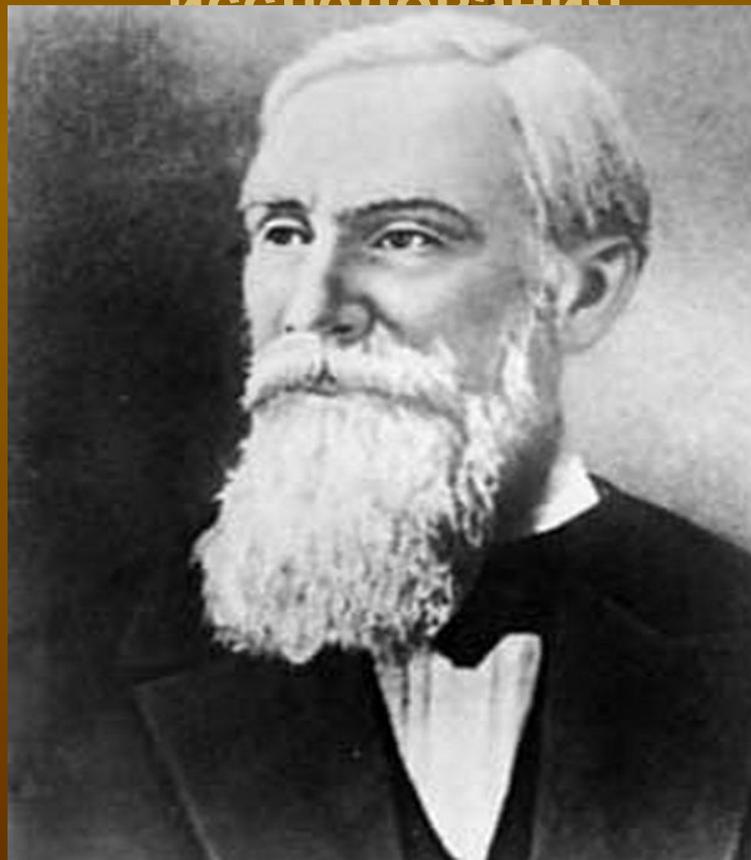




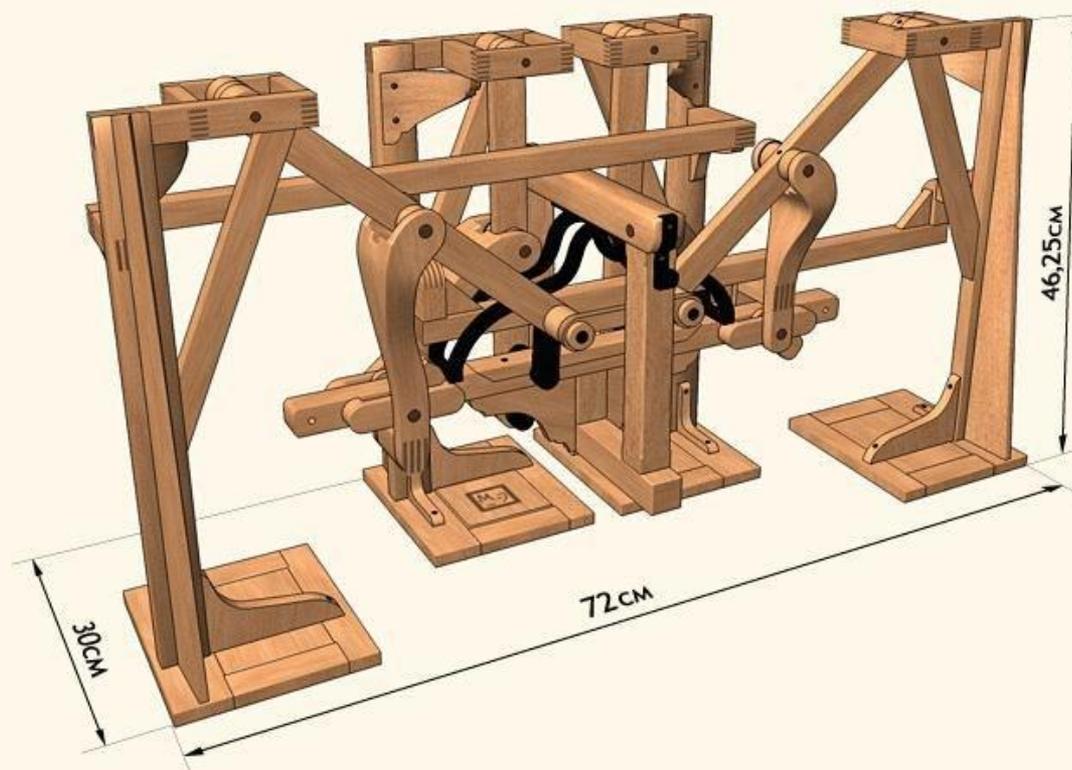
**Успехи естественных наук  
во второй половине  
XIX века.**

**Подготовила  
Гроздова  
Мария Александровна  
учитель истории  
МБОУ СОШ № 13  
г. Муром**

математик и механик Пафнутий Львович Чебышев (4 (10 мая) 1821, Окатово, Окатово, Калужская губерния, Окатово, Калужская губерния — 26 ноября (8 декабря) 1894, Санкт-Петербург) неоднократно подчёркивал, что «науки находят себе верного руководителя в практике», что «сами науки развиваются под влиянием её: она открывает им новые предметы для исследования».



# Стопоходящая машина П.Л. Чебышева.



Размеры оригинальной модели.

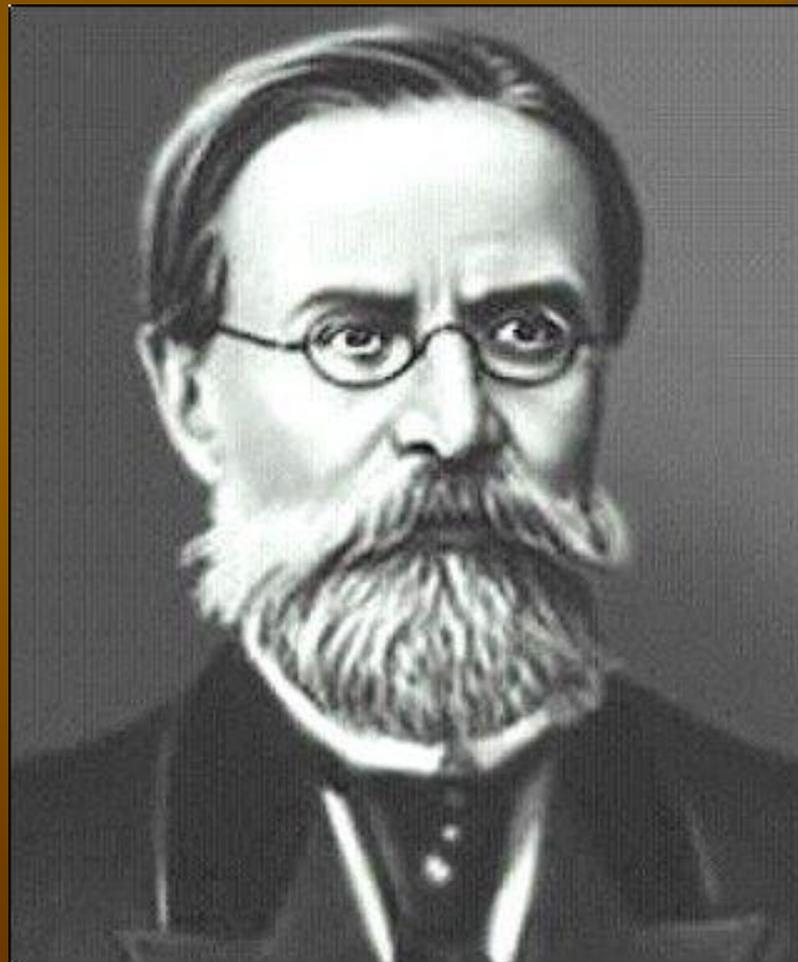
[YAPLAKAL.COM](http://YAPLAKAL.COM)

# Автоматическая счётная машинка – арифмометр.



(10 августа) 1839, Владимир (29 июля (10 августа) 1839,  
Владимир — 15 (27) мая (29 июля (10 августа) 1839,  
Владимир — 15 (27) мая 1896 (29 июля (10 августа) 1839,  
Владимир — 15 (27) мая 1896, Москва) в 1876г., измеряя  
отношение электромагнитных и электростатических единиц,

получил



сти света.



(4 [16] марта 1859, посёлок Турьинские  
Рудники Пермской губернии  
(4 [16] марта 1859, посёлок Турьинские  
Рудники Пермской губернии — 31 декабря  
1905 [13 января(4 [16] марта 1859, посёлок  
Турьинские Рудники Пермской губернии —  
31 декабря 1906)],



А.С.Попов 25 апреля 1895г. в Русском физическом обществе прочитал доклад по радиосвязи и продемонстрировал изготовленный им приёмник-передатчик (радиоприёмник).



За своё открытие учёный был  
удостоен Большой золотой медали  
на Всемирной выставке в Париже в  
1900 г.

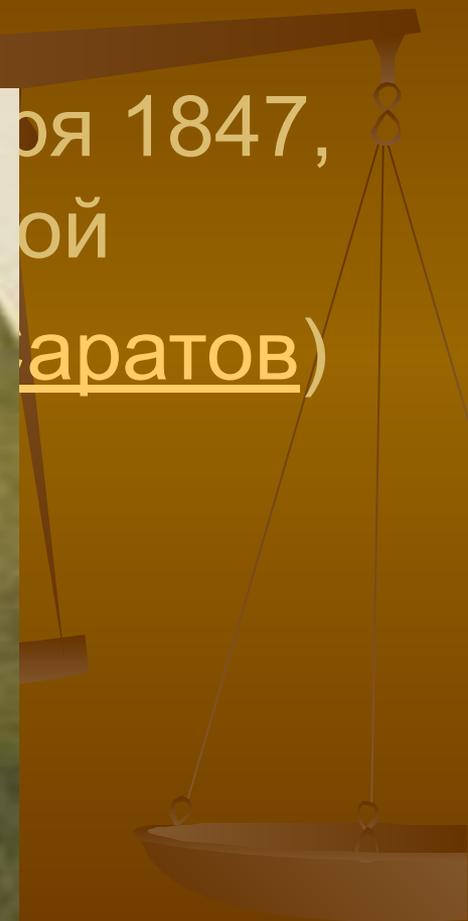


Саратовской губернии —  
19 [31] марта (14 [26] сентября 1847,  
Сердобский уезд Саратовской  
губернии —

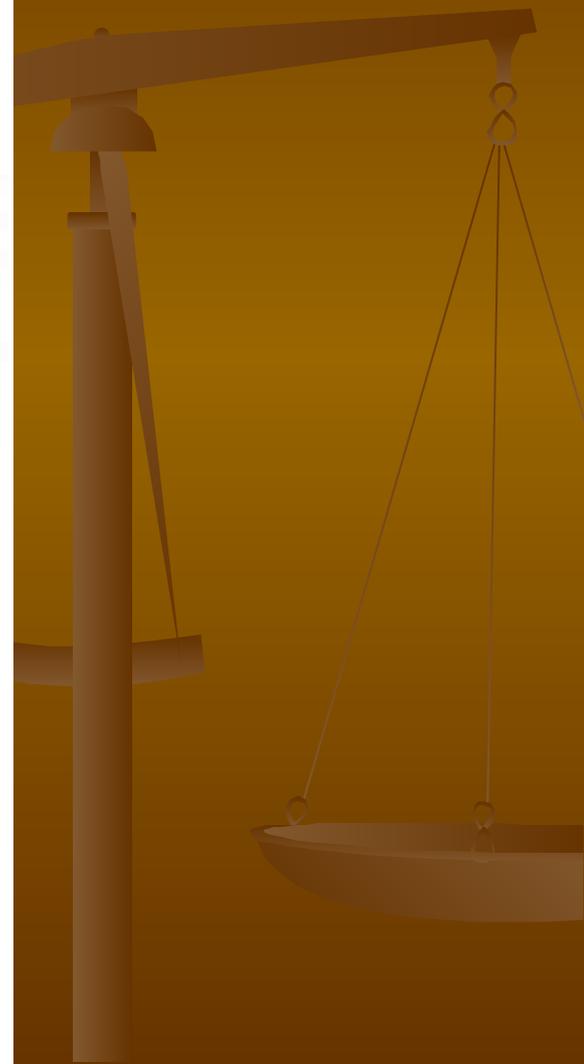
19 [31] м  
Се  
губернии



оя 1847,  
ой  
аратов)



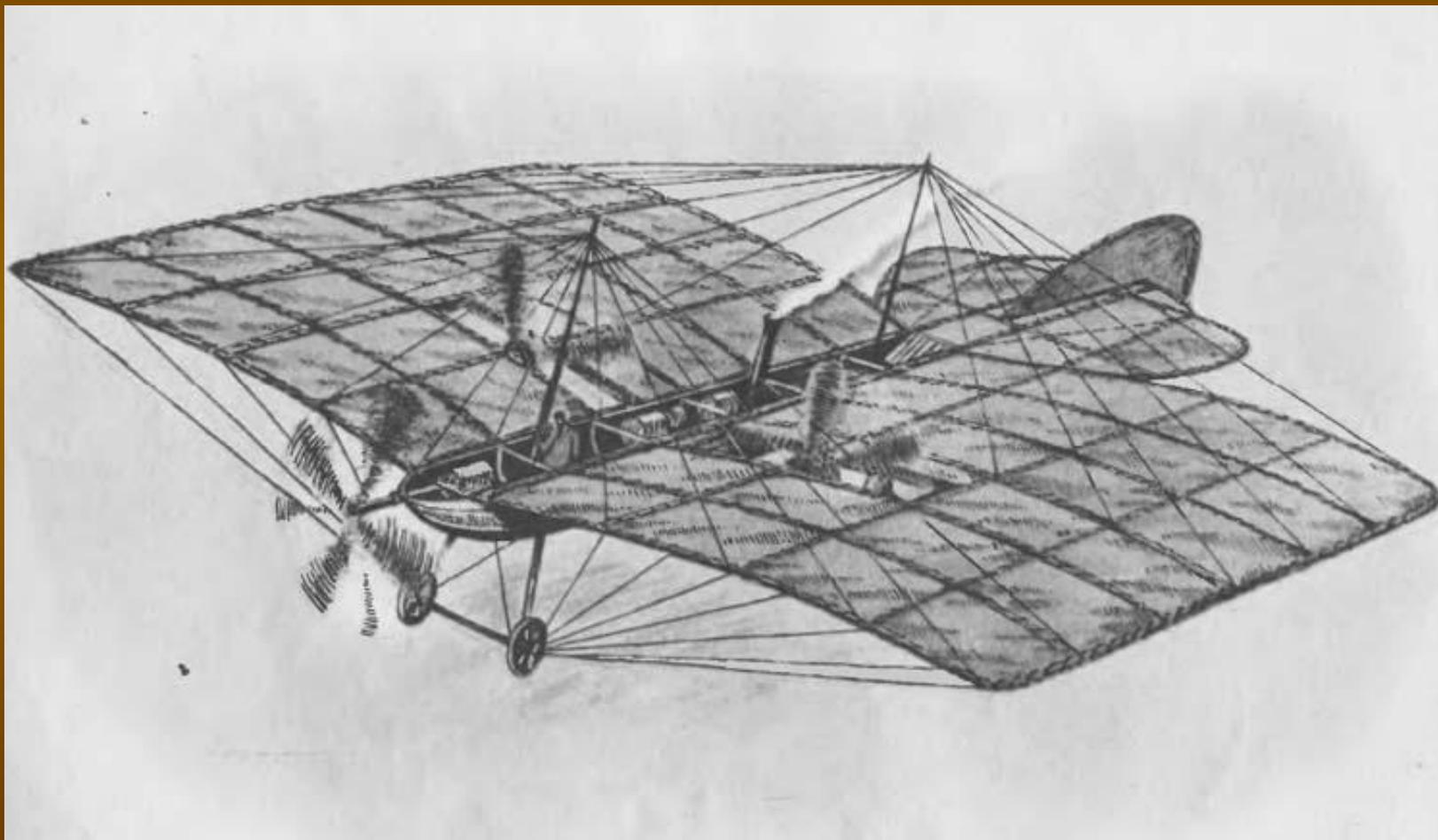
В 1876 г. создал дуговую электрическую лампочку.



(9 [21] марта (9 [21] марта 1825,  
Роченсальм, Выборгская губерния,  
Выборгская губерния[1], Выборгская  
губерния[1] — 20 марта [1 апреля,  
Выборгская губерния[1] — 20 марта



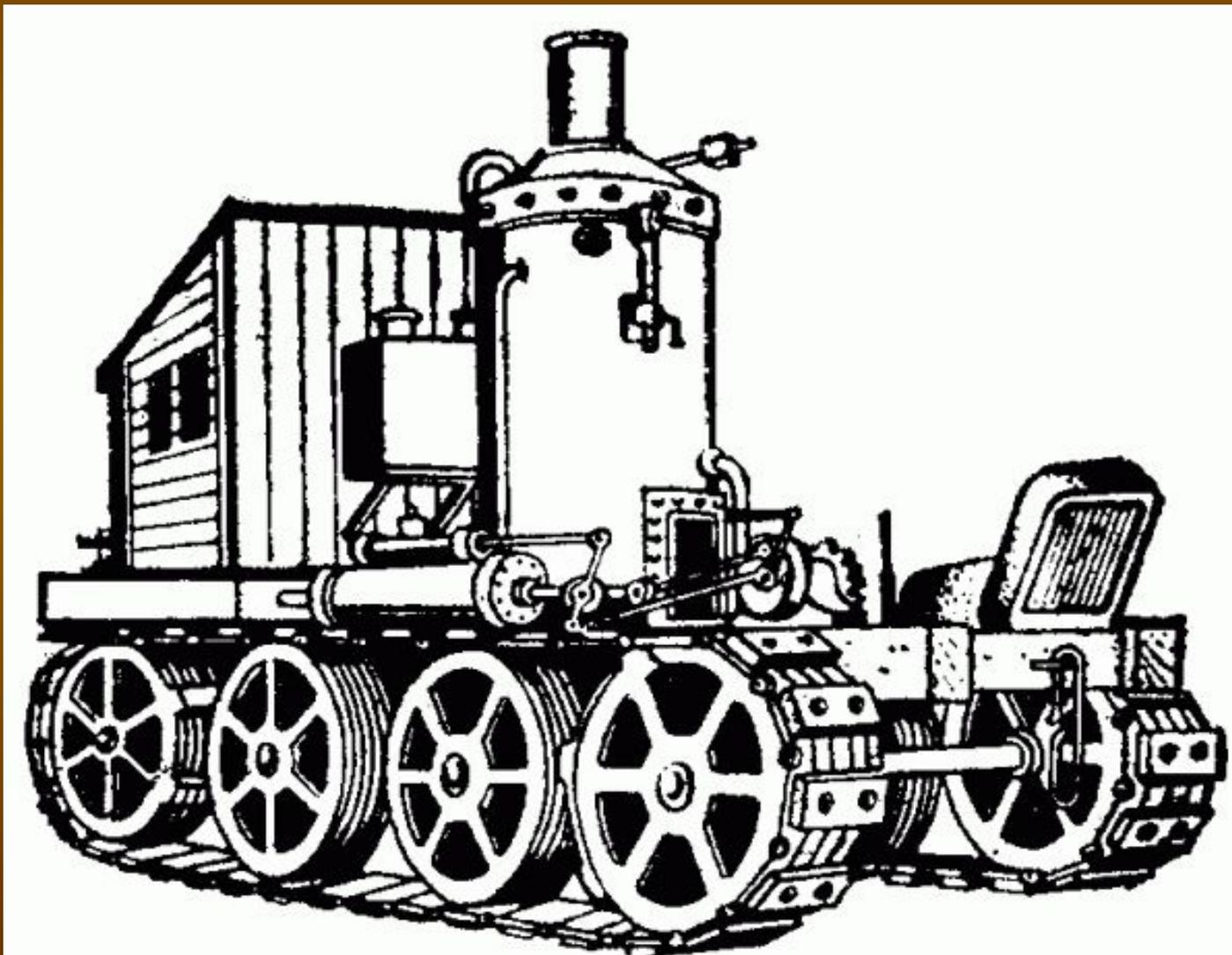
В 1881 г. сконструировал первый  
в мире самолёт.



Фёдор Абрамович Блинов  
(1827 — 24 июня 1902)



В 1888г. изобрёл гусеничный трактор.





# Периодическая система элементов Менделеева показывает, что химические свойства элементов, т.е. их качества, обусловлены количеством их атомного веса.

## ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

Периоды	Ряды	ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ																Высшие оксиды												
		I		II		III		IV		V		VI		VII		VIII														
		а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б	а	б													
1	1	<b>H</b> 1.008 ВОДОРОД																<b>He</b> 4.003 ГЕЛИЙ	2											
2	2	<b>Li</b> 6.941 ЛИТИЙ	<b>Be</b> 9.0122 БЕРИЛЛИЙ	<b>B</b> 10.811 БОР	<b>C</b> 12.011 УГЛЕРОД	<b>N</b> 14.007 АЗОТ	<b>O</b> 15.999 КИСЛОРОД	<b>F</b> 18.998 ФТОР	<b>Ne</b> 20.179 НЕОН	10																				
3	3	<b>Na</b> 22.99 НАТРИЙ	<b>Mg</b> 24.312 МАГНИЙ	<b>Al</b> 26.982 АЛЮМИНИЙ	<b>Si</b> 28.086 КРЕМНИЙ	<b>P</b> 30.974 ФОСФОР	<b>S</b> 32.064 СЕРА	<b>Cl</b> 35.453 ХЛОР	<b>Ar</b> 39.948 АРГОН	18																				
4	4	<b>K</b> 39.092 КАЛИЙ	<b>Ca</b> 40.08 КАЛЬЦИЙ	<b>Sc</b> 44.956 СКАНДИЙ	<b>Ti</b> 47.867 ТИТАН	<b>V</b> 50.941 ВАНАДИЙ	<b>Cr</b> 51.996 ХРОМ	<b>Mn</b> 54.938 МАРГАНЕЦ	<b>Fe</b> 55.845 ЖЕЛЕЗО	<b>Co</b> 58.933 КОБАЛЬТ	<b>Ni</b> 58.71 НИКЕЛЬ	<b>Cu</b> 63.546 МЕДЬ	<b>Zn</b> 65.37 ЦИНК	<b>Ga</b> 69.723 ГАЛЛИЙ	<b>Ge</b> 72.64 ГЕРМАНИЙ	<b>As</b> 74.922 АРСЕН	<b>Se</b> 78.96 СЕЛЕН	<b>Br</b> 79.904 БРОМ	<b>Kr</b> 83.8 КРИПТОН	36										
	5	<b>Rb</b> 85.468 РУБИДИЙ	<b>Sr</b> 87.62 СТРОНЦИЙ	<b>Y</b> 88.906 ИТРИЙ	<b>Zr</b> 91.224 ЦИРКОНИЙ	<b>Nb</b> 92.906 НИОБИЙ	<b>Mo</b> 95.94 МОЛИБДЕН	<b>Tc</b> 98 ТЕХНЕЦИЙ	<b>Ru</b> 101.07 РУТЕНИЙ	<b>Rh</b> 102.905 РОДИЙ	<b>Pd</b> 106.42 ПАЛЛАДИЙ	<b>Ag</b> 107.868 СЕРЕБРО	<b>Cd</b> 112.411 КАДМИЙ	<b>In</b> 114.818 ИНДИЙ	<b>Sn</b> 118.710 ОЛОВО	<b>Sb</b> 121.757 СТУРЬМА	<b>Te</b> 127.6 ТЕЛЛУР	<b>I</b> 126.905 ИОД	<b>Xe</b> 131.29 КСЕНОН	54										
6	8	<b>Cs</b> 132.905 ЦЕЗИЙ	<b>Ba</b> 137.327 БАРИЙ	57-71 ЛАНТАНОИДЫ			<b>Hf</b> 178.49 ГАФИЙ	<b>Ta</b> 180.948 ТАНТАЛ	<b>W</b> 183.85 ВОЛЬФРАМ	<b>Re</b> 186.207 РЕНИЙ	<b>Os</b> 190.2 ОСМИЙ	<b>Ir</b> 192.22 ИРИДИЙ	<b>Pt</b> 195.08 ПЛАТИНА	<b>Au</b> 196.967 ЗОЛОТО	<b>Hg</b> 200.59 РУТУТЬ	<b>Tl</b> 204.37 ТАЛЛИЙ	<b>Pb</b> 207.19 СВИНЕЦ	<b>Bi</b> 208.98 ВИСМУТ	<b>Po</b> 209 ПОЛОНИЙ	<b>At</b> 210 АСТАТ	<b>Rn</b> 222 РАДОН	86								
	9	<b>Fr</b> [223] ФРАНЦИЙ	<b>Ra</b> [226] РАДИЙ	89-103 АКТИНОИДЫ			<b>Rf</b> [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	<b>Db</b> [262] ДБЕРИЙ	<b>Sg</b> [263] СИБОРГИЙ	<b>Bh</b> [264] БОРНИЙ	<b>Hn</b> [265] ХАГНИЙ	<b>Mt</b> [266] МЕНТЕННИЙ	<b>Cs</b> [267] ЦЕЗИЙ	<b>Ba</b> [268] БАРИЙ	<b>La</b> [269] ЛАНТАН	<b>Ce</b> [270] ЦЕРИЙ	<b>Pr</b> [271] ПРАЗЕОДИЙ	<b>Nd</b> [272] НЕОДИМ	<b>Pm</b> [273] ПРОМЕТИЙ	<b>Sm</b> [274] САМАРИЙ	<b>Eu</b> [275] ЕВРОПИЙ	<b>Gd</b> [276] ГАДОЛИНИЙ	<b>Tb</b> [277] ТЕРБИЙ	<b>Dy</b> [278] ДИСПРОЗИЙ	<b>Ho</b> [279] ГОЛЬМИЙ	<b>Er</b> [280] ЕРБИЙ	<b>Tm</b> [281] ТИМОННИЙ	<b>Yb</b> [282] ИТТЕРБИЙ	<b>Lu</b> [283] ЛУЦИЙ	103
7	10	<b>Fr</b> [223] ФРАНЦИЙ	<b>Ra</b> [226] РАДИЙ	89-103 АКТИНОИДЫ			<b>Rf</b> [261] РЕЗЕРФОРДИЙ	<b>Db</b> [262] ДБЕРИЙ	<b>Sg</b> [263] СИБОРГИЙ	<b>Bh</b> [264] БОРНИЙ	<b>Hn</b> [265] ХАГНИЙ	<b>Mt</b> [266] МЕНТЕННИЙ	<b>Cs</b> [267] ЦЕЗИЙ	<b>Ba</b> [268] БАРИЙ	<b>La</b> [269] ЛАНТАН	<b>Ce</b> [270] ЦЕРИЙ	<b>Pr</b> [271] ПРАЗЕОДИЙ	<b>Nd</b> [272] НЕОДИМ	<b>Pm</b> [273] ПРОМЕТИЙ	<b>Sm</b> [274] САМАРИЙ	<b>Eu</b> [275] ЕВРОПИЙ	<b>Gd</b> [276] ГАДОЛИНИЙ	<b>Tb</b> [277] ТЕРБИЙ	<b>Dy</b> [278] ДИСПРОЗИЙ	<b>Ho</b> [279] ГОЛЬМИЙ	<b>Er</b> [280] ЕРБИЙ	<b>Tm</b> [281] ТИМОННИЙ	<b>Yb</b> [282] ИТТЕРБИЙ	<b>Lu</b> [283] ЛУЦИЙ	103
ВЫСШИЕ ОКСИДЫ		R <sub>2</sub> O	RO	R <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	RO <sub>2</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	RO <sub>3</sub>	R <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	RO <sub>4</sub>																					
ЛЕТУЧЕ ВОДОРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ					RH <sub>4</sub>	RH <sub>3</sub>	H <sub>2</sub> R	HR																						



Д.И. Менделеев  
1834-1907



- s-элементы
- p-элементы
- d-элементы
- f-элементы

### ЛАНТАНОИДЫ

57 La ЛАНТАН 138.905	58 Ce ЦЕРИЙ 140.12	59 Pr ПРАЗЕОДИЙ 140.908	60 Nd НЕОДИМ 144.24	61 Pm ПРОМЕТИЙ [145]	62 Sm САМАРИЙ 150.4	63 Eu ЕВРОПИЙ 151.96	64 Gd ГАДОЛИНИЙ 157.25	65 Tb ТЕРБИЙ 158.925	66 Dy ДИСПРОЗИЙ 162.5	67 Ho ГОЛЬМИЙ 164.93	68 Er ЕРБИЙ 167.26	69 Tm ТИМОННИЙ 168.934	70 Yb ИТТЕРБИЙ 173.04	71 Lu ЛУЦИЙ 174.967
----------------------------	--------------------------	-------------------------------	---------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	------------------------------	----------------------------	-----------------------------	----------------------------	--------------------------	------------------------------	-----------------------------	---------------------------

### АКТИНОИДЫ

89 Ac АКТИНИЙ [227]	90 Th ТОРИЙ 232.038	91 Pa ПРОТАКТИНИЙ [231]	92 U УРАН 238.029	93 Np НЕПТУНИЙ [237]	94 Pu ПУТОНИЙ [244]	95 Am АМЕРИЦИЙ [243]	96 Cm КУРЧИЙ [247]	97 Bk БЕРКЛИЙ [247]	98 Cf КАЛИФОРНИЙ [251]	99 Es ЭЙНШТЕЙНОВИЙ [254]	100 Fm ФЕРМИЙ [257]	101 Md МЕНДЕЛЕВИЙ [258]	102 No НОБЕЛИЙ [259]	103 Lr ЛОРЕНСОВИЙ [260]
---------------------------	---------------------------	-------------------------------	-------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	--------------------------	---------------------------	------------------------------	--------------------------------	---------------------------	-------------------------------	----------------------------	-------------------------------



Василий Васильевич Докучаев (1 марта 1846 — 8 ноября 1903) положил начало науке о свойствах различных почв.



В 1889 г. на Всемирной выставке в Париже демонстрировалась коллекция русских почв.



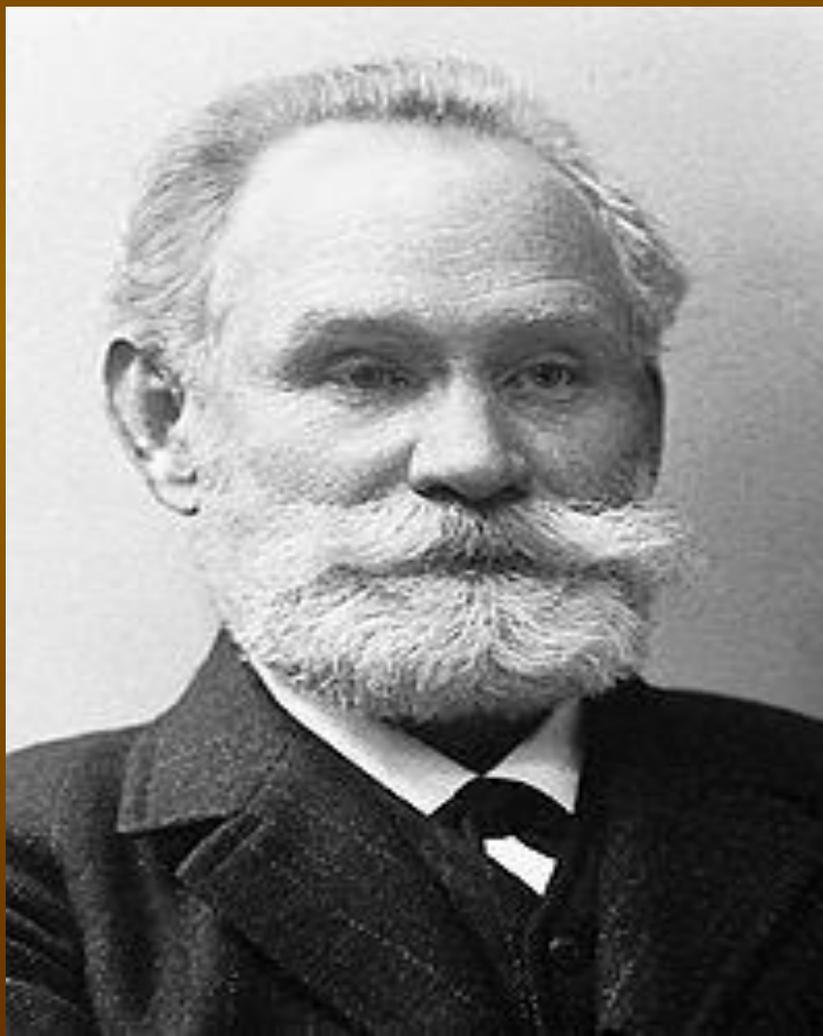
Золотая медаль, которую  
вручили Докучаеву.



Иван Михайлович Сеченов (1 (13) августа 1829 — 2 (15) ноября 1905) создал учение о рефлексах головного мозга, осуществив тем самым переворот в биологической науке.



Иван Петрович Павлов (14 (26)  
сентября 1849, Рязань, Рязань —  
27 февраля 1936, Ленинград)



(3 [15] мая 1845, Ивановка Харьковской губернии Российской империи, ныне Купянский район Харьковской области Украины  
(3 [15] мая 1845, Ивановка Харьковской губернии Российской империи, ныне Купянский район Харьковской области Украины —  
2 [15] июля (3 [15] мая 1845, Ивановка Харьковской губернии Российской империи, ныне Купянский район Харьковской области Украины — 2 [15] июля 1916 (3 [15] мая 1845, Ивановка Харьковской губернии Российской империи, ныне Купянский район

