674</td> <td>-34.6</td> </tr> <tr> <td>1.61/1.47</td> <td>1.90/1.74</td> <td>2.19/2.06</td> <td>2.58/2.44</td> <td>3.16/2.83</td> </tr> <tr> <td>Aluminium</td> <td>Silicon</td> <td>Phosphorus</td> <td>Sulphur</td> <td>Chlorine</td> </tr> <tr> <td>Алюминий</td> <td>Кремний</td> <td>Фосфор</td> <td>Сера</td> <td>Хлор</td> </tr> <tr> <td>Aluminium</td> <td>Silicium</td> <td>Phosphorus</td> <td>Sulfur</td> <td>Chlorum</td> </tr> </table>	13 IIIa	14 IVa	15 Va	16 VIa	17 VIIa	5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	2210	-3550	-209.86	-218.4	-219.62	-2600	4827	-195.8	-182.96	-188.11	2.04/2.01	2.55/2.50	3.04/3.07	3.44/3.50	3.98/4.10	Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen	Fluorine	Бор	Углерод	Азот	Кислород	Фтор	Borun	Carbonum	Nitrogenium	Oxygenium	Fluorium	26.981538	28.0855	30.973761	32.066	35.4527	13Al	14Si	15P	16S	17Cl	3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	660.37	1412	44.14	112.8	-100.98	2467	2355	280	444.674	-34.6	1.61/1.47	1.90/1.74	2.19/2.06	2.58/2.44	3.16/2.83	Aluminium	Silicon	Phosphorus	Sulphur	Chlorine	Алюминий	Кремний	Фосфор	Сера	Хлор	Aluminium	Silicium	Phosphorus	Sulfur	Chlorum
13 IIIa	14 IVa	15 Va	16 VIa	17 VIIa																																																																																											
5 B	6 C	7 N	8 O	9 F																																																																																											
2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>																																																																																											
2210	-3550	-209.86	-218.4	-219.62																																																																																											
-2600	4827	-195.8	-182.96	-188.11																																																																																											
2.04/2.01	2.55/2.50	3.04/3.07	3.44/3.50	3.98/4.10																																																																																											
Boron	Carbon	Nitrogen	Oxygen	Fluorine																																																																																											
Бор	Углерод	Азот	Кислород	Фтор																																																																																											
Borun	Carbonum	Nitrogenium	Oxygenium	Fluorium																																																																																											
26.981538	28.0855	30.973761	32.066	35.4527																																																																																											
13Al	14Si	15P	16S	17Cl																																																																																											
3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>																																																																																											
660.37	1412	44.14	112.8	-100.98																																																																																											
2467	2355	280	444.674	-34.6																																																																																											
1.61/1.47	1.90/1.74	2.19/2.06	2.58/2.44	3.16/2.83																																																																																											
Aluminium	Silicon	Phosphorus	Sulphur	Chlorine																																																																																											
Алюминий	Кремний	Фосфор	Сера	Хлор																																																																																											
Aluminium	Silicium	Phosphorus	Sulfur	Chlorum																																																																																											
<p>1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12</p> <p>IIb IVb Vb Vlb VIII VIII VIII lb IIb</p>	<p>3 4 5 6 7 8 9 10 11 12</p> <p>IIb IVb Vb Vlb VIII VIII VIII lb IIb</p>	<p>13 14 15 16 17</p> <p>IIIa IVa Va VIa VIIa</p>	<p>18 19 20 21 22 23 24 25 26 27 28 29 30 31 32 33 34 35</p> <p>IIb IIIb IVb Vb Vlb VIII VIII VIII lb IIb IIIa IIIb IVa IVb Va VIa VIIa VIIb VIIIa VIIIb</p>																																																																																												
<p>40.78</p> <p>44.955910</p> <p>47.867</p> <p>50.9415</p> <p>51.9961</p> <p>54.938046</p> <p>55.845</p> <p>58.933200</p> <p>58.6934</p> <p>63.546</p> <p>65.39</p>	<p>40.78</p> <p>44.955910</p> <p>47.867</p> <p>50.9415</p> <p>51.9961</p> <p>54.938046</p> <p>55.845</p> <p>58.933200</p> <p>58.6934</p> <p>63.546</p> <p>65.39</p>	<p>69.723</p> <p>72.61</p> <p>74.92160</p> <p>78.96</p> <p>79.904</p>	<p>18.9984032</p> <p>15.9994</p> <p>14.00674</p> <p>12.011</p> <p>10.811</p>																																																																																												
<p>83.65</p> <p>74</p> <p>77.4</p> <p>839</p> <p>2631</p> <p>1541</p> <p>1670</p> <p>1890</p> <p>1857</p> <p>1244</p> <p>1362</p> <p>1495</p> <p>1453</p> <p>1093.4</p> <p>419.88</p> <p>29.78</p> <p>2403</p> <p>1.81/1.82</p> <p>2.01/2.02</p> <p>1.901/1.75</p>	<p>83.65</p> <p>74</p> <p>77.4</p> <p>839</p> <p>2631</p> <p>1541</p> <p>1670</p> <p>1890</p> <p>1857</p> <p>1244</p> <p>1362</p> <p>1495</p> <p>1453</p> <p>1093.4</p> <p>419.88</p> <p>29.78</p> <p>2403</p> <p>1.81/1.82</p> <p>2.01/2.02</p> <p>1.901/1.75</p>																																																																																														
<p>86.909180</p> <p>87.62</p> <p>88.90585</p> <p>91.224</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>86.909180</p> <p>87.62</p> <p>88.90585</p> <p>91.224</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>114.818</p> <p>118.710</p> <p>121.760</p> <p>126.90447</p>	<p>126.90447</p> <p>127.60</p> <p>128.9047</p> <p>132.9050</p> <p>137.07</p> <p>140.90765</p> <p>144.24</p> <p>145.9176</p> <p>150.36</p> <p>151.964</p> <p>157.25</p> <p>158.92534</p> <p>162.50</p> <p>164.93032</p> <p>167.26</p> <p>168.93421</p> <p>173.04</p> <p>174.967</p>																																																																																												
<p>89.904</p> <p>90.90732</p> <p>92.90638</p> <p>95.94</p> <p>97.90</p> <p>101.07</p> <p>102.90550</p> <p>106.42</p> <p>107.8682</p> <p>112.418</p> <p>114.818</p> <p>118.710</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 186,2 Вольфрам	Re 186,2 Рений	Os 190,2 Осий	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] Сегбий	Bh [264] Бергвий	Hs [277] Хассий	Mt [268] Миттерний	Lv [293] Ливерморий

**Fe**  
ЖЕЛЕЗО  
55,847  
3d<sup>6</sup> 4s<sup>2</sup>

- 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 58.693 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 Арсен Арсен	<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 Ниобий Ниобий	<b>Mo</b> 42 95.94 Молибден Молибден	<b>Tc</b> 43 98.906 Технеций Технеций	<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> 48 112.41 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 Унбюгий Унбюгий	<b>Uut</b> 113 270 Уттербий Уттербий	<b>Uuq</b> 114 271 Укугбий Укугбий	<b>Uup</b> 115 272 Упурбий Упурбий	<b>Uuh</b> 116 273 Ухубий Ухубий	<b>Uus</b> 117 274 Усубий Усубий	<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	Ia	Ib	IVb	Vb	Vb	Vb	VIII	VIII	VIII	VIII	IIb	IIb	IIb	IIb	Va	Va	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 → откры-л → откры-**т**-ый  
 закрыть → закры-л → закры-**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.

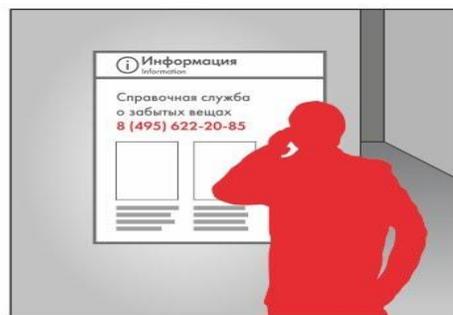


**3. Ты говоришь с человеком, прекрасно  
знающим все языки.**



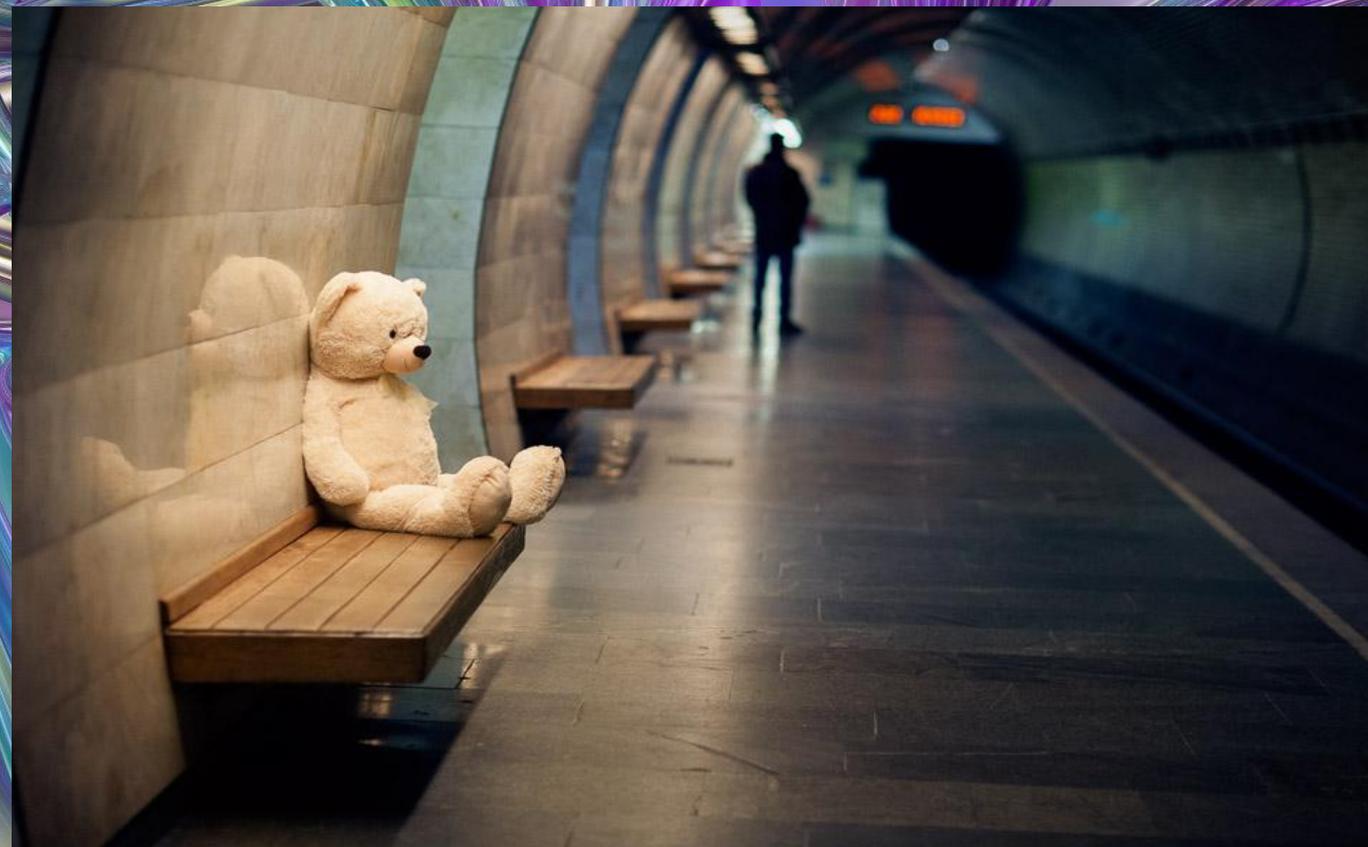
# 4. Где искать вещи, забытые пассажирами в метро?

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

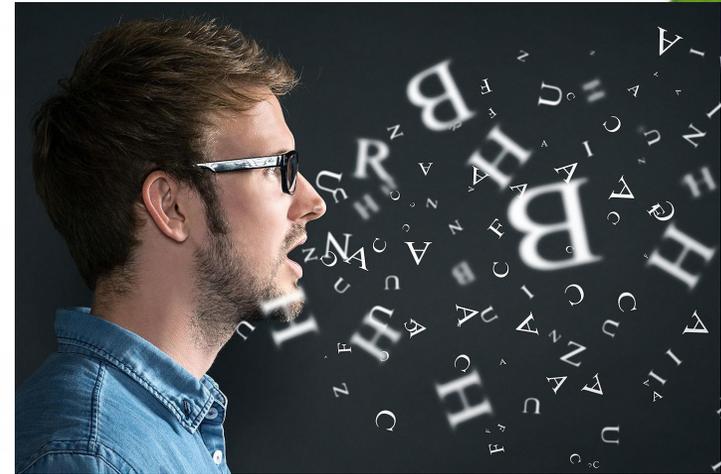
## МЕРТВЫЕ ЯЗЫКИ



**6. Он хочет убить человека, 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)