

**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
прочитать	на гласный		
	прочита а +л	-нн-	прочита+нн-ый
открыть	откры+л	-т-	(-ая, -ое, -ие)
			откры+т-ый

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

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

прочитанный текст

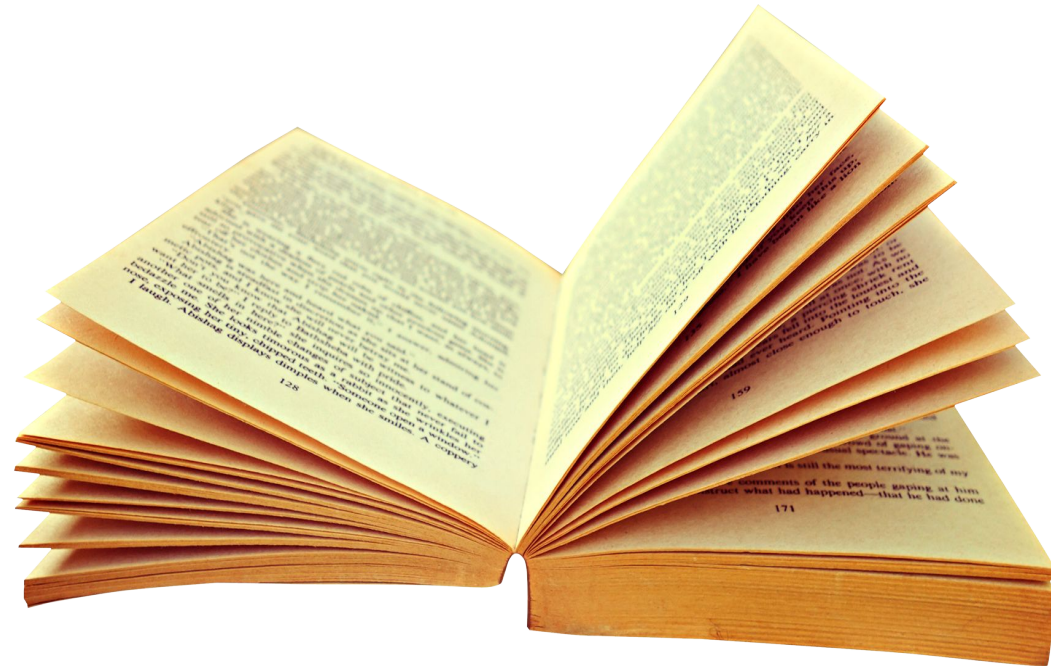
прочитанная книга

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

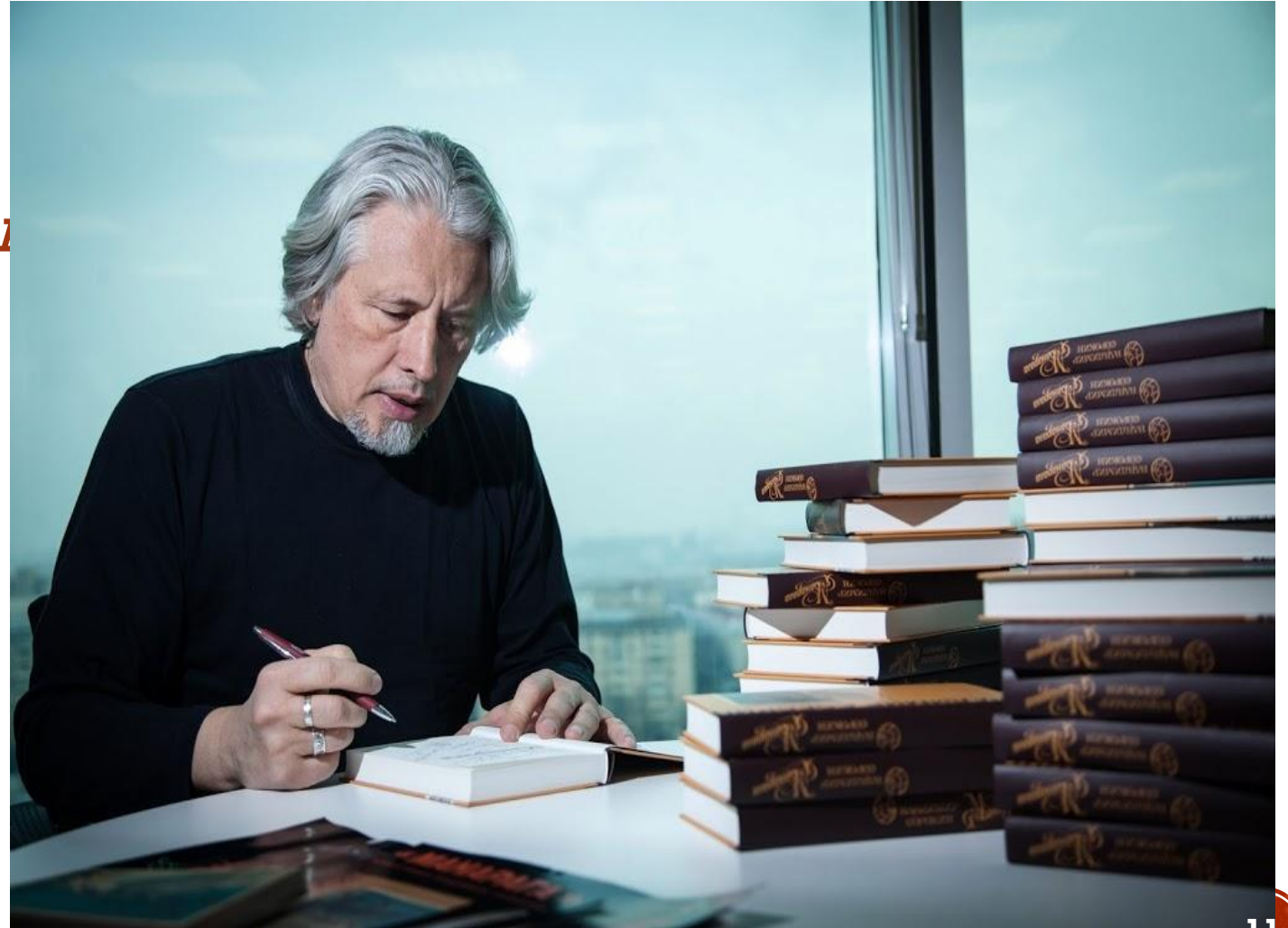
*ОБРАЗЕЦ: ПРОЧИТАННЫЙ – ПРОЧИТАТЬ
ПРОЧИТАННАЯ КНИГА – КНИГА, КОТОРУЮ ПРОЧИТАЛИ*

- **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,
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 1,01 ВОДОРОД											12,01 6 C УГЛЕРОД			ГЕЛИЙ	
2	2	Li 6,94 ЛИТИЙ		Be 9,01 БЕРИЛЛИЙ		B 10,81 БОР		C 12,01 УГЛЕРОД		N 14,01 АЗОТ		O 16,00 КИСЛОРОД		F 19,00 ФТОР	10 Ne НЕОН	20,18	
3	3	Na 22,99 НАТРИЙ		Mg 24,31 МАГНИЙ		Al 26,98 АЛЮМИНИЙ		Si 28,09 КРЕМНИЙ		P 30,97 ФОСФОР		S 32,06 СЕРА		Cl 35,45 ХЛОР	18 Ar АРГОН	39,95	
4	4	K 39,10 КАЛИЙ		Ca 40,08 КАЛЬЦИЙ		Sc 44,96 СКАНДИЙ		Ti 47,90 ТИТАН		V 50,94 ВАНАДИЙ		Cr 52,00 ХРОМ		Mn 54,94 МАРГАНЕЦ	Fe 55,85 ЖЕЛЕЗО	Co 58,93 КОБАЛЬТ	Ni 58,70 НИКЕЛЬ
4	5	Cu 63,55 МЕДЬ		Zn 65,38 ЦИНК		Ga 69,72 ГАЛЛИЙ		Ge 72,59 ГЕРМАНИЙ		As 74,92 МЫШЬЯК		Se 78,96 СЕЛЕН		Br 79,90 БРОМ		36 Kr КРИПТОН	83,80
5	6	Rb 85,47 РУБИДИЙ		Sr 87,62 СТРОНЦИЙ		Y 88,91 ИТТРИЙ		Zr 91,22 ЦИРКОНИЙ		Nb 92,91 НИОБИЙ		Mo 95,94 МОЛИБДЕН		Tc 98,91 ТЕХНЕЦИЙ	Ru 101,07 РУТЕНИЙ	Rh 102,91 РОДИЙ	Pd 106,42 ПАЛЛАДИЙ
5	7	Ag 107,87 СЕРЕБРО		Cd 112,41 КАДМИЙ		In 114,82 ИНДИЙ		Sn 118,69 ОЛОВО		Sb 121,75 СУРЬМА		Te 127,60 ТЕЛЛУР		I 126,90 ИОД		54 Xe КСЕНОН	131,30
6	8	Cs 132,91 ЦЕЗИЙ		Ba 137,33 БАРИЙ		La 138,91 ЛАНТАН		Hf 178,49 ГАФНИЙ		Ta 180,95 ТАНТАЛ		W 183,85 ВОЛЬФРАМ		Re 186,21 РЕНИЙ	Os 190,20 ОСМИЙ	Ir 192,22 ИРИДИЙ	Pt 195,09 ПЛАТИНА
6	9	Au 196,97 ЗОЛОТО		Hg 200,59 РУТУТЬ		Tl 204,37 ТАЛЛИЙ		Pb 207,20 СВИНЕЦ		Bi 208,98 ВИСМУТ		Po [209] ПОЛОНИЙ	At [210] АСТАТ			86 Rn РАДОН	[222]
7	10	Fr 87 [223] ФРАНЦИЙ		Ra 88 226,03 РАДИЙ		Ac 89 [227] АКТИНИЙ		Rf 104 [261] РЕЗЕРФОРДИЙ		Db 105 [261] ДУБНИЙ		Sg 106 [263] СИБОРГИЙ		Bh 107 [262] БОРИЙ	Hs 108 [265] ХАССИЙ	Mt 109 [266] МЕЙТНЕРИЙ	Ds 110 [271] ДАРМШТАДИЙ

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

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

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

Цветная индикация по схеме присоединения нуклонов

S П D F
схема схема схема схема

Группа	Период																
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17
	Ia	IIa	IIb	IVb	Vb	Vlb	Vllb	Vlllb	Vlllb	Vlllb	Vlllb	Vlllb	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA
1	H	He											B	C	N	O	F
2	Li	Be											Si	P	S	Cl	Ar
3	Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Uut	Fll	Msl	Lvl	Nrl
8																	
9																	
10																	
11																	
12																	
13																	
14																	
15																	
16																	
17																	
18																	

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] Сегбий	Bh [264] Бергвий	Hs [277] Хассий	Mt [268] Миттерний	Lv [260] Ливерморий

Fe
ЖЕЛЕЗО
55,847
3d⁶ 4s²

- 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																		
H 1																		He 2
1	Li 3	Be 4															Ne 10	
2	Na 11	Mg 12															Ar 18	
3	K 19	Ca 20	Sc 21	Ti 22	V 23	Cr 24	Mn 25	Fe 26	Co 27	Ni 28	Cu 29	Zn 30	Ga 31	Ge 32	As 33	Se 34	Br 35	Kr 36
4	Rb 37	Sr 38	Y 39	Zr 40	Nb 41	Mo 42	Tc 43	Ru 44	Rh 45	Pd 46	Ag 47	Cd 48	In 49	Sn 50	Sb 51	Te 52	I 53	Xe 54
5	Cs 55	Ba 56	La 57	Hf 72	Ta 73	W 74	Re 75	Os 76	Ir 77	Pt 78	Au 79	Hg 80	Tl 81	Pb 82	Bi 83	Po 84	At 85	Rn 86
6	Fr 87	Ra 88	Ac 89	Rf 104	Db 105	Sg 106	Bh 107	Hs 108	Mt 109	Ds 110	Rg 111	Uub 112	Uut 113	Uuq 114	Uup 115	Uuh 116	Uus 117	Uuo 118
7	La 57	Ce 58	Pr 59	Nd 60	Pm 61	Sm 62	Eu 63	Gd 64	Tb 65	Dy 66	Ho 67	Er 68	Tm 69	Yb 70	Lu 71			
<p>Обозначение: $4s^2 3d^5 4p^6$ (для Hg)</p> <p>Распределение электронов: $2, 8, 18, 32, 50, 72, 98$</p> <p>Атомная масса, относительная: 200,59 (для Hg)</p> <p>Латинское название: Нундгадум (для Hg)</p> <p>Атомный номер: 80</p> <p>Температура плавления: $-39,28^\circ\text{C}$</p> <p>Температура кипения: $356,73^\circ\text{C}$</p> <p>Электроотрицательность (по Полингу): 2,00</p> <p>Название: Нундгадум (для Hg)</p>																		
<p>Элемент не имеет устойчивых изотопов. Для него в скобках приведено значение массового числа (число нуклонов в ядре) наиболее долгоживущего изотопа (ЮГАК, 1995).</p>																		
<p>1834 — 1907</p>																		
Группа 1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
Ia	IIa	IIIa	IVb	Vb	Vlb	VIb	VIII	VIII	VIII	IX	X	Xb	XIIIa	IVa	Va	VIIa	0	
<p>Легкие металлы</p> <p>Щелочноземельные металлы</p> <p>Щелочные металлы</p> <p>Переходные металлы</p> <p>Лантаноиды</p> <p>Актиноиды</p> <p>Легкие металлы</p> <p>Полуметаллы</p> <p>Неметаллы</p> <p>Галогены</p> <p>Инертные газы</p>																		

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
активные	активные
<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>
пассивные	пассивные
<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>!!! 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.

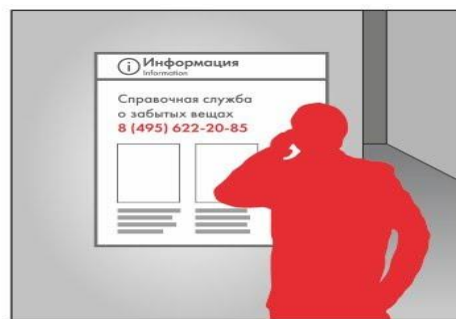


**3. Ты говоришь с человеком, прекрасно
знающИМ все языки.**



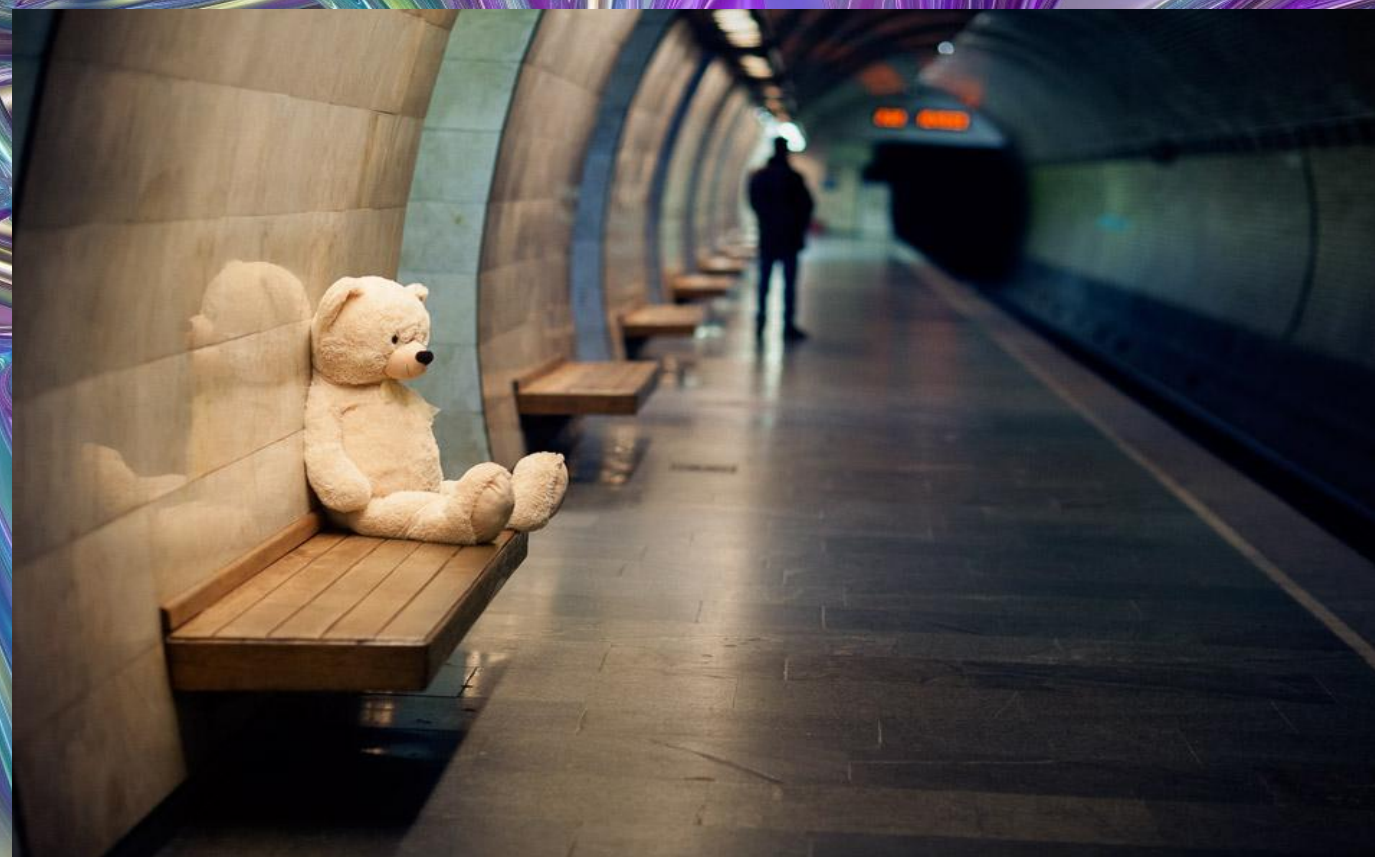
4. Где искать вещи, забытые пассажирами в метро?

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

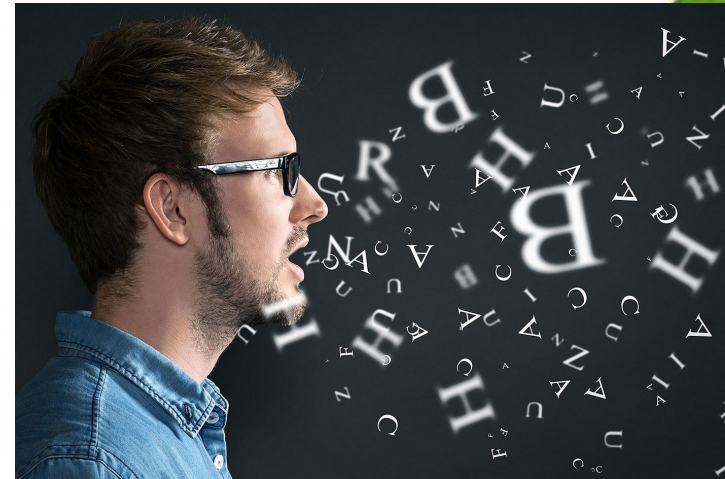
МЕРТВЫЕ ЯЗЫКИ



**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